

INSTITUTO FEDERAL SUL-RIO-GRANDENSE

UNIVERSIDADE ABERTA DO BRASIL

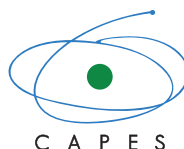
**Programa de Fomento ao Uso das
TECNOLOGIAS DE COMUNICAÇÃO E INFORMAÇÃO NOS CURSOS DE GRADUAÇÃO - TICS**

TICS

TOXICOLOGIA AMBIENTAL

Charles Soares Huber

Ministério da
Educação



Copyright© 2011 Universidade Aberta do Brasil
Instituto Federal Sul-rio-grandense

Apostila de Toxicologia Ambiental

HUBER, Charles Soares

2012/1

Produzido pela Equipe de Produção de Material Didático da
Universidade Aberta do Brasil do Instituto Federal Sul-rio-grandense
TODOS OS DIREITOS RESERVADOS

PRESIDÊNCIA DA REPÚBLICA

Dilma Rousseff

PRESIDENTE DA REPÚBLICA FEDERATIVA DO BRASIL

MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO

Fernando Haddad

MINISTRO DO ESTADO DA EDUCAÇÃO

Luiz Cláudio Costa

SECRETÁRIO DE EDUCAÇÃO SUPERIOR - SESU

Eliezer Moreira Pacheco

SECRETÁRIO DA EDUCAÇÃO PROFISSIONAL E TECNOLÓGICA

Luís Fernando Massonetto

SECRETÁRIO DA EDUCAÇÃO A DISTÂNCIA – SEED

Jorge Almeida Guimarães

PRESIDENTE DA COORDENAÇÃO DE APERFEIÇOAMENTO DE PESSOAL DE
NÍVEL SUPERIOR - CAPES

**INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E
TECNOLOGIA SUL-RIO-GRANDENSE [IFSUL]**

Antônio Carlos Barum Brod

REITOR

Daniel Espírito Santo Garcia

PRÓ-REITOR DE ADMINISTRAÇÃO E DE PLANEJAMENTO

Janete Otte

PRÓ-REITORA DE DESENVOLVIMENTO INSTITUCIONAL

Odeli Zanchet

PRÓ-REITOR DE ENSINO

Lúcio Almeida Hecktheuer

PRÓ-REITOR DE PESQUISA, INOVAÇÃO E PÓS-GRADUAÇÃO

Renato Louzada Meireles

PRÓ-REITOR DE EXTENSÃO

**IF SUL-RIO-GRANDENSE
CAMPUS PELOTAS**

José Carlos Pereira Nogueira

DIRETOR-GERAL DO CAMPUS PELOTAS

Clóris Maria Freire Dorow

DIRETORA DE ENSINO

João Róger de Souza Sastre

DIRETOR DE ADMINISTRAÇÃO E PLANEJAMENTO

Rafael Blank Leitzke

DIRETOR DE PESQUISA E EXTENSÃO

Roger Luiz Albernaz de Araújo

CHEFE DO DEPARTAMENTO DE ENSINO SUPERIOR

IF SUL-RIO-GRANDENSE

DEPARTAMENTO DE EDUCAÇÃO A DISTÂNCIA

Luis Otoni Meireles Ribeiro

CHEFE DO DEPARTAMENTO DE EDUCAÇÃO A DISTÂNCIA

Beatriz Helena Zanotta Nunes

COORDENADORA DA UNIVERSIDADE ABERTA DO BRASIL – UAB/IFSUL

Marla Cristina da Silva Sopeña

COORDENADORA ADJUNTA DA UNIVERSIDADE ABERTA DO BRASIL – UAB/
IFSUL

Cinara Ourique do Nascimento

COORDENADORA DA ESCOLA TÉCNICA ABERTA DO BRASIL – E-TEC/IFSUL

Ricardo Lemos Sainz

COORDENADOR ADJUNTO DA ESCOLA TÉCNICA ABERTA DO BRASIL – E-TEC/
IFSUL

IF SUL-RIO-GRANDENSE

UNIVERSIDADE ABERTA DO BRASIL

Beatriz Helena Zanotta Nunes

COORDENADORA DA UNIVERSIDADE ABERTA DO BRASIL – UAB/IFSUL

Marla Cristina da Silva Sopeña

COORDENADORA ADJUNTA DA UNIVERSIDADE ABERTA DO BRASIL – UAB/
IFSUL

Mauro Hallal dos Anjos

GESTOR DE PRODUÇÃO DE MATERIAL DIDÁTICO

**PROGRAMA DE FOMENTO AO USO DAS TECNOLOGIAS
DE COMUNICAÇÃO E INFORMAÇÃO NOS CURSOS DE
GRADUAÇÃO –TICS**

Raquel Paiva Godinho

GESTORA DO EDITAL DE TECNOLOGIAS DE INFORMAÇÃO E COMUNICAÇÃO –
TICS/IFSUL

Ana M. Lucena Cardoso

DESIGNER INSTRUCIONAL DO EDITAL TICS

Lúcia Helena Gadret Rizzolo

REVISORA DO EDITAL TICS

EQUIPE DE PRODUÇÃO DE MATERIAL DIDÁTICO – UAB/IFSUL

Lisiane Corrêa Gomes Silveira

GESTORA DA EQUIPE DE DESIGN

Denise Zarnottz Knabach

Felipe Rommel

Helena Guimarães de Faria

Lucas Quaresma Lopes

Tabata Afonso da Costa

EQUIPE DE DESIGN

Catiúcia Klug Schneider

GESTORA DE PRODUÇÃO DE VÍDEO

Gladimir Pinto da Silva

PRODUTOR DE ÁUDIO E VÍDEO

Marcus Freitas Neves

EDITOR DE VÍDEO

João Eliézer Ribeiro Schaun

GESTOR DO AMBIENTE VIRTUAL DE APRENDIZAGEM

Giovani Portelinha Maia

GESTOR DE MANUTENÇÃO E SISTEMA DA INFORMAÇÃO

Anderson Hubner da Costa Fonseca

Carlo Camani Schneider

Efrain Becker Bartz

Jeferson de Oliveira Oliveira

Mishell Ferreira Weber

EQUIPE DE PROGRAMAÇÃO PARA WEB

SUMÁRIO

GUIA DIDÁTICO	9
UNIDADE A - FUNDAMENTOS DE TOXICOLOGIA	11
Fundamentos de Toxicologia/Revisão de conceitos básicos	13
História da toxicologia	21
Toxicocinética	26
Toxicodinâmica	36
Avaliação da toxicidade	41
Mutagênese e carcinogênese	46
UNIDADE B - TOXICOLOGIA AMBIENTAL	53
Ecotoxicologia	55
Poluentes da atmosfera	61
Contaminantes da água e do solo	66
Cianobactérias e microalgas tóxicas	71
UNIDADE C - TOXICOLOGIA DOS FÁRMACOS E DROGAS QUE CAUSAM DEPENDÊNCIA	73
Classificação	75
Síndrome de abstinência	75
Usuário e dependente	76
Sistema de recompensa	76
Tolerância	77
Fatores de risco da dependência	77
UNIDADE D - TOXICOLOGIA DOS ALIMENTOS	79
Metais em alimentos	81
Micotoxinas em alimentos	83
Praguicidas	85

APRESENTAÇÃO

Prezado (a) aluno (a),

Na disciplina de Toxicologia iremos conhecer as formas de absorção, biotransformação, excreção e efeitos dos xenobióticos no nosso organismo. Torna-se importante, também, conhecer algumas substâncias específicas e suas formas de intoxicação.

Os conhecimentos adquiridos não servirão apenas para o ambiente laboral, eles poderão ser aplicados no dia a dia de vocês, por que essas substâncias podem estar presentes na água, nos alimentos e no ar que respiramos.

Objetivo Geral

Ao final desta disciplina você será capaz de saber como ocorrem a absorção, distribuição, biotransformação e excreção de substâncias tóxicas, os fatores capazes de influenciar a toxicidade e os efeitos nocivos ao organismo.

Habilidades

- Conhecer os conceitos básicos de toxicologia.
- Conhecer as substâncias tóxicas, suas definições e características.
- Saber quais são as fases de intoxicação e seus mecanismos de distribuição.
- Ter conhecimento da ação, bioacumulação, biomagnificação e eliminação dos xenobióticos.
- Avaliar a toxicidade de substâncias de interesse ambiental.
- Conhecer o potencial teratogênico, mutagênico e carcinogênico de fármacos triviais e substâncias de interesse ambiental.
- Conhecer os principais poluentes da atmosfera e seus efeitos toxicológicos.
- Conhecer os poluentes da água e do solo que possuem efeitos toxicológicos.
- Monitorar e avaliar a distribuição das substâncias tóxicas.

Avaliação

Avaliação dos alunos

O rendimento dos alunos será avaliado através das atividades propostas no curso e do instrumento de avaliação que ocorrerá em encontro presencial.

Avaliação da disciplina

Formativa: ao longo de seu desenvolvimento, o programa e os materiais da disciplina serão analisados pelos alunos e equipe de professores. Somativa: os alunos avaliarão a validade da disciplina para sua formação através de instrumento específico.

Programação

Unidade A: Fundamentos da Toxicologia

1. Fundamentos de Toxicologia Revisão de conceitos básicos
2. História da toxicologia
3. Toxicocinética
4. Toxicodinâmica
5. Avaliação da toxicidade
6. Mutagênese e carcinogênese

Unidade B: Toxicologia Ambiental

1. Ecotoxicologia
2. Poluentes da atmosfera
3. Contaminantes da água e do solo
4. Cianobactérias e microalgas tóxicas

Unidade C: Toxicologia dos fármacos e drogas que causam dependência

Unidade D: Toxicologia dos alimentos

Currículo do professor

Charles Soares Huber

O professor Charles Soares Huber possui formação de nível médio/profissional em Química pela Escola Técnica Federal de Pelotas, graduou-se em Tecnologia Ambiental – ênfase em Controle Ambiental pelo Centro Federal de Educação Tecnológica de Pelotas e possui mestrado em Biotecnologia Agrícola pela Universidade Federal de Pelotas. Atuou por 8 anos na área ambiental de uma empresa de alimentos no tratamento de água, tratamento de efluentes e resíduos sólidos.

<http://buscatextual.cnpq.br/buscatextual/visualizacv.jsp?id=K4768207H6>

Referências

OGA, Seizi. **Fundamentos de Toxicologia**. 3a Ed., São Paulo: Editora Atheneu, 2008.

AZEVEDO, Fausto Antônio; CHASIN, Alice A. da Mata. **As Bases Toxicológicas da Ecotoxicologia**. São Paulo: Editora Rima, 2005.

BAIRD, Colin; CANN, Michael. **Química Ambiental**. 4a Ed., São Paulo: Editora Bookman, 2011.

AZEVEDO, Fausto Antônio de. **Toxicologia do Mercúrio**. São Paulo: Editora Rima, 2003.

MANAHAN, S. E. **Toxicological Chemistry, A guide to toxic substances in chemistry**. Lewis Publishers, inc, Michigan.



tics



Fundamentos de Toxicologia

Unidade A
Toxicologia Ambiental

UNIDADE

A

FUNDAMENTOS DE TOXICOLOGIA

REVISÃO DE CONCEITOS BÁSICOS

Os seres vivos

No passado, a ciência acreditou que os seres vivos criados por Deus permaneciam imutáveis ao longo de sua vida. Esta concepção ficou conhecida como Teoria Fixista. Essas ideias influenciaram o pensamento científico por um longo período. A partir do final do século XVIII, com os avanços da geologia e da paleontologia, as ideias fixistas começaram a ser questionadas. Na Inglaterra, com a expansão ferroviária e a extração mineral, a geologia avança e aprofunda seus conhecimentos com novos achados fósseis que surgem das escavações promovidas pela extração mineral.

Esses achados fósseis trouxeram evidências sobre a diversidade e alterações dos grupos de seres vivos, propondo novas explicações para o problema da história geológica da Terra, contrapondo-se ao fixismo.

As ideias evolucionistas se fortalecem como uma nova explicação para a origem da vida.

Mesmo assim, com o achado de fósseis marinhos nas rochas das montanhas, os defensores do fixismo lançaram a hipótese de que os achados eram restos de criaturas mortas durante o Dilúvio Universal, pois segundo a Bíblia, nesse período, as águas cobriram totalmente os picos das montanhas.

A ideia criacionista, entretanto, não foi aceita por todos, e pouco a pouco, a interpretação literal do livro do Gênesis, mesmo tendo uma forte influência sobre o pensamento humano, teve que dar lugar a sede de conhecimento, buscando uma nova compreensão da história da vida na Terra.

As teorias que explicam a origem do universo e da vida são, sem dúvida, um antigo dilema na história da filosofia científica. De um lado, o universo e todos os seres vivos teriam sido criados por ato direto e especial de Deus; por outro lado, teriam surgido por acaso e se desenvolvido pelos mecanismos naturais da evolução que teria produzido a fabulosa variedade dos seres vivos atuais. Enfim, são muitas as teorias que explicam o processo de criação e evolução dos seres vivos.

Você pode estar se perguntando por que demoramos tanto tempo para aceitar as evidências acerca dos fatos que auxiliam no entendimento sobre a evolução dos seres vivos.

Hobsbawm, em seu livro “A Era das Revoluções”, discorre acerca da influência das pressões político-sociais, sobre a produção científica. Questiona ele: “quais seriam as consequências das ideias evolucionistas para a estabilidade político-social defendida e apregoada pela Igreja em nome da Providência Divina?” (2001, p. 312).

As pressões políticas acabavam favorecendo a divulgação, ao público, dessa nova teoria. Mas havia, por parte de alguns setores da sociedade, resistência às ideias evolucionistas e preocupação com as consequências desastrosas que poderiam ocasionar um caos social.

Sob a influência da ideia criacionista, a hierarquia social e a distribuição de bens mantinham-se estáveis

e inquestionáveis, pois o servo acreditava que sua posição social era dada por Deus. A maioria da população passava a vida sem lutar para mudar sua condição social.

Essa condição favorecia alguns grupos que mantinham a maioria da população num regime de servidão. Sua riqueza jamais seria questionada, pois foi dádiva divina, merecimento.

Parada Obrigatória

Assista ao vídeo “Células Vivas” disponível em:

<http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/handle/mec/16971>

Evolução

As ideias evolucionistas estavam presentes mesmo antes da Teoria Evolucionista se consolidar. Já no século VI a.C., a hipótese da evolução da vida na Terra havia sido apresentada por alguns filósofos gregos, como: Tales, Anaximandro e Empédocles. Passados aproximadamente 25 séculos, no século XIX, os novos conhecimentos sobre a difusão dos organismos no tempo e no espaço geológico reacenderam o interesse e a discussão sobre evolução dos seres vivos na Terra.

Em 1859, o naturalista inglês Charles Darwin (1809 - 1882), estimulado pelas ideias evolucionistas presentes no contexto histórico e social da época, coleta e estuda seres vivos e fósseis durante sua viagem ao redor do mundo, publicando o livro “A origem das espécies”, dez anos após o seu retorno, no qual expôs a sua explicação sobre a Teoria da Evolução das Espécies. Em poucas palavras, essa teoria afirma que as espécies atuais são descendentes de outras que viveram no passado e que ambas possuem ancestrais comuns. Quanto aos seres humanos, a teoria afirma, por exemplo, que nós e os chimpanzés pertencemos, hoje, a espécies obviamente diferentes, mas nossos antepassados, há milhões de anos, pertenceram à mesma espécie.

Atualmente, estudos sobre a teoria da evolução baseiam-se na reconstrução da história evolutiva, agregando as evidências fósseis aos estudos da anatomia, embriologia, fisiologia comparada e genética dos organismos, buscando relações filogenéticas: quanto maior a afinidade entre duas espécies, maior a probabilidade de terem um ancestral comum.

Saiba Mais

Para saber mais sobre a evolução, acesse

<http://www.planetabio.com/evolucionistas.html>

Onde começa a história evolutiva da vida?

Com o advento da evolução, os cientistas passaram a acreditar que todos os seres vivos existentes na Terra tiveram origem comum, a partir de uma única célula, há aproximadamente, 3,5 bilhões de anos. Essa célula, segundo a teoria evolutiva, seria simples, porém, muito semelhante àquelas que conhecemos hoje e que formam os seres procariontes e eucariontes. Somente 2,5 bilhões de anos após o surgimento dos organismos procariontes, o processo evolutivo daria origem aos primeiros seres eucariontes mais complexos quanto à organização celular.

A diversidade de seres vivos do planeta

Sabemos que a diversidade dos seres vivos do nosso planeta se manifesta em todos os níveis de organização – da célula aos ecossistemas – e diz respeito a todas as espécies vegetais, animais e aos microrganismos. A variedade desses seres é fundamental para que eles possam enfrentar as modificações ambientais. Quanto maior a diversidade, maior a opção de respostas da natureza, pois a distribuição dos seres vivos no planeta não é homogênea, nem estática.

É sabido que as formas de vida, inclusive a do homem, não foram sempre assim como conhecemos hoje. Desde que a vida surgiu no planeta Terra vem sofrendo modificações, sejam elas provocadas pelo meio externo ou pelo meio interno (pH do citoplasma, herança genética, entre outros fatores).

Os biólogos avaliam que, desde o surgimento da vida, existiram de 100 a 250 milhões de espécies, 90% das quais já desapareceram por completo. Essa diversidade biológica tem sua origem na variabilidade genética e nos processos de adaptação, que permitem aos seres vivos responder à enorme variedade de estímulos do ambiente.

Como o ambiente e as situações impostas aos seres vivos, mudam continuamente, novas adaptações aconteceram e continuam acontecendo. As espécies que não são bem sucedidas entram em extinção (seleção natural). Entretanto, o caráter evolutivo não está restrito aos seres vivos, mas ao próprio meio, que também está sujeito à ação destes seres.

Atualmente, são conhecidos entre o total de organismos, como animais, plantas, fungos e microrganismos, aproximadamente 1.700.000 espécies, mas os cientistas estimam que existam mais de 10 milhões de organismos ainda por descobrir e que, infelizmente, muitos deles desaparecerão antes que o homem possa conhecê-los.

Biomoléculas

As biomoléculas são compostos químicos sintetizados por seres vivos, que participam da estrutura e do funcionamento da matéria viva. São, na sua maioria, compostos orgânicos, cujas massas são formadas em 97% de C, H, O e N (carbono, hidrogênio, oxigênio e nitrogênio), ou seja, são as proteínas, glicídios, lipídios, DNA e etc. O elemento principal é o carbono, pois é capaz de formar quatro ligações.

Em percentagem de peso seco da célula temos: carbono 50 a 60%; oxigênio 25 a 30%; nitrogênio 8 a 10%; hidrogênio 3 a 5 %. Muitas biomoléculas são assimétricas, ou seja, possuem centros quirais, átomos de carbono com quatro ligantes diferentes.

Dentre as principais biomoléculas, temos:

Água:

É a principal biomolécula, responsável por 70% do peso total de uma célula; desempenha um papel fundamental na definição de suas estruturas e funções e é o fator primário de definição das complexas estruturas espaciais das macromoléculas.

Macromoléculas:

São biomoléculas de alto peso molecular, muito grandes e quase sempre de estrutura química e espacial muito complexas. São sempre formadas a partir de “unidades fundamentais”, moléculas menores e muito mais simples, que funcionam como matéria prima para a construção das macromoléculas.

Proteínas:

Constituem a maior fração da matéria viva; são as macromoléculas mais complexas; possuem inúmeras funções na célula.

Ácidos nucleicos:

São as maiores macromoléculas da célula; são os responsáveis pelo armazenamento e transmissão da informação genética.

Carboidratos:

São os principais combustíveis celulares; possuem também função estrutural e participam dos processos de reconhecimento celular.

Lipídios:

Formam nossa principal fonte de armazenamento de energia, assim como desempenham importante função na estrutura das membranas biológicas; são biomoléculas hidrofóbicas.

Muitas vezes, a estrutura ou a função de uma biomolécula depende de suas características de afinidade com a água, são elas: moléculas hidrofílicas, hidrofóbicas e anfipáticas.

A célula

As células estão presentes na formação e no funcionamento dos seres vivos e, essas células são formadas por pequenas unidades chamadas moléculas.

Na célula, encontram-se presentes, aproximadamente, 30 elementos químicos, sendo o carbono (C), o hidrogênio (H), o oxigênio (O) e o nitrogênio (N), os principais. O carbono é encontrado nas análises de amostras de todos os organismos vivos. Ele tem a possibilidade de formar quatro ligações simples, ou ainda, ligações duplas e triplas, sempre procurando adquirir a estabilidade química, isto é, a última camada com a configuração eletrônica semelhante a dos gases nobres.

Leitura

Animação sobre bioquímica, acesse:

<http://www.planetabio.com/bioquimica.html>

Nas células, o carbono é o único átomo com capacidade de formar longas cadeias com ligações covalentes entre si, constituindo estruturas complexas com forte estabilidade química, como as proteínas. Além das proteínas, o átomo de carbono (C) também participa na composição química das moléculas dos carboidratos, lipídios e ácidos nucleicos.

Os ácidos nucleicos (DNA e RNA), conhecidos como moléculas da “vida”, são formados basicamente pelo elemento químico carbono (C), sendo assim, do ponto de vista biológico, o carbono passa a ter importância fundamental.

Da mesma forma que seu corpo é formado por vários órgãos e cada órgão possui uma função específica, as células também têm suas organelas com suas respectivas funções. A maioria dessas organelas só pode ser visualizada ao microscópio eletrônico, devido ao seu tamanho muito reduzido. Ao olhar a célula de fora para dentro, podemos fazer algumas comparações:

Sabemos que nosso corpo tem uma capa protetora que é a epiderme. A célula também tem a sua proteção que é a membrana plasmática. Além da função proteção, a membrana plasmática controla a entrada ou saída de substâncias na célula.

Leitura

Animação sobre a membrana plasmática, acesse:

<http://www.planetabio.com/membrana%20celular.html>

Uma grande fração da energia produzida pelo organismo humano inicia por meio dos processos respiratórios, cujos principais órgãos são os pulmões. Na célula, a produção de energia é tarefa realizada pelas mitocôndrias. Mas para realizar sua tarefa, as mitocôndrias dependem do nariz. Sabe por quê?

Porque grande parte da energia produzida no organismo humano está relacionada ao oxigênio inspirado nos processos respiratórios. Ao chegar aos pulmões, o oxigênio é absorvido através da circulação e chega às células, onde participa dos processos metabólicos de combustão.

Agora, vamos lembrar de sua última refeição... O que aconteceu com o alimento que você ingeriu?

Num rápido pensar, você deve ter respondido que eles foram digeridos no estômago. No interior celular, um processo semelhante é realizado pelos lisossomos. Assim como o estômago, eles também contêm enzimas digestivas. A desintoxicação de seu organismo é realizada pelo fígado, os peroxissomos desempenham papel semelhante no interior das células. Como é realizado o transporte de substâncias em seu organismo?

Se você respondeu que é por meio dos vasos sanguíneos, parabéns! Você acertou. Na célula, essa função é executada por meio de redes de canais membranosos, semelhantes a labirintos, denominados retículo endoplasmático granuloso. Em determinadas regiões desses canais, encontram-se pequenos grânulos responsáveis pela fabricação das proteínas – os ribossomos. Esses grânulos também podem ser encontrados espalhados no citoplasma celular.

Entre o retículo endoplasmático e a membrana plasmática, encontra-se outra organela, o complexo golgiense. Essa organela participa do processo de transporte e armazenamento de substâncias produzidas pela célula.

O núcleo celular é uma parte da célula que contém, em seu interior, um material especial – os cromossomos. Esses cromossomos são formados por moléculas chamadas ácidos desoxirribonucleicos (DNA). A célula, integrando as ações de todas as suas organelas, realiza em microescala todas as funções essenciais à vida e, assim como os organismos vivos, ela se inter-relaciona funcionalmente com as outras. Caso essas inter-relações não sejam estabelecidas de forma harmoniosa, pode ocorrer um desequilíbrio, principalmente no processo de divisão celular, o que favorece a formação de tumores, geralmente malignos – o câncer.

Leitura

Animação sobre o núcleo, acesse:

<http://www.planetabio.com/nucleo.html>

O câncer pode surgir de uma única célula que, pela ação de fatores diversos, sofre mutação, multiplica-se por mitose e suas descendentes mantêm essa mutação, desencadeando um processo que pode dar origem a células cancerosas. Essas células passam a dividir-se rapidamente, modificando seu mecanismo funcional. Elas tendem a ser agressivas, incontroláveis, o que determina o crescimento rápido de um tecido com características diferentes das quais lhe deram origem. Tais células podem invadir outros tecidos e órgãos, espalhando-se pelo corpo.

Os Tecidos

Os tecidos são formados por células especializadas, semelhantes ou diferentes entre si e que desempenham funções específicas. Em um tecido as células estão muito bem associadas, não possuem meios para se manterem vivas isoladas e trabalham juntas para a execução de uma mesma tarefa.

Tecidos Animais

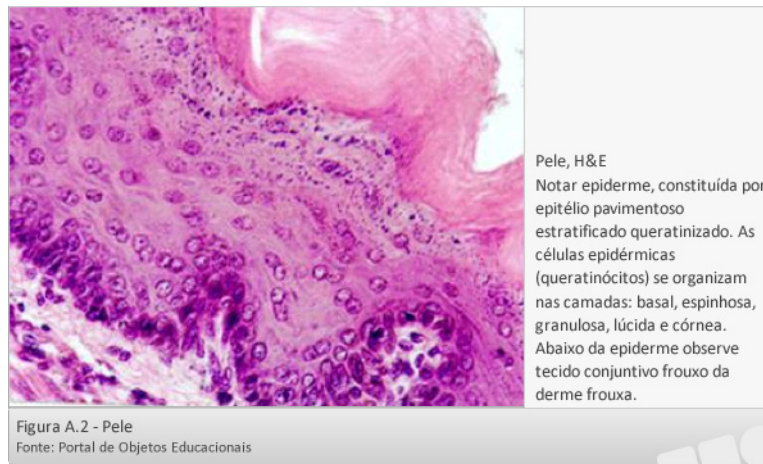
Tecido Epitelial

- Formado por células justapostas, achatadas, cúbicas ou cilíndricas.
- Possui pouca ou nenhuma substância intercelular (matriz extracelular).
- Apresenta as funções de revestimento, sensorial, secreção.

Fazem parte do tecido epitelial: epiderme, parede interna do nariz e da boca, glândulas salivares, revestimento interno dos vasos sanguíneos e do sistema urogenital, revestimento interno das vias respiratórias e do tubo digestivo.



A pele é formada por células do tecido epitelial. Esta afirmação está correta? A afirmação está em parte correta, porque a pele é formada pela epiderme (tecidos epitelial) e pela derme (tecido conjuntivo). Na pele encontramos também a queratina, que impermeabiliza a superfície da pele.



Tecido Conjuntivo

- Apresenta células bastante variadas quanto à forma e função.
- Apresenta elevada quantidade de substância intercelular.
- É um tecido com diversas especializações.
- Possui função de preenchimento, sustentac  o e transporte de substâncias.
- Possui dois tipos de fibras proteicas: colágenas e elásticas.

As fibras colágenas são formadas pelo colágeno (proteína), possuem alta resistência   traço e coloração esbranquiçada. O colágeno é a proteína mais abundante no corpo.

As fibras elásticas são formadas pela proteína elastina, elas são dotadas de elasticidade, cedem   traço e possuem cor amarelada.

As células encontradas no tecido conjuntivo são:

- fibroblastos: síntese de colágeno
- macrófago: fagocitose e pinocitose
- mastócito: reações alérgicas
- plasm cito: produção de anticorpos

Ainda temos os tecidos conjuntivos cartilaginoso, adiposo, ósseo e sangüíneo.

Saiba Mais

Para saber mais sobre a o tecido conjuntivo adiposo assista a animação:

<http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/handle/mec/2649>

Tecido Muscular

- Tecido muscular liso: formado por células fusiformes e mononucleadas, não possui estrias transversais, possui contração lenta e involuntária e está presente no intestino, bexiga, útero e parede dos vasos sangüíneos.



- Tecido muscular estriado esquelético: a maior quantidade dele encontra-se preso ao esqueleto por meio dos tendões, possui contração forte, rápida, descontínua e voluntária; é formado por células multinucleadas, cilíndricas e muito longas e as células possuem estrias transversais.
- Tecido muscular estriado cardíaco: formado por células longas cilíndricas e estriadas; possui contração rápida, forte, involuntária e contínua.

Tecido Nervoso

- Possui um formato estrelado cuja célula básica é o neurônio, é longa e capaz de transmitir impulsos nervosos.
- É encontrado no cérebro, medula espinhal e nos nervos que percorrem o corpo.
- Está em contato com os músculos regulando o seu funcionamento.

Leitura

Animação sobre o núcleo, acesse:

<<http://www.planetabio.com/histologia.html>>

Referências

Vários autores. **Biologia: Ensino Médio**. 2a Ed. Curitiba: SEED-PR, 2006.

Ministério da Educação. **Portal de Objetos Educacionais**. Disponível em: <<http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/>>

Imagem A.1: Disponível em: <<http://acd.ufrj.br/labnac/figura4.htm>>

Imagem A.2: Disponível em: <<http://acd.ufrj.br/labnac/figura13.htm>>

Imagem A.3: Disponível em: <<http://acd.ufrj.br/labnac/figura14.htm>>

UNIDADE

A

HISTÓRIA DA TOXICOLOGIA

A história da Toxicologia acompanha a própria história da civilização, pois, desde a época mais remota, o homem possuía conhecimento sobre os efeitos tóxicos de venenos animais e de uma variedade de plantas tóxicas. Assim, apesar da falta de registros nos primórdios da humanidade, a Toxicologia é uma das ciências práticas mais antigas. O poder aniquilador de venenos era frequentemente utilizado como instrumento de caça ou como arma contra os inimigos.

Os primeiros manuscritos encontrados relacionados com a Toxicologia são os papiros de Smith e de Ebers. Descoberto pelo egiptólogo e novelista alemão George Maurice Ebers, em 1873, o papiro de Ebers se encontra na Universitäts Bibliothek de Leipzig, Alemanha. Ele é um pergaminho que compila os textos médicos mais antigos que se conhece, datado de cerca de 1550 a.C. Foi descoberto próximo à câmara mortuária de Ramsés e contém 800 fórmulas mágicas, remédios feitos à base de plantas e algumas outras substâncias com propriedades de veneno. As propriedades medicinais da romã, por exemplo, conhecidas desde a Antiguidade, são descritas nesse documento, além do efeito de várias outras substâncias vegetais e minerais como a cicuta, ópio, chumbo, antimônio, etc.

Hippocrates (460-364 a. C.), Theophrastus (370-287 a. C.), Dioscorides (40-90 d. C.), entre outros, contribuíram muito para a identificação de novos agentes tóxicos terapêuticos.

Na antiguidade, o veneno foi muito utilizado com fins políticos. Provavelmente, o caso mais conhecido do uso de veneno em execuções do estado foi o de Sócrates (470-399 a. C.), condenado à morte pela ingestão de extrato de cicuta.

A primeira classificação de venenos, em animais, vegetais e minerais, se deve a Dioscorides, médico grego que trabalhava na corte do imperador romano Nero. O ópio, a cicuta, o acônito e os digitalis estavam entre os agentes tóxicos obtidos do reino vegetal, enquanto os venenos de víboras, sapos e salamandras representavam os agentes do reino animal. Entre as substâncias de origem mineral citavam-se o arsênio, o chumbo, o cobre e o antimônio. Dioscorides recomendava o uso de eméticos em caso de envenenamento e as ventosas nas picadas de cobras.

Em Roma, o uso indiscriminado de venenos ganhou proporções epidêmicas durante o século IV a.C. e este uso em larga escala prosseguiu até que Sulla elaborou a Lex Cornelia (cerca de 82 a.C.), que parece ter sido a primeira lei para punir os envenenadores.

A Toxicologia evoluiu lentamente e mesmo nos séculos XVII e XVIII os métodos de estudo eram muito empíricos.

As pedras preciosas eram tidas como excelentes antídotos. Às pedras de maior valor era atribuído maior efeito curativo. Assim, a ametista era indicada para intoxicações por bebidas alcoólicas e o topázio na prevenção da morte súbita.

Durante o obscurantismo científico da Idade Média e até os primórdios do Renascimento, os envenenamentos eram aceitos pela sociedade europeia como risco “normal” da vida cotidiana. Entretanto, alguns conhecimentos científicos em toxicologia foram gerados pelos árabes. Assim, a medicina árabe desenvolveu métodos químicos – destilação, sublimação e cristalização – para preparação de extratos

medicamentosos, aplicados também aos venenos.

César e Lucrecia Borgia 1475-1507 e 1480-1519, respectivamente), filhos ilegítimos do Papa Alexandre VI que morreu ao engolir, por engano, um veneno que ele e o filho César prepararam para outras pessoas, foram acusados de simonia (tráfico de coisas sagradas ou espirituais, tais como sacramentos, dignidades, benefícios eclesiásticos etc.), luxúria, incesto e outras perversões, além de envenenamentos, fratricídios e uma insaciável sede de poder. Os Borgia alimentaram as piores histórias sobre o papado da Renascença. Seu veneno chamado “La Cantarella” tem sua composição desconhecida até hoje, provavelmente, continha cobre, arsênico e fósforo bruto. Lucrecia Borgia teria sido envenenada por um de seus filhos.

Leitura

Tinta usada por D. Maria I continha elementos tóxicos”, disponível em:

<http://www.tvciencia.pt/tvccie/pagcie/tvccie05.asp?codcie=50017>

Foi Paracelsus quem representou um grande marco da Toxicologia, separando esta ciência em antiga e moderna. Philippus Aureolus Theophrastus Bombast von Hohenheim, o Paracelsus (1493 - 1541), foi médico, filósofo, alquimista iatroquímico, astrólogo e segundo alguns, charlatão, nascido em Eisensiedeln, cantão suíço, que revolucionou a medicina de seu tempo ao antecipar a homeopatia e o uso da química no tratamento médico. Formou-se em Medicina em Viena, doutorou-se em Ferrara e adotou o nome de Paracelso, que significa “superior a Celso” (Aulo Cornélio Celso, famoso médico romano do século I). Viajou pela Europa personificando uma transição viva entre a antiga Arte, no sentido alquímico, astrológico e cabalístico obediente tão só aos princípios hipocráticos e galênicos, e a nova Medicina, que trazia novos métodos e novos ensinamentos decorrentes de notáveis descobertas que se processavam em todos os setores da patologia, da terapêutica, da cirurgia, da farmácia e das ciências físico-químicas. Entre outras realizações, introduziu o conceito de doença na Medicina, empregou o método experimental, introduziu o ópio, o mercúrio, o óxido de zinco e outros preparados químicos na terapêutica.

O século XX caracterizou-se pelo grande avanço tecnológico no campo da síntese química. Milhares de novos compostos foram sintetizados para diversos fins, tais como farmacêuticos, alimentares e agrícolas. O contato do homem com esses agentes tem provocado inúmeros casos de intoxicação. Em 1937 houve a morte de centenas de pacientes tratados com sulfanilamida. No final da década de 1950, várias crianças foram vítimas de grave acidente ocorrido pela utilização de talidomida pelas mulheres no período de gestação. A talidomida é potencialmente nos primeiros meses de desenvolvimento.

Parada Obrigatória

Assista ao vídeo sobre o uso do DDT, disponível em:

<http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/handle/mec/14922>

Após a segunda guerra mundial, a Toxicologia experimentou notável desenvolvimento, principalmente a partir da década de 1960, deixando de ser a ciência envolvida apenas com o aspecto forense. Hoje a ênfase é voltada à avaliação da segurança e risco na utilização de substâncias químicas, além da aplicação de

dados gerados em estudos toxicológicos como base para o controle regulatório de substâncias químicas no alimento, no ambiente, nos locais de trabalho, entre outros. Os estudos da carcinogenicidade, mutagenicidade, teratogenicidade, assim como os aspectos preventivos, preditivos e comportamentais de substâncias químicas são alguns exemplos de tópicos da toxicologia contemporânea.

As autoridades governamentais de vários países decidiram tornar obrigatórios os testes de toxicidade de todos os medicamentos, previamente ao seu registro junto aos Órgãos competentes. No Brasil, a Resolução 1/88 do Conselho Nacional de Saúde estabeleceu normas a serem seguidas para os ensaios pré-clínicos e clínicos. A obrigatoriedade de ensaios toxicológicos é hoje válida também para as substâncias pertencentes a outras categorias, como praguicidas, domissanitários e aditivos alimentares, com as quais o homem entre em contato como usuário ou durante o processo de fabricação; sua regulamentação é feita principalmente pelo Ministério da Saúde, Ministério da Agricultura e Ibama.

Conceitos Básicos

A Toxicologia estuda os efeitos nocivos decorrentes das interações de substâncias químicas com o organismo, sob condições específicas de exposição. Assim, a Toxicologia é a ciência que investiga experimentalmente a ocorrência, a natureza, a incidência, os mecanismos e os fatores de risco dos efeitos deletérios de agentes químicos.

Entende-se por agente tóxico ou toxicante a entidade química capaz de causar dano a um sistema biológico, alterando seriamente uma função ou levando-o à morte, sob certas condições de exposições. Veneno é hoje um termo de uso popular, utilizado para designar a substância química, ou mistura de substâncias químicas, que provoca a intoxicação ou a morte com baixas doses, como também reservado, segundo alguns autores, especificamente para designar substâncias provenientes de animais, os quais teriam importantes funções de autodefesa ou de predação, como é o caso do veneno de cobra, de abelha etc.

O conceito de toxicante envolve um aspecto quantitativo e outro qualitativo. O toxicante no aspecto quantitativo significa que praticamente toda substância, perigosa em certas doses, pode ser desprovida de perigo em doses muito baixas. Como, por exemplo, o cloreto de vinila, que é um potente hepatóxico em doses elevadas, é um carcinógeno em exposição prolongada a baixas doses e, aparentemente, desprovido de efeito nocivo em doses muito baixas. No aspecto qualitativo, pode-se considerar que uma substância nociva para uma espécie ou linhagem, pode ser desprovida de perigo para outra espécie, como por exemplo, o tetracloro de carbono, altamente hepatóxico para várias espécies, incluindo o homem, é relativamente seguro para frangos. Outras condições da exposição ao xenobiótico também interferem no aparecimento ou não do efeito nocivo, como via de introdução, a duração e a frequência de exposição, entre outras.

Droga é toda substância capaz de modificar ou explorar o sistema fisiológico ou estado patológico, utilizada com ou sem intenção de benefício do organismo receptor. Difere do fármaco, pois este é definido como sendo toda substância de estrutura química definida, capaz de modificar ou explorar o sistema fisiológico ou estado patológico, em benefício do organismo receptor. Assim, a Cannabis sativa (maconha) seria uma droga e seu principal constituinte psicoativo, o tetraidrocannabinol, um fármaco. Entretanto, a palavra droga tem aceitação popular para designar fármacos, medicamentos, matéria-prima de medicamentos e toxicantes.

Antídoto é um agente capaz de antagonizar os efeitos tóxicos de substâncias.

A propriedade de agentes tóxicos de promoverem injúrias às estruturas biológicas, por meio de interações físico-químicas, é chamada toxicidade. Portanto, a toxicidade é a capacidade inerente e potencial do agente tóxico de provocar efeitos nocivos em organismos vivos.

Ação tóxica é a maneira pela qual um agente tóxico exerce sua atividade sobre as estruturas teciduais. Toxicidade deve ser diferenciada de risco, termo que traduz a probabilidade estatística de uma substância química provocar efeitos nocivos em condições definidas de exposição. Assim, uma substância pode apresentar elevada toxicidade (avaliada pelo teste da DL50) e baixo risco, isto é, baixa probabilidade de causar intoxicações nas condições em que é utilizada.

A intoxicação é a manifestação dos efeitos tóxicos. É um processo patológico causado por substâncias químicas endógenas ou exógenas e caracterizado por desequilíbrio fisiológico, em consequência das alterações bioquímicas no organismo. Esse processo é evidenciado por sinais e sintomas ou mediante exames laboratoriais.

Xenobiótico é o termo usado para designar substâncias químicas estranhas ao organismo. Agentes poluentes da atmosfera e metais do tipo chumbo e mercúrio são xenobióticos, desde que não possuam papel fisiológico conhecido. Também é considerado xenobiótica a substância química estranha quantitativamente ao organismo que, em condições de exposição elevada, pode provocar intoxicação grave, às vezes irreversível, em trabalhadores.

Os complexos envolvidos na intoxicação, desde a exposição do organismo ao toxicante até o aparecimento de sinais e sintomas, podem ser desdobrados, para fins didáticos, em quatro fases, ditas fases de intoxicação.

- a) fase de exposição
- b) fase toxicocinética
- c) fase toxicodinâmica
- d) fase clínica

Relação da Toxicologia com Outras Ciências

A Toxicologia necessita de conhecimentos, métodos e conceitos filosóficos de algumas ciências para sua atuação, como da química, bioquímica, patologia, fisiologia, epidemiologia, imunologia, ecologia, biofísica e, mais recentemente, da biologia molecular.

Métodos toxicológicos, tanto de análise dos agentes quanto de avaliação das lesões causadas em seres vivos, servem de importantes subsídios para a Farmacologia, que estuda especificamente os agentes terapêuticos e diagnósticos. Reciprocamente, os métodos farmacológicos são de utilidade na elucidação dos mecanismos de ação de agentes tóxicos. Portanto, há uma estreita relação entre a Toxicologia e a Farmacologia e muitas das áreas de atuação são comuns às duas especialidades.

Áreas de Atuação

Existem várias áreas de atuação de acordo com a natureza do agente ou a maneira como este atinge o sistema biológico.

- **Toxicologia Ambiental:** é a área da Toxicologia em que se estudam os efeitos nocivos causados pela interação de agentes químicos contaminantes do ambiente – água, solo, ar – com os organismos humanos.
- **Toxicologia Ocupacional:** dedica-se ao estudo dos efeitos nocivos produzidos pela interação dos agentes químicos presentes no ambiente de trabalho com os indivíduos a eles expostos.
- **Toxicologia de Alimentos:** estuda os efeitos nocivos provocados por substâncias químicas presentes em alimentos, para definir as condições em que os alimentos podem ser ingeridos sem causar danos ao organismo.
- **Toxicologia de medicamentos e Cosméticos:** estuda os efeitos nocivos decorrentes do uso não médico de drogas ou fármacos, causando prejuízo ao próprio indivíduo e à sociedade.

UNIDADE

A

TOXICOCINÉTICA

Introdução

Nosso estudo hoje será sobre a toxicocinética, ou seja, a relação entre a quantidade de um agente tóxico que atua sobre o organismo e a concentração dele no plasma, relacionando os processos de absorção, distribuição e eliminação do agente, em função do tempo.

O efeito tóxico é geralmente proporcional à concentração do agente no sítio molecular de ação, denominado também tecido-alvo. A rigor, o conhecimento da concentração do toxicante no sítio de ação permite avaliar melhor o dano ali causado. Entretanto, em face da dificuldade de sua determinação, na prática, mede-se a concentração do agente tóxico no sangue, predominantemente no plasma, que constitui o tecido acessível e em constante comunicação com os tecidos-alvo.

Da mesma maneira que a farmacocinética, a toxicocinética permite, com seus parâmetros, avaliar matematicamente os movimentos dos agentes tóxicos no organismo. Um dos fatores importantes para determinações matemáticas é a capacidade das substâncias atravessarem as membranas plasmáticas.

Parada Obrigatória

Assista ao vídeo sobre o movimento de um fosfolípideo em uma bicamada lipídica, disponível em:

<http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/handle/mec/7623>

Mecanismo de Transporte Através das Membranas

As membranas celulares geralmente têm a espessura variável de 7 a 9 nm e são constituídas de dupla camada de fosfolípidios com os grupos polares (fosfatidilcolina, fosfatidiletanolamina) voltados para as faces externas e ácidos graxos enfileirados perpendicularmente, voltados para o espaço interno. Em microscopia eletrônica observam-se, de espaço em espaço, moléculas de proteínas inseridas nas bicamadas de lípidios e por vezes atravessando as membranas. As moléculas de proteínas são flexíveis e permitem a formação de espaços, que são preenchidos com água e formam os poros. Dessa forma, a hidratação do tecido é fator determinante para a absorção.

Os xenobióticos atravessam as membranas por diferentes mecanismos, dependendo de suas propriedades físico-químicas.

Parada Obrigatória

Transporte passivo, disponível em:

<http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/handle/mec/2235>

Transporte ativo, disponível em:

<http://www.planetabio.com/membrana%20celular.html>

Pinocitose, disponível em:

<http://www.seara.ufc.br/animacoes/digestaointracelular.pps>

Absorção

Absorção Dérmica

A pele é relativamente impermeável à maioria dos íons, bem como às soluções aquosas, entretanto, é permeável a grande número de toxicantes sólidos, gases e líquidos lipossolúveis.

Algumas substâncias atuam diretamente sobre a pele, causando efeitos deletérios na epiderme, como corrosão, sensibilização e até mesmo mutações gênicas. A atividade dos agentes deletérios pode se restringir aos tecidos de contato ou estender-se aos tecidos mais profundos da derme, promovendo efeitos sistêmicos que resultam da atuação de toxicantes sobre as células ou tecidos distantes do local de acesso. As substâncias de elevado coeficiente de partição óleo/água são absorvidas com maior facilidade por difusão lipídica, através do estrato córneo.

Saiba Mais

A pele, disponível em:

<http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/handle/mec/2812>

Absorção pela via respiratória

A via respiratória é uma via de entrada importante de substâncias tóxicas para o organismo.

As partículas suspensas no ar, com diâmetro menor que 1 μm , podem chegar até os alvéolos pulmonares, juntamente com o ar inspirado onde são absorvidas ou removidas pela linfa, pela fagocitose por macrófagos alveolares ou pela aspiração para o muco dos alvéolos da região traqueobronquial.

As partículas de 2 a 5 μm , geralmente, depositam-se na região traqueobronquiolar e, em seguida, são transportadas pelos mecanismos semelhantes aos descritos acima. As partículas maiores que 5 μm tendem a ser retidas na região nasofaríngea e, posteriormente, são removidas por processos mecânicos de limpeza do nariz ou espirro. Os efeitos tóxicos mais comumente observados são inflamação e irritação das vias aéreas superiores.

A absorção de gases e substâncias voláteis depende basicamente de sua solubilidade no sangue e ocorre principalmente nos pulmões. À medida que as moléculas de gases atingem os alvéolos, se difundem para o sangue, onde são dissolvidas e assim distribuídas para os tecidos. Após algum tempo observa-se um equilíbrio dinâmico entre as moléculas contidas no ar inspirado e as dissolvidas no sangue que é estabelecido rapidamente com substâncias pouco solúveis lentamente com substância altamente solúveis. Essa relação de solubilidade é denominada coeficiente de partição sangue/ar, sendo constante para cada substância. Neste estado de equilíbrio, a passagem de gás do espaço alveolar para o sangue é igual à quantidade de sua liberação do sangue para o espaço alveolar. Quanto maior for o coeficiente de partição, maior será a passagem do gás presente no ar para o sangue.

A estimulação da circulação sanguínea e aumento da perfusão pulmonar favorecem principalmente a absorção de gases de baixo coeficiente de partição, no entanto, o aumento da frequência respiratória acentua a absorção de gases de alto coeficiente de partição.

Saiba Mais

A respiração, disponível em:

<http://www.planetabio.com/respiracao.html>

Os alvéolos pulmonares, disponível em:

<http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/handle/mec/2545>

Absorção oral

A ingestão de toxicantes pode ser acidental, por meio de água ou alimentos contaminados; ou voluntária, no ato suicida ou na ingestão de drogas por indivíduos dependentes. A absorção pode ocorrer tanto no estômago como no intestino. A absorção em cada compartimento dependerá da variação de pH, irrigação e características anatômicas, bem como das propriedades físico-químicas do agente tóxico. Dessa forma, um dos fatores que favorecem a absorção de nutrientes e xenobióticos no intestino é a presença de microvilosidades altamente irrigadas, que proporciona grande área de superfície.

A barreira no processo de absorção de substâncias é formada pelo trato digestivo e pelos epitélios capilares. De modo geral, os compostos com elevado coeficiente de partição óleo/água são facilmente absorvidos, enquanto substâncias altamente polares são pouco absorvidas.

Outra particularidade da absorção pelo trato digestivo é a possibilidade de ocorrência do ciclo entero-hepático, que consiste na reabsorção de uma substância já excretada, isso acontece, por exemplo, com substâncias excretadas pela bile, na forma conjugada que, em contato com microrganismos intestinais, é degradada, voltando novamente à forma absorvível.

Por esta via, a absorção é dependente da composição alimentar. O leite pode alterar a absorção de certos metais, contrariamente ao que se prega popularmente, ele aumenta a absorção do chumbo. O tratamento com EDTA pode facilitar a absorção de chumbo e outros metais pela formação de complexos mais lipossolúveis.

Saiba Mais

O sistema digestório, disponível em:

<http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/handle/mec/3167>

Distribuição

Os xenobióticos são transportados pelo sangue e pela linfa para os diversos tecidos. Portanto, a distribuição depende do fluxo sanguíneo e linfático nos diferentes órgãos, além, de sofrer interferência de outros fatores tais como a ligação às proteínas plasmáticas, diferenças regionais de pH e coeficiente de partição óleo/água de cada substância. O equilíbrio de distribuição é atingido mais facilmente nos tecidos, que recebem grande circulação de fluidos (coração, cérebro, fígado) e mais lentamente nos órgãos pouco irrigados (ossos, unhas, dentes e tecido adiposo).

As partículas ou moléculas de substâncias tóxicas passam do leito vascular para os espaços extracelulares, dispersando-se no fluido intersticial e devem atravessar as membranas celulares para alcançar o fluido intracelular. A intensidade e a duração do efeito tóxico dependem da concentração do agente nos sítios

de ação. Para alcançar o sítio de ação, a substância deve estar preferencialmente no seu estado molecular lipossolúvel e não ligada às proteínas plasmáticas.

Na fase inicial da distribuição, os órgãos altamente irrigados recebem grande quantidade de xenobióticos, mas, após algum tempo, órgãos menos irrigados podem acumular maior quantidade do agente, desde que possuam maior afinidade ou maior poder de retenção do que os órgãos intensamente irrigados. Estes são chamados de tecidos de depósito. É o caso, por exemplo, do chumbo que, 2h após sua administração em animais, 50% da dose encontram-se no fígado; aos 30 dias, 90% do metal que permanece no organismo estão ligados ao tecido ósseo. Este é liberado continuamente à medida que a concentração plasmática diminui. No caso especificamente do chumbo, a intoxicação pode permanecer por muitos anos, uma vez que sua meia-vida de eliminação é de cerca de 20 a 30 anos. Agentes lipofílicos, como alguns anestésicos e pesticidas, acumulam-se no tecido adiposo e em caso de mobilização rápida de gordura, suas concentrações aumentam e podem ser determinantes para a toxicidade.

Volume de distribuição

É o parâmetro toxicocinético que indica a extensão da distribuição de uma substância. Esse índice expressa o volume teórico dos compartimentos, onde o xenobiótico estaria uniformemente distribuído. Grande volume de distribuição (30-45 L para um homem de cerca de 75 kg) indica que o xenobiótico é distribuído a várias partes do organismo com uma pequena fração permanecendo no plasma. O valor de Vd relativamente pequeno indica que maior fração do xenobiótico permanece no plasma, provavelmente como resultado da ligação às proteínas plasmáticas.

O Vd é calculado, dividindo-se a dose administrada pela concentração plasmática e expresso em litros.

$$Vd = \text{dose (mg)} / \text{concentração plasmática (mg/L)}$$

Os compostos que se ligam fortemente com as proteínas ou que são muito lipofílicos, apresentam-se em concentrações muito baixas no plasma, fazendo com que sejam estimados volumes aparentes de distribuição muito grandes, 100 litros ou mais, o que indica que o xenobiótico distribui-se a vários compartimentos do organismo e encontra-se em baixa concentração no plasma. Ao contrário, para uma substância com VD relativamente pequeno, a maior fração permanece no plasma, provavelmente, como resultado da fixação protéica.

Assim, toxicidade do xenobiótico depende de seu volume de distribuição, mas nem sempre o local de maior distribuição é o órgão mais lesado. Às vezes, um órgão funciona como simples depósito. Como já salientado, a maior afinidade de agentes lipofílicos pelos tecidos adiposos prejudica a distribuição de anestésicos ao sistema nervoso central. Ademais, o acúmulo do xenobiótico no tecido de depósito pode conferir toxicidade, como o acúmulo de flúor na matriz óssea que causa a fluorose.

Ligação de agentes tóxicos às proteínas

As proteínas do sangue, livres ou complexadas com hemáceas ou proteínas do tipo albumina, lipoproteínas e α 1-glicoproteína ácida em particular, têm o poder de complexar muitas moléculas. A porção de xenobióticos complexados com as proteínas é temporariamente inativa e é incapaz de atravessar membranas, enquanto a porção não complexada o faz livremente. Portanto, qualquer fator que aumente o grau de ligação proteica tende a afetar a distribuição de xenobióticos, mantendo-os na circulação sistêmica e dificultando a sua distribuição para outros compartimentos.

Dentre proteínas ligantes, a albumina representa o componente mais importante por ser a mais abundante

e por sua afinidade a grande número de substâncias. Os fármacos de caráter ácido (fenobarbital, fenilbutazona, naproxeno, indometacina, ácido valproico) ligam-se quase que exclusivamente à albumina enquanto os de caráter básico (quinidina, imipramina) ligam-se preferencialmente à α 1-glicoproteína ácida.

As β -globulinas têm importante função transportadora de esteroides androgênicos e estrogênicos. Os hormônios da tireoide ligam-se a várias proteínas, entre as quais a pré-albumina e globulina ligantes de tiroxina. O cortisol é transportado complexado à transcortina.

Os xenobióticos livres são transportados aos tecidos, onde podem se fixar aos componentes teciduais. As concentrações alcançadas nos tecido dependem, portanto, do fluxo sanguíneo e da afinidade dos xenobióticos aos componentes teciduais. A absorção pelas células é dependente da capacidade do agente de atravessar membranas, portanto, depende do tamanho da molécula, da lipossolubilidade e da presença de transportes ativos específicos.

O término do efeito tóxico de uma substância costuma ocorrer por biotransformação ou excreção, mas, também pode resultar da redistribuição da substância do seu sítio de ação para outros tecidos. Entretanto, ela ainda estará armazenada nestes locais na forma ativa e sua saída definitiva dependerá de biotransformação e excreção. Se houver saturação do local de armazenamento com a dose inicial, uma dose subsequente pode produzir efeito prolongado.

Um exemplo é o uso endovenoso do anestésico tiopental, um fármaco altamente lipossolúvel. Como o fluxo sanguíneo cerebral é muito alto, o fármaco alcança sua concentração máxima no cérebro, cerca de um minuto após sua administração. Após o término da injeção, a concentração plasmática do tiopental cai, à medida que ele se difunde para outros tecidos como os músculos. A concentração do fármaco no cérebro segue a do plasma, porque há pouca ligação com componentes cerebrais. Desse modo, o início da anestesia é rápido e o término também, pois ambos estão diretamente relacionados com a concentração da substância no cérebro.

Barreiras biológicas

As barreiras que separam o compartimento sanguíneo do sistema nervo central e do feto, são denominadas, respectivamente, barreira hematoencefálica e placentária. Ambas apresentam estruturas anatômicas e funcionais especiais que lhes permitem uma capacidade seletiva maior de substâncias.

Biotransformação

A biotransformação é a etapa mais importante no processo de eliminação e diminuição da toxicidade. Entretanto, ela também é responsável pelo surgimento de metabólitos reativos intermediários, que se ligam às macromoléculas do organismo, produzindo efeitos tóxicos pós-biotransformação, diferentes dos efeitos do agente xenobiótico inicial.

Dependendo da estrutura e do tipo de ligação, diferentes efeitos patológicos poderão ocorrer como necrose, fibrose, formação de imunógenos, mutagênese, carcinogênese e teratogênese.

Diariamente estamos expostos a substâncias estranhas ao nosso organismo (xenobióticos), que podem ser absorvidas, intencionalmente ou não, através da pele, vias respiratórias, ingestão, de alimentos e água ou medicamentos.

A biotransformação pode ser então, compreendida como um conjunto de alterações químicas

(ou estruturais) que as substâncias sofrem no organismo, geralmente, ocasionadas por processos enzimáticos, com o objetivo de formar derivados mais polares e mais hidrossolúveis, e, portanto, facilita sua eliminação. Contudo, nem sempre as drogas são inativadas, pelo contrário, alguns metabólitos apresentam atividade aumentada.

Sítios de biotransformação

A biotransformação pode ocorrer em qualquer órgão ou tecido orgânico como, por exemplo, no intestino, rins, pulmões, pele, testículos, placenta, etc. No entanto, a grande maioria das substâncias, sejam elas endógenas ou exógenas são biotransformadas no fígado.

O fígado é o maior órgão do corpo humano com diversas e vitais funções, destacando-se entre elas, as transformações de xenobióticos e nutrientes. Por ser o sítio primário para a biotransformação, o fígado é potencialmente vulnerável à ação tóxica de um xenobiótico que sofre bioativação. A biotransformação é efetuada, geralmente por enzimas, principalmente, aquelas existentes nos chamados microssomas hepáticos (pequenas vesículas presentes no retículo endoplasmático) e na fração solúvel do citoplasma (citosol). As mitocôndrias, núcleos e lisossomas possuem menor capacidade de biotransformação. Assim, as reações de biotransformação são referidas, frequentemente, como microssômicas ou citosólicas, de acordo com as localizações subcelulares das enzimas envolvidas.

Mecanismos de biotransformação

A biotransformação pode ocorrer através de dois mecanismos:

Mecanismo de ativação ou bioativação

Que produz metabólitos com atividade igual ou maior do que o precursor. Ex.: a piridina é biotransformada no íon N-metil piridínico que tem toxicidade cinco vezes maior que o precursor. O mesmo ocorre com o inseticida paration que é biotransformado em paraoxon, composto responsável pela ação tóxica do praguicida;

Mecanismo de desativação

Quando o produto resultante é menos tóxico que o precursor.

Segundo Watkins (1992), citado por Yoko Oshima-Franco, as enzimas são as responsáveis pelas reações de biotransformação e encontram-se presentes em todo o organismo (sangue, rins, pulmões, pele, tecido nervoso, intestino delgado e fígado). Embora elas estejam distribuídas em todo o organismo, o fígado é, sem dúvida, o órgão que mais as concentra. Testes bioquímicos realizados com o tecido hepático por centrifugações sucessivas constataram a presença de enzimas nas diferentes frações: desidrogenases, esterases, amidases, e transferases (na fração solúvel); monoamino oxidases (em nível mitocondrial) e citocromos P450 (microssomal).

A fração hepática microssômica corresponde aos fragmentos dos retículos endoplasmáticos centrifugados. As enzimas localizam-se predominantemente na superfície do retículo endoplasmático liso e constituem o sistema oxidase de função mista ou monoxigenases ou sistema citocromo P450 (BENET & SHEINER, 1987).

Ele possui importantes funções metabólicas, além de ser o sistema de sentinela que primeiro apreende e inativa vários xenobióticos no organismo. Para uma droga ser metabolizada pelos microssomas, é necessário ser lipossolúvel, pois essa propriedade facilita a penetração dela no retículo endoplasmático

e a sua ligação ao citocromo P450. Os componentes do sistema P450 são:

Citocromo P450

Componente primordial do enzimático oxidativo. Essa enzima apresenta um núcleo pirrólico com o átomo de ferro à semelhança da hemoglobina, sendo considerada uma hemoproteína;

NADPH-citocromo P450 redutase ou NADPH-citocromo C redutase

Enzima intermediária, flavoproteína e outro grupo enzimático, NADH-citocromo b5 redutase, acompanha o citocromo P450 e funciona como alternativa na transferência de elétrons, da fonte para o citocromo P450. Essas enzimas necessitam de um agente redutor: a nicotinamida adenina dinucleotídeo fosfato (NADPH), e do oxigênio molecular.

Fases da biotransformação

As reações de biotransformação são categorizadas, não somente pela natureza da reação envolvida (oxidação, redução, etc.), mas também pela sequência normal com que elas ocorrem. Essas reações catalizadas pelas enzimas biotransformadoras de xenobióticos são classificadas em reações de fase I (ou pré-sintéticas) e reações de fase II (sintéticas ou de conjugação).

A fase 1, compreende um conjunto de reações de oxidação, redução e hidrólise que preparam os toxicantes para as reações da fase II. Essas reações, geralmente, modificam a estrutura química da substância mediante adição de um grupo funcional (-OH, -NH₂, -SH, ou -COOH), o que resulta em um pequeno aumento de hidrofiliabilidade.

As reações da fase 2, também chamadas de reações de conjugação, incluem: glicuronidação, sulfonação (mais conhecida como sulfatação), acetilação, metilação, conjugação com glutatona e conjugação com aminoácidos. Os substratos endógenos dessas reações interagem com grupos funcionais presentes na molécula do xenobiótico ou que foram introduzidos ou expostos durante a fase I. Na maioria das reações de conjugação formam-se compostos altamente polarizados e hidrossolúveis que são prontamente excretados pelos rins.

Reações de fase I

a) Oxidação

A oxidação é uma reação química na qual o substrato perde elétrons. A reação por adição de oxigênio foi a primeira a ser descoberta e, por essa razão, recebeu essa denominação. Como exemplo de reações por adição de oxigênio destacam-se a hidroxilação, epoxidação e sulfoxidação. Entretanto, muitas reações de oxidação não envolvem oxigênio. A mais simples delas é a desidrogenação que consiste na remoção de hidrogênio da molécula. A maioria dessas reações é evidenciada pelo nome da reação ou enzima envolvida. Por exemplo: desidrogenação alcoólica, hidroxilação aromática, desaminação, desalquilação, dessulfuração, entre outras.

O principal sistema enzimático responsável pela oxidação de xenobióticos é o **Citocromo P₄₅₀**, hemoproteína, com o átomo de ferro em seu núcleo, esta ao se reduzir se liga ao oxigênio e ao toxicante, promovendo de fato a oxidação do composto.

b) Redução

Essa é uma reação química através da qual o substrato ganha elétrons. São catalisadas por redutases microssômicas e citosólicas e pelas bactérias intestinais. As reações de redução podem ocorrer através da formação de duplas ligações nitrogênio-nitrogênio (azo-redução) em grupos nitro (NO₂). Nesses casos, os compostos amino formados são oxidados e formam metabólitos tóxicos. Assim, as reações de redução,

frequentemente resultam na ativação do xenobiótico em vez de destoxificação.

A natureza dessas reações também é evidenciada pela sua denominação, como por exemplo, azo-redução, desalogenação redutora, redução de carbonila entre outras. A redução pode ser efetuada enzimaticamente, envolvendo enzimas microssômicas ou não.

c) Hidrólise

É uma reação na qual a adição de uma molécula de água separa o tóxico em dois fragmentos ou moléculas menores. O grupo hidroxila (-OH) é incorporado em um fragmento e o hidrogênio no outro. Certos xenobióticos são lisados antes de sofrerem outras reações de biotransformação. A mais comum destas reações é a hidrólise de ésteres, embora amidas, nitrilas e hidrazidas, também possam ser hidrolizadas. A hidrólise de ésteres (R-COOR) é feita pelas enzimas denominadas esterases, que podem ser de origem microssômica ou não. Geralmente essas esterases não possuem uma boa especificidade, ou seja, uma esterase pode, além de hidrolisar ésteres, provocar a quebra de acetanilidas, amidas e outros derivados da anilina.

Reações de fase II

Um fator importante na toxicidade de um xenobiótico é a sua capacidade de ser excretado, e parece que os rins dos vertebrados são constituídos de maneira a excretar eletrólitos mais facilmente que não eletrólitos. Assim, quanto mais ionizado estiver um ácido orgânico no pH do meio, mais rapidamente ele será excretado pelos rins. A ionização, por sua vez, depende do chamado momento dipolo (ou grau de polaridade), ou seja, da distância entre o centro geométrico de todas as cargas positivas e de todas as cargas negativas. É claro que moléculas com momento dipolo baixo (carga positiva perto da carga negativa) terão uma simetria maior e, portanto, uma ionização mais difícil. Já moléculas com grandes dipolos (ou seja, moléculas onde as cargas positivas e negativas estão distantes) terão uma menor simetria e, conseqüentemente, maior ionização.

Nas reações de conjugação os xenobióticos ligam-se a substratos endógenos do organismo, formando metabólitos de maior tamanho molecular, mais excretáveis e menos tóxicos. Ou seja, observa-se: aumento do tamanho, maior polaridade, maior ionização, maior excreção e menor toxicidade. Os principais compostos endógenos envolvidos nas reações de conjugação são:

- Aminoácidos e seus derivados, tais como a glicina e cisteína.
- Carboidratos e seus derivados, especialmente o ácido glicurônico.
- Conjugação com compostos simples como, por exemplo, sulfato e acetato.

a) Conjugação com o ácido Glicurônico

Esse ácido é formado durante o metabolismo da glicose e sua forma ativa, (ácido uridino difosfato glicurônico (UDPGA)) é formado enzimaticamente na fração solúvel do fígado. A forma ativa doa o ácido glicurônico para se conjugar com o xenobiótico. Os conjugados glicurônicos ou glicuronídeos são muito polares e, portanto, facilmente excretados do organismo.

b) Conjugação com Sulfato

Este tipo de conjugação é quase tão comum quanto à anterior. Os produtos da conjugação com sulfatos são sais de sulfatos ácidos (SO_3) ou de sulfamatos (NH_4SO_3), que, em pH fisiológico são totalmente ionizados e rapidamente excretados pelos rins. Os íons sulfatos presentes no organismo também terão que ser ativados para se conjugarem com os xenobióticos.

c) Conjugação com Aminoácidos

A reação consiste na formação de uma ligação peptídica entre o grupo amino de um aminoácido, geralmente, a glicina, e o grupo carbonila do xenobiótico. Para que essa reação ocorra, é indispensável que o tóxico possua um grupo carboxila. Os compostos formados são excretados na urina porque o sistema de transporte do rim reconhece o aminoácido.

d) Conjugação com a Glutathione

A glutathione é um tripeptídeo (ácido glutâmico-glicina-cisteína). O conjugado formado se rompe nos rins produzindo o Cis-derivado, que se acetila para produzir um conjugado do ácido mercaptúrico que é excretado pela urina. Essa reação é importante na destoxificação de epóxidos e peróxidos. A glutathione-S-transferase encontra-se em células de muitos tecidos do organismo. Se essa reação diminuir significativamente os níveis celulares de glutathione, o organismo pode sofrer danos consideráveis devido à peroxidação lipídica ou por outros tipos de agressão química.

e) Metilação

A metilação é uma reação importante na transformação de compostos endógenos e participa da biossíntese de vários aminoácidos e esteróides, assim com na metilação do DNA. Enquanto as reações de fase I ativam grupos funcionais, a metilação os mascara, impedindo que participem das reações de fase II e, portanto, se o xenobiótico é metilado, sua taxa de eliminação diminui.

Fatores que modificam a biotransformação

Para que ocorram de forma eficiente, os processos de biotransformação dependem de vários fatores como: dose e frequência de exposição, espécie, idade, gênero, variabilidade genética, estado nutricional, estado patológico e a exposição a outros agentes que podem inibir ou induzir as enzimas biotransformadoras de xenobióticos.

Dose e frequência de exposição:

A dose geralmente faz alterar o caminho da biotransformação. Certas enzimas possuem elevada afinidade, mas baixa capacidade para biotransformar substâncias exógenas. Por isso, serão rapidamente saturadas quando doses elevadas do agente tóxico são administradas e outras vias secundárias passam a ter um papel mais importante. Em relação à frequência, esta pode levar a uma sensibilização ou indução de receptores enzimáticos, aumentando a biotransformação.

Espécie:

As diferenças interespecíficas na capacidade de biotransformação de substâncias químicas são bem conhecidas e constituem, normalmente, a base da toxicidade seletiva, utilizada para o desenvolvimento dos testes de segurança de medicamentos realizados em animais.

A capacidade biotransformadora varia amplamente de um indivíduo para outro, em função de diferenças genéticas.

Gênero:

Para algumas substâncias, existem diferenças entre as respostas tóxicas em animais machos e fêmeas. Esse fato é explicado pela menor capacidade do fígado das fêmeas de biotransformar xenobióticos, tornando-as mais suscetíveis à ação da maioria dos agentes tóxicos.

Acredita-se que as diferenças entre os gêneros sejam causadas pelos hormônios sexuais, tendo em vista que, ao se administrar testosterona às fêmeas, ocorre aumento na capacidade de biotransformação e com a castração de machos há uma diminuição dessa capacidade. A influência do sexo sobre a biotransformação também pode ser observada em processos que ocorrem em outros órgãos como, por exemplo, nos rins.

Idade:

Tanto animais jovens, quanto velhos, apresentam menor capacidade de biotransformar xenobióticos e, conseqüentemente, são mais suscetíveis aos seus efeitos tóxicos, estes últimos devido a diminuição do fluxo sanguíneo, e menor eficiência de excreção do sistema biliar e renal.

Dieta e estado nutricional:

As deficiências em vitaminas, especialmente, C, E e do complexo B, reduzem a velocidade de biotransformação. Além disso, suas deficiências podem alterar a energia e o estado redox das células, diminuindo a produção de cofatores necessários para a fase de conjugação. Dietas pobres em proteínas diminuem a síntese enzimática e, conseqüentemente, a biotransformação e, dessa forma, podem aumentar a toxicidade de substâncias ativas, mas, são capazes também de reduzir o potencial tóxico daqueles agentes que necessitam de biotransformação prévia para se tornarem ativos.

Estado patológico:

Muitas patologias podem alterar a capacidade individual de biotransformação de xenobióticos, em particular, as doenças hepáticas como cirrose, icterícia obstrutiva, carcinomas e hepatite, devido a uma redução drástica das atividades enzimáticas do fígado. Distúrbios cardiovasculares, que acarretam diminuição do fluxo sanguíneo, modificam igualmente a biotransformação e a depuração dos agentes tóxicos.

Inibição e indução enzimática:

O sistema enzimático é influenciado por uma série de substâncias, que podem induzir ou inibir a sua atividade, alterando a biotransformação de determinados compostos. A inibição enzimática envolve mecanismos diversos, desde a inibição da síntese proteica até a competição entre os substratos pelos centros ativos comuns das enzimas.

TOXICODINÂMICA

Introdução

Nesta aula, estudaremos a fase toxicodinâmica, que é caracterizada pela presença, em sítios específicos, do agente tóxico ou do seu produto de biotransformação. Ao interagir com moléculas orgânicas, esses sítios produzem alterações bioquímicas, morfológicas e funcionais, caracterizando o processo da intoxicação.

As ações sistêmicas são as que melhor definem a fase toxicodinâmica, entretanto, os agentes químicos também atuam nos locais de contato, como na pele, olhos, via digestiva e respiratória.

Nas exposições ocupacionais a vários agentes químicos, as reações adversas produzidas no organismo são múltiplas, pois os mecanismos de ação são inúmeros.

Pelo elevado número de agentes químicos com potencial tóxico, os mecanismos de ação são os mais diversos. Obviamente que o efeito tóxico depende primordialmente de o agente químico alcançar e permanecer no sítio de ação. Dessa forma, os fatores que facilitam a absorção, a distribuição para o sítio alvo, a biotransformação, caso o agente tóxico seja produto destas reações, ou impeçam sua eliminação, facilitam o alcance do agente químico no sítio de ação. Nesse local, a molécula ativa interage com o sítio molecular por meio de diferentes reações que são determinadas pelas características físico-químicas e estruturais do agente químico e do sítio molecular.

As toxicidades provocadas por xenobióticos podem ser classificadas em agudas ou crônicas, conforme o número e a persistência da exposição do sistema biológico ao agente. A intoxicação aguda é decorrente de uma única exposição ou de exposições múltiplas ao agente tóxico, em um período de tempo de aproximadamente 24 horas. Os efeitos surgem de imediato ou no decorrer de alguns dias, no máximo duas semanas. Experimentalmente, a avaliação da toxicidade aguda de xenobióticos é feita utilizando pelo menos 3 espécies animais, sendo uma não roedora.

Geralmente, após a administração de uma única dose, os animais são observados quanto aos sinais e sintomas de intoxicação e o percentual de mortalidade para o cálculo de doses letais. Os parâmetros mais utilizados para expressar o grau de toxicidade aguda de substâncias químicas são a DL50 (dose letal 50%) e a DL10 (dose letal 10%) que correspondem às doses que provavelmente matam, respectivamente, 50% e 10% de um lote de animais utilizados para os ensaios experimentais. Esses valores são calculados estatisticamente a partir de dados obtidos experimentalmente, correlacionando as doses das substâncias e as mortalidades dos animais, em ensaios denominados quantais.

Além de doses letais, podem-se determinar ainda as doses efetivas ou eficazes 50% (DE50) ou 90% (DE90), que são as doses que promovem efeitos desejados em 50% ou 90%, respectivamente, nos animais submetidos aos ensaios experimentais. Esses valores são frequentemente utilizados para expressar a eficácia dos medicamentos e sua correlação com as doses letais, o que permite determinar os índices chamados Índice Terapêutico (IT) e Margem de Segurança (MS), calculados conforme as expressões:

$$IT = \frac{DL_{50}}{DE_{50}} \quad MS = \frac{DL_{10} - DE_{90}}{DE_{90}} \times 100$$

Quanto maior é o valor do Índice Terapêutico ou da Margem de Segurança de uma substância, menor será o risco de promover intoxicação.

A intoxicação crônica resulta de exposições repetidas com o agente tóxico, em um período de tempo prolongado, de meses ou anos. Muitos compostos não chegam a causar danos após algumas exposições, porém, em casos de exposições prolongadas, podem promover efeitos lentos e graves, como são os casos de mutagenicidade e carcinogenicidade.

Parada Obrigatória

Assista ao vídeo “*The powerhouse of the cell*”, disponível em:

< <http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/handle/mec/9458> >

Agentes Tóxicos

Os agentes tóxicos apresentam estruturas químicas das mais variadas e podem ser classificados utilizando-se critérios diferentes, conforme a finalidade de seu estudo. Entre os critérios comumente usados, têm-se, por exemplo, o químico (aminas aromáticas, hidrocarbonetos halogenados), o físico (gás, líquido e sólido), o bioquímico (inibidor de sulfidril, causador de metemoglobinemia) e o farmacológico (d-tubocurarina, alfa-bungarotoxina – bloqueadores de receptores nicotínicos da acetilcolina; picrotoxina – bloqueador dos canais de cloro GABA-dependente).

A exposição dos seres vivos aos agentes tóxicos ocorre por várias maneiras. A exposição ocupacional se dá geralmente em recintos fechados, como fábricas e armazéns, onde os trabalhadores podem se expor durante um período de tempo prolongado às diferentes substâncias, como metais, inseticidas, herbicidas, etc. A exposição também pode ocorrer pelo meio ambiente, uma vez que, em grandes cidades, onde existem inúmeras fábricas e intensa circulação de carros movidos à gasolina e diesel, os hidrocarbonetos aromáticos policíclicos e o monóxido de carbono são poluentes do ar atmosférico.

Seletividade de Ação

Todas as substâncias químicas tóxicas produzem seus efeitos alterando as condições fisiológicas e bioquímicas normais das células.

Alguns compostos do tipo ácido ou base atuam indistintamente sobre qualquer órgão, causando irritação e corrosão nos tecidos de contato. Outros compostos são mais seletivos no seu modo de ação e causam danos a um tipo, de órgão ou estrutura, chamado estrutura-alvo, sem lesar outros. Essas estruturas-alvo frequentemente são moléculas protéicas, que exercem importantes funções no organismo, tais como enzimas, moléculas transportadoras, expressão gênica, canais iônicos e receptores.

A seletividade de ação é determinada, também, pelas diferenças fisiológicas e bioquímicas existentes entre as espécies animais. A toxicidade seletiva de certos inseticidas usados em forma de aerossol reside no fato de os insetos absorverem maior quantidade do agente do que o homem, pela sua maior área de

superfície de contato em relação à massa corporal. As penicilinas e as cefalosporinas agem seletivamente sobre as paredes celulares existentes nas bactérias, mas ausentes nas células animais.

Outro fato relevante da seletividade de agentes químicos, capazes de levar à toxicidade, é a diferença entre o conteúdo de enzimas de biotransformação. Os ratos, por exemplo, desenvolvem tumor no fígado com doses de aflatoxina B1, uma toxina de fungo, que não provocam o mesmo efeito em camundongos. Esse fato é decorrente de os camundongos possuírem maiores concentrações da enzima glutatona S-transferase, responsável pela conjugação do metabólito oxidado da aflatoxina B1 (epóxido), que é carcinogênico.

Mecanismos

Interações de agentes tóxicos com receptores

Os receptores são elementos sensoriais no sistema de comunicações químicas que coordenam a função de todas as células no organismo. São constituídos por macromoléculas ou parte delas, situadas nas membranas celulares, no citoplasma ou no núcleo.

Interferências nas funções e membranas excitáveis

A manutenção e a estabilidade das membranas excitáveis são essenciais à fisiologia normal dos tecidos. As substâncias químicas podem alterar a função das membranas por vários meios. Por exemplo, o fluxo de íons através do axônio neural pode ser bloqueado pelas substâncias que agem como bloqueador do canal de íons. A tetrodotoxina, derivada de gônadas, fígado e pele de peixe da família Tetrodontidae, bloqueia os canais de sódio, situados nas membranas axônicas, impedindo trocas iônicas e liberação de acetilcolina.

Muitos solventes orgânicos produzem efeitos depressores no sistema nervoso central por alternarem a fluidez de membranas, em face de sua propriedade lipofílica, tornando-a mais densa e rígida e comprometendo vários processos que necessitam mudanças rápidas e reversíveis na estrutura da membrana. O álcool fluidifica as membranas, dissolvendo o componente lipídico e diminuindo a viscosidade. Com o tempo, a membrana celular torna-se mais rígida e menos sensível ao efeito fluidificante do álcool.

Inibição da fosforilação oxidativa

Existem muitas substâncias químicas capazes de desenvolver efeitos adversos, interferindo com a oxidação de carboidratos na síntese de adenosina trifosfato (ATP). Essa interferência pode ocorrer por bloqueio do fornecimento de oxigênio aos tecidos. A utilização de oxigênio pelos tecidos é bloqueada pelo cianeto, sulfeto e azida, por causa da sua afinidade ao citocromo oxidase.

A formação final de ATP, via oxidação de carboidratos, pode ser bloqueada também em outros locais. Por exemplo, a rotenona e a antimicina A interferem com enzimas específicas na cadeia transportadora de elétrons; os nitrofenóis desacoplam a fosforilação oxidativa e o fluoroacetato de sódio inibe o ciclo dos ácidos tricarboxílicos (ciclo de Krebs).

Complexação com Biomoléculas

Componentes enzimáticos

Os inseticidas organofosforados como, por exemplo, N-metilcarbamato, cianeto e azatioprina, estão entre os agentes tóxicos que atuam inibindo as enzimas. Esses inseticidas inativam as enzimas colinesterases e, em consequência, reforçam, os efeitos da estimulação dos nervos colinérgicos pela acetilcolina endógena. Os grupamentos fosfato dos inseticidas fosforilam o sítio esterásico, da enzima, tornando a regeneração extremamente lenta, razão pela qual esta inibição é considerada irreversível. A função enzimática fica na dependência da síntese de novas enzimas e os efeitos tóxicos são decorrentes do acúmulo de acetilcolina nas terminações nervosas (a acetilcolina é desdobrada em metabólitos inativos de colina e ácido acético pelas colinesterases).

Já o cianeto, atua sobre o sistema responsável pela respiração tecidual nas mitocôndrias. Sua ação ocorre na cadeia transportadora de elétrons, complexando o grupamento heme do citocromo oxidase ou citocromo a3, incapacitando-o de fixar o oxigênio. A morte celular é ocasionada pela inibição do aproveitamento de oxigênio.

O gás produzido em combustões incompletas, monóxido de carbono, se fixa à forma reduzida do ferro da hemoglobina, reduzindo o transporte de oxigênio aos tecidos, além de combinar-se com o citocromo oxidase.

Proteínas

Como já discutido na última aula, sobre Toxicocinética, os metabólitos resultantes das reações de fase I da biotransformação são, geralmente, intermediários eletrofílicos que interagem covalentemente com os sítios nucleofílicos das macromoléculas celulares, tais como proteínas, polipeptídios, RNA e DNA. Essas ligações podem dar início a processos tóxicos como mutagenicidade, carcinogenicidade e necrose, portanto, vale ressaltar que inibidores e indutores das enzimas de fase I podem contribuir para a toxicidade de xenobióticos.

As reações de fase II acontecem, majoritariamente, por inativação e conjugação dos metabólitos eletrofílicos com substratos endógenos para a excreção, a saturação das enzimas ou a depleção dos substratos endógenos que podem ocasionar a toxicidade.

Exemplos:

Aflatoxina B1:

É uma das micotoxinas produzidas pelos *Aspergillus flavus* e *A. parasiticus*. A aflatoxina B1 é hepatóxica e hepacarcinogênica, por meio de seu metabólito ativo, o 2,3-epóxido, que se liga covalentemente ao DNA.

2-naftilamina:

Este composto sofre inicialmente N-hidroxilação sob ação do citocromo P-450, gerando um metabólito carcinogênico. A segunda fase é a conjugação glicurônica e, neste caso, o metabólito produzido é desprovido de toxicidade, mas na fase de excreção renal o conjugado se forma o íon arilnitrenium reativo, na bexiga, capaz de interagir com radicais nucleofílicos que é relacionado ao maior número de câncer de bexiga em trabalhadores expostos ao solvente.

Paracetamol:

O medicamento largamente utilizado como analgésico e antipirético é oxidado, na primeira fase da reação, catalisada pelo citocromo P-450, e conjugado na segunda fase, com sulfato ou ácido glicurônico. O metabólito tóxico responsável pela necrose hepática, provavelmente é uma quinoneimina que é ligada à glutatona. Apenas um comprimido de 750 mg da substância é suficiente para alterar os níveis das transaminases pirúvica e oxálica (TgP e TgO), normalmente utilizadas como indicadoras das funções hepáticas em exames sanguíneos.

Lipídios

Alguns dos processos vistos anteriormente podem levar a danos celulares sem que ocorra a morte das células, outros, eventualmente, levam à morte celular até a perda de função do órgão. Tal fato ocorre, principalmente, quando a exposição ao toxicante se faz de forma crônica, onde os danos teciduais são cumulativos depois de repetidos episódios citotóxicos. Um dos principais mecanismos de morte celular é a peroxidação lipídica, que compreende uma série de reações químicas envolvendo a deterioração oxidativa dos ácidos graxos poliinsaturados, que pode romper as estruturas celulares e destruí-las.

Por exemplo, o metabólito intermediário do tetracloreto de carbono, tetraclorometil, induz a peroxidação lipídica e subsequente destruição dos componentes celulares.

Ácidos nucleicos

Existem numerosos sítios nucleofílicos na molécula do DNA, que podem prontamente reagir com agentes eletrofílicos, proveniente, muitas vezes, da reação de fase I da biotransformação. Por exemplo, a alquilação na posição O-6 da guanina na cadeia do DNA parece ser crítico para mutagenicidade e carcinogenicidade causadas por nitrosaminas.

A ligação do DNA a substâncias exógenas altera a expressão de produtos gênicos essenciais e necessários para a sobrevivência celular, podendo causar a morte ou desencadear uma complexa série de eventos, dando origem, por exemplo, ao câncer. No entanto, existem mecanismos de reparos intracelulares que podem reverter estas alterações. Se estas reversões forem eficazes, o dano ao DNA será eliminado e a célula sobreviverá sem sequelas. Mas algumas podem escapar do reparo ou são reparadas incorretamente, permitindo a inclusão do gene com mutação e a sua propagação.

Perturbação da Homeostase Cálcica

O cálcio funciona como segundo mensageiro na regulação de muitas funções intracelulares vitais para as células, entre as quais a ativação e inativação de uma série de enzimas, organelas intracelulares, microfilamentos, entre outros. A alteração na homeostase cálcica intracelular resulta do elevado influxo de cálcio, liberação de íon cálcio de estoque intracelular e inibição de seu efluxo pela membrana plasmática. A interferência nesses processos é um mecanismo importante na ação de agentes tóxicos, entre os quais nitrofenóis, quinonas, peróxidos, aldeídos, dioxinas, alcanos e alcenos halogenados e alguns íons metálicos.

Pela grande importância do cálcio nas inúmeras atividades intracelulares, os danos acarretados pela alteração na sua concentração dentro da célula são os mais diversos, dependendo do tecido em questão.

UNIDADE

A

AVALIAÇÃO DA TOXICIDADE

Introdução

Continuando nossa disciplina, podemos considerar que toda substância, segundo a Toxicologia, pode ser considerado um agente tóxico, dependendo das condições de exposição, como dose administrada ou absorvida, tempo e frequência de exposição (número de doses) e via de administração. Dessa forma, torna-se necessário que se conheça as condições de uso seguro de substâncias químicas para a saúde humana e ambiental. Se todas as substâncias são potencialmente tóxicas elas também podem ser usadas de forma segura, desde que as condições de exposição sejam mantidas abaixo dos níveis de tolerância.

Uma substância altamente tóxica causará um efeito tóxico quando utilizada em pequena quantidade, enquanto que substâncias de baixa toxicidade necessitam de altas doses para causarem esse mesmo efeito.

Parada Obrigatória

Assista ao vídeo “*Asbestos in epithelial cells*”, disponível em:

<<http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/handle/mec/10286>>

Relação Dose-Resposta e Concentração-Resposta

Dose é definida como a quantidade da substância administrada a um organismo vivo e geralmente é expressa por unidade de peso corpóreo (exemplo: mg/kg). Dependendo da via de administração, a dose efetivamente absorvida pode não ser idêntica à administrada. Deve-se conhecer a toxicocinética, considerando-se as diferentes vias de exposição, para se conhecer a dose efetiva que causa um efeito adverso.

Em uma exposição a um agente químico, a dose/concentração necessária para produzir dano varia bastante, dependendo de diversos fatores, entre eles, das propriedades físico-químicas das substâncias.

A relação dose-resposta descreve a relação entre as características de exposição e o espectro de efeitos tóxicos. A relação dose/resposta ou concentração/resposta é representada por uma curva Gaussiana teórica, raramente encontrada na prática, que é calculada estatisticamente a partir de observações de mortalidade após a exposição a doses concentrações relacionadas da substância a ser testada. Essa curva é amplamente empregada para calcular a dose letal 50% (DL_{50}) ou a concentração letal 50% (CL_{50}).

O conhecimento da toxicidade das substâncias químicas se obtém através de experimentos em laboratório utilizando animais. Os métodos são empregados com todo rigor científico com a finalidade de fornecer informações relativas aos efeitos tóxicos e principalmente para avaliar riscos que podem ser extrapolados ao homem.

É necessário selecionar uma manifestação tóxica a ser medida. Os parâmetros geralmente utilizados são a DL_{50} (dose necessária para matar 50% da população estudada) ou então a provável dose letal oral para

homens. Esses parâmetros são falhos como determinante de toxicidade, uma vez que são estabelecidos em condições padronizadas de uso e, frequentemente, através de estudos de exposição aguda.

Pode-se classificar os agentes químicos, segundo HODGES & HAGGARD, em 6 classes de toxicidade, de acordo com a provável dose letal para humanos:

Classe	Categoria de Toxicidade	Provável DL ₅₀ oral/ humanos
1	Praticamente não-tóxica	> 16 g/Kg
2	Ligeiramente tóxica	5-15 g/Kg
3	Moderadamente tóxica	0,5-5 g/Kg
4	Muito tóxica	50-500 mg/Kg
5	Extremamente tóxica	5-50 mg/Kg
6	Super tóxica	< 5 mg/Kg

A Comunidade Europeia, recentemente, classificou as substâncias químicas em apenas 3 categorias, a saber:

- Muito Tóxica: substâncias com DL50 para ratos menor do que 25 mg/kg
- Tóxicas: substâncias com DL50 para ratos entre 25 e 200 mg/kg
- Nociva: substâncias com DL50 para ratos entre 200 e 2000 mg/kg

Em situações práticas não se deve conhecer somente a toxicidade das substâncias, representadas geralmente pela DL50, pois tão importante como conhecer a toxicidade das substâncias, é conhecer e saber avaliar o risco tóxico de uma substância.

Os estudos dose-resposta são obtidos a partir de estudos em animais, na maioria das vezes. A avaliação dose-resposta implica considerar três problemas:

- Geralmente, os animais em estudos experimentais estão expostos a doses altas e os efeitos a doses baixas em humanos devem ser previstos, utilizando-se teorias relativas na forma da curva dose-resposta.
- Os animais e os seres humanos freqüentemente diferem em suscetibilidade, ao menos em diferença de tamanho e metabolismo.
- A população humana é muito heterogênea, de modo que alguns indivíduos são mais suscetíveis que a média.

Convencionalmente são feitas duas suposições gerais sobre a forma das relações dose-resposta em doses baixas:

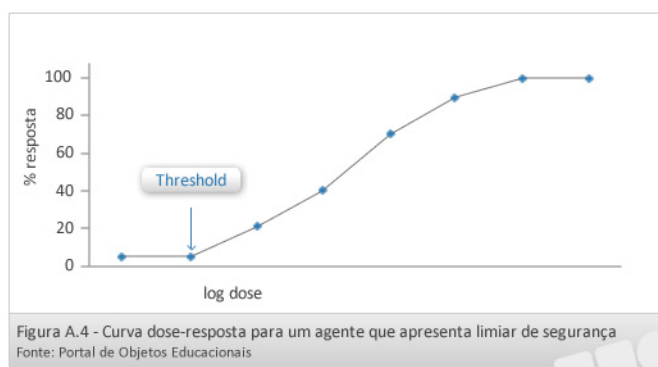
- Para efeitos que envolvem alterações do material genético (incluindo a iniciação do câncer), há razões teóricas para crer que eles podem ocorrer a níveis de doses muito baixas; tem-se proposto vários modelos matemáticos específicos de relações dose-resposta.
- Para a maioria dos outros efeitos biológicos, geralmente se assume que existem níveis “limite”. Entretanto, é muito difícil utilizar tais medidas para prever níveis “seguros” nos seres humanos.

Se assumimos que os seres humanos e os animais são, em média, intrinsecamente similares em suscetibilidade, espera-se que os seres humanos tenham respostas mais variadas às substâncias tóxicas.

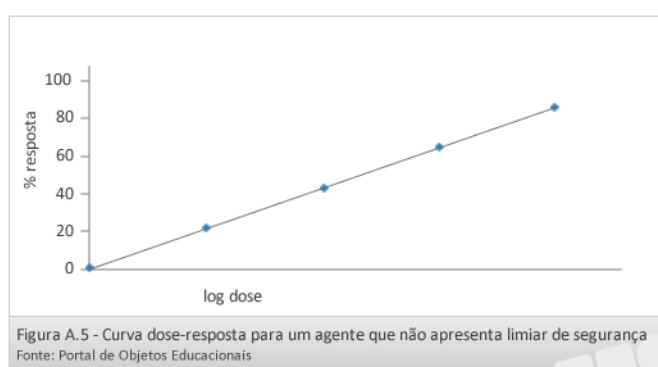
Existem dois tipos de curvas dose-resposta:

1. Para efeitos que apresentam limiar de segurança (“*threshold*”): a curva geralmente tem a forma de uma curva sigmoide e baixas doses não são tóxicas, já que o organismo tem capacidade para biotransformar o agente tóxico, bem como reparar eventuais injúrias que tenham sido causadas. O ponto no qual a toxicidade começa a se manifestar

é conhecido como limite de segurança (“*threshold*”).



2. Para efeitos que não apresentam limiar de segurança (“*threshold*”): a curva é linear, pois se assume que qualquer dose produzirá um efeito deletério. Esse tipo de curva é usado para agentes mutagênicos.

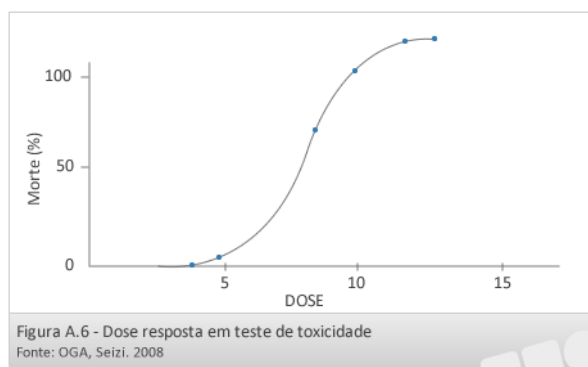


A tendência atual é a de substituir os experimentos e cálculos de DL_{50}/CL_{50} pelo teste de dose fixa no qual, a substância a ser testada, é administrada a uma espécie animal em uma dose específica: essa dose é selecionada a partir de doses previamente fixadas, as quais estão de acordo com classificações de instituições regulamentadoras.

Toxicidade aguda

A toxicidade aguda é definida como os efeitos adversos que ocorrem dentro de um período curto após a administração de uma dose única ou doses múltiplas dentro de 24 horas. A dose única é utilizada para determinar a potência da substância em casos de ingestão ou envenenamento acidental e as doses múltiplas são usadas para avaliar os efeitos cumulativos.

Os estudos de toxicidade aguda têm por objetivo caracterizar a relação dose/resposta que conduz ao cálculo da DL_{50} . A DL_{50} representa a probabilidade estatística de uma dose causar efeito letal em 50% dos animais de uma população e é útil para identificar a toxicidade relativa da substância. A CL_{50} é utilizada para testes de letalidade no caso de inalação ou para indivíduos no meio aquático.



Conforme ilustra a figura acima, nos grupos que receberam baixas doses não se observam mortes. Nas doses intermediárias, parte do grupo morre e em altas doses, todos os animais do grupo morrem. Essas mortes podem ocorrer durante a exposição ou dentro do período estabelecido de observação após a exposição.

Os resultados obtidos a partir dos estudos de toxicidade aguda servem também para que se possa conhecer o mecanismo da substância, identificar prováveis órgãos ou sistemas sensíveis e determinar se os efeitos são reversíveis.

As substâncias devem ser testadas em diferentes espécies/linhagens animais e em ambos os sexos, pois as diferenças de resposta indicam que o efeito tóxico não é universal e a extrapolação para o homem deve ser feita considerando-se essas diferenças.

Além disso, os resultados obtidos a partir dos estudos de toxicidade aguda são empregados para o delineamento dos estudos de toxicidade subcrônica, particularmente no que se refere à escolha de doses.

Toxicidade subcrônica

Os testes de toxicidade subcrônica são realizados para a obtenção de informações sobre a toxicidade das substâncias químicas, após exposições repetidas. Esses estudos devem ter duração de pelo menos 21 dias, mas o tempo mais comum do teste é de 90 dias. É um estudo importante porque, às vezes, é o primeiro e o único teste com doses repetidas a ser realizado para determinadas substâncias químicas. Os principais objetivos dos testes de toxicidade subcrônica são os de estabelecer os níveis nos quais não se observam os efeitos tóxicos, identificar e caracterizar os órgãos afetados e a severidade após exposições repetidas. Também é importante examinar-se os efeitos após o período de tratamento e determinar se este efeito é devido ao acúmulo da substância ou não.

Os estudos de toxicidade subcrônica servem não apenas para caracterizar a relação dose/resposta após administrações repetidas, mas também para fornecer dados para escolha de doses nos estudos de exposição crônica. Os testes de toxicidade subcrônicos geralmente não avaliam o potencial carcinogênico.

Toxicidade crônica

Os testes subcrônicos são limitados. Por exemplo, não são testes seguros para prever efeitos mutagênicos ou carcinogênicos e não têm por objetivo investigar os efeitos embriofetotóxicos.

Os estudos de toxicidade crônica são realizados para se determinar o efeito tóxico após exposição prolongada a doses cumulativas da substância em teste e permitem, também, observar o potencial carcinogênico da substância, desde que a dose escolhida seja correta.

Tais estudos seguem os mesmos protocolos utilizados nos estudos de toxicidade subcrônica, diferindo, apenas, quanto ao tempo de duração do teste, que deve ser superior a três meses. Em roedores, este tempo varia de 6 meses a 2 anos e em não roedores o tempo de tratamento é, em geral, de um ano.

Esses estudos são geralmente realizados em duas espécies animais (ratos e camundongos), por um período semelhante ao tempo de vida média desses animais (18 meses a 2 anos para camundongos e 2 a 2,5 anos para ratos). Geralmente são utilizados 50 animais para cada dose e sexo, visando garantir um número adequado ao final do experimento (30 animais).

A escolha da dose é o ponto crítico dos testes de longa duração, para que não ocorra morte prematura devido ao tratamento.

Nos testes de toxicidade crônica os exames clínicos devem ser realizados cuidadosamente, duas vezes ao dia, evitando-se assim perdas por autofagia, após as mortes dos animais.

MUTAGÊNESE E CARCINOGÊNESE

Na aula de hoje veremos como ocorrem os processos de mutação e os mecanismos de reparo utilizados pelo organismo com intuito de corrigir esse erro. Os erros não corrigidos, dependendo do local de ocorrência, podem progredir até a formação de tumores (carcinogênese).

Mutação

Mutação é uma alteração súbita do material genético que é transmitida à descendência. Dependendo da linhagem celular em que ocorra a mutação, germinativa ou somática, esta passará, respectivamente, às novas gerações ou às células filhas.

A partir dos estudos iniciais que enfocavam apenas as mutações que determinam o aparecimento de um novo fenótipo, foi possível estabelecer que elas são eventos raros, que ocorrem ao acaso, podendo ser recorrentes.

A taxa de mutação é definida nos organismos assexuados como número de mutações por célula, por geração; nos sexuados, como o número de mutações por gameta, por geração.

A análise genética das mutações no homem é baseada em heredogramas e, nos animais de laboratório, em esquemas específicos de cruzamentos entre animais com diferentes fenótipos. De um modo geral, é possível estabelecer se a mutação é dominante ou recessiva e se está localizada em cromossomos autossômicos ou sexuais. Há exemplos clássicos de heredogramas de famílias em que foi possível identificar, além do tipo de herança, o indivíduo em que ocorreu a mutação. É o caso da hemofilia na família real da Inglaterra, uma mutação ligada ao X que deve ter se originado na rainha Vitória.

Além da abordagem genética, as mutações passaram a ser analisadas também por métodos citogenéticos e moleculares. Os dados indicam que, embora a replicação do DNA seja um processo extremamente rígido em relação aos mecanismos de controle de sua fidelidade (normalmente uma molécula de DNA é copiada com menos de um erro em 10⁹ nucleotídeos), o nível de erros pode ser aumentado por características específicas de certas seqüências de DNA. Mutações pontuais são favorecidas, por exemplo, pela presença de citosinas metiladas e a existência de domínios instáveis (seqüências repetitivas, seqüências reconhecidas por recombinases e regiões hipervariáveis de imunoglobulinas) favorecem outros tipos de mutações. A análise direta do DNA genômico através de sequenciamento acabou por revelar a existência de regiões com diferentes susceptibilidades às mutações, dependendo do tipo de informação/seqüência contida nesta (heterocromatina, eucromatina, regiões intergênicas, etc.), inclusive que genes de manutenção, essenciais ao funcionamento celular, sofrem com mutações muito mais lentamente que os outros.

A extensão do genoma afetado pode ir desde um único par de bases até cromossomos inteiros, o que define as alterações em micro e macrolesões. As microlesões incluem basicamente as mutações pontuais e as macrolesões englobam as translocações e deleções cromossômicas e a amplificação de grandes extensões de DNA.

Mutações Pontuais

As mutações pontuais afetam em um único par de bases e são consideradas as principais causas das doenças genéticas. Este grupo de mutações inclui as substituições, perdas e adições de bases. As mutações pontuais por substituição de base podem ser classificadas em dois grupos:

- Transição, a classe mais comum, é aquela em que uma purina é substituída por outra, ou uma pirimidina por outra.
- Transversão, menos frequente, implica a substituição de uma purina por uma pirimidina ou vice-versa.

De um modo geral, as mutações pontuais podem resultar de dois tipos de eventos. Erros bioquímicos endógenos, conseqüentes do mau funcionamento dos sistemas celulares que replicam ou reparam o DNA, podem determinar a inserção de uma base errada na cadeia polinucleotídica durante a sua síntese, ou ainda, como um mecanismo alternativo, pode ocorrer a interferência química direta em uma das bases do DNA.

A existência de bases modificadas parece ser a maior causa de mutações espontâneas.

As mutações pontuais podem, portanto, ser resultantes de um erro na replicação ou no reparo, apesar da eficiência dos mecanismos de checagem da fidelidade da cópia do DNA, existentes no organismo. Dessas alterações, apenas algumas escapam acidentalmente a estes mecanismos, resultando em modificações estáveis (mutações) na cadeia de DNA. Assim se explica a decepção e inserção de um ou poucos pares de base. A estabilidade do genoma depende dos mecanismos de reparo que são catalisados por conjuntos diferentes de enzimas, cujo funcionamento depende da existência de duas fitas de DNA; quando uma delas é lesada, a informação contida na outra será utilizada para sua recuperação.

Mutação Induzida

A ocorrência de mutações pode ser aumentada pela exposição do organismo aos agentes denominados mutagênicos. Muitos deles agem diretamente em virtude de sua capacidade de ação sobre uma base específica do DNA ou de ser incorporado ao ácido nucléico, ou ainda pela sua capacidade de formar complexos, chamados adutos, que dificultam a replicação. O potencial ou eficiência de um agente mutagênico é avaliado pelo aumento da frequência de mutações em relação ao nível basal, quando se analisa um organismo a ele exposto.

Agentes Químicos

Os mutagênicos químicos podem ser reunidos em diferentes grupos: Análogos de base, agentes de ação direta sobre as bases do DNA, agentes alquilantes e agentes intercalantes.

Agentes Físicos

São representados pelos diferentes tipos de radiação a que os organismos vivos estão expostos; dois tipos se destacam, por apresentarem a capacidade de lesar o DNA: as radiações ionizantes (raios X, γ e partículas atômicas) e a ultravioleta (UV).

As radiações ionizantes provocam o aparecimento de átomos, moléculas e radicais ionizados (pela ejeção de elétrons) altamente reativos. O raio X foi um dos primeiros mutagênicos a ser identificado, sendo responsável pela indução de quebras e rearranjos cromossômicos. Este agente é responsável também pela indução de mutações pontuais. A interpretação mais aceita é que estas representariam minúsculas deleções, cujo efeito fenotípico seria similar ao de troca de bases.

A radiação UV de comprimento de onda adequado (250 a 400 nm) pode causar transições eletrônicas em orbitais moleculares, levando a modificações químicas nas bases do DNA quando absorvida por elas. A mais freqüente é a produção de dímeros entre duas primidinas adjacentes numa mesma cadeia de DNA (C-C, C-T, T-T), estes dímeros são removidos pelo sistema de reparo de DNA. Em bactérias, foi demonstrada a existência de mutantes para os genes envolvidos no sistema de reparo que tornam grandemente sensíveis ao efeito letal da radiação UV. As sobreviventes, no entanto, não são mutantes. Os dímeros interferem tanto com a transcrição quanto a replicação, mas o efeito mutacional da radiação UV é causado durante o reparo, não sendo consequência primária da radiação. O efeito letal da radiação UV é causado, aparentemente, pela interferência de crosslinks que se formam após dimerização com a síntese de DNA.

Efeitos da Mutação

As mutações podem ter diferentes efeitos sobre a expressão dos genes sobre elas afetados, dependendo do tipo de alteração e da região gênica específica em que ocorreram. A substituição de bases, na região codificadora, pode determinar três diferentes tipos de mutação:

Mutação com troca de sentido

Há modificação da proteína codificada pelo gene mutante, pois a substituição de um par de bases altera o sentido de um códon, levando a substituição de um aminoácido. A proteína mutante poderá reter maior ou menor grau de suas estabilidades e atividade funcional. Um exemplo é a hemoglobina mutante (HbS) da anemia falciforme, em que um resíduo valina da proteína original foi substituído por um glutamato.

Mutação sem sentido

A mutação gera o aparecimento de um códon sinalizador de finalização de transcrição (códon UAA, UAG ou UGA) e aborta o RNA mensageiro precocemente, resultando no aparecimento de fragmentos não funcionais do polipeptídeo.

Mutação silenciosa

A mutação pode alterar o códon para um sinônimo, de modo que o mesmo aminoácido será codificado.

Macrolesões do DNA

Outros tipos de mutações que englobam porções maiores do DNA podem ser chamados de macrolesões, podendo consistir da perda, duplicação, inversão ou translocação de poucas bases até longas extensões cromossômicas. Estas alterações são frequentemente observadas em associação com a carcinogênese, principalmente na fase de progressão tumoral.

A deleção afeta um segmento de DNA de tamanho muito variável, que pode ir de poucas bases, detectável apenas por técnicas mais sofisticadas, como hibridização por Southern, até extensões grandes como 2-5 milhões de pares de bases ou mesmo cromossomos inteiros, demonstráveis por técnicas citogenéticas.

Reparo do DNA

Mecanismos de reparo estão presentes em todos os organismos conhecidos, e provavelmente sejam tão antigos quanto a própria vida como a conhecemos, tornando-se mais complexo e eficientes a quanto mais complexo for o organismo em estudo. Podem ser classificadas em mecanismos de reversão direta, excisão do dano ou recombinação da lesão. Tendo o reparo obtido sucesso, o ciclo celular prossegue, no

caso de sua falha a célula pode ser levada à senescência, à apoptose ou a um quadro de instabilidade genômica que poderá resultar em carcinogênese.

Reversão direta

Consiste em um mecanismo baseado em processos enzimáticos simples, onde o dano no DNA é remediado em um único passo, sem necessidade de uma fita molde para guiar o reparo. Este mecanismo é comum em procariotos e eucariotos inferiores, sendo muito raros em eucariotos superiores.

Reparo por excisão

Reparo por excisão de base (Base Excision Repair) é um mecanismo de reparo multi-enzimático baseado na retirada de algumas bases da fita danificada em um trecho que envolva o erro, com subsequente preenchimento da fita corrigida. Este mecanismo faz uso de uma parte da maquinaria de replicação e usa a fita não danificada como molde. Acredita-se que o reconhecimento da fita danificada ocorra através da detecção de distorções estéricas na hélice de DNA.

Recombinação homóloga

Uma das lesões mais graves em uma fita de DNA é a quebra da dupla-fita, seu não-reparo ou reparo incorreto pode acarretar em deleções, inversões, translocações e inserções de diferentes amplitudes. A célula pode lidar com esse dano de duas formas: reparo por ligação ou por recombinação homóloga. Quando ocorre a quebra da dupla-fita formam-se complexos protéicos nas extremidades expostas, cuja função é proteger o DNA de exonucleases e auxiliar no reparo. No caso da ligação, as extremidades são unidas sem o auxílio de nenhuma informação baseada em sequência (homologia), o que frequentemente resulta no surgimento de macrolesões.

Síntese translesão

Durantes eventos de replicação, um dano de DNA é capaz de bloquear a síntese, porém em determinadas situações uma célula necessita continuar a replicação a qualquer custo. Nestes casos, onde não há tempo para ocorrer o reparo por vias normais ou quando, por algum motivo, uma via de reparo não é possível, a maquinaria de replicação sofre modificações que relaxam os mecanismos de fidelidade da replicação e a forquilha de replicação prossegue através do dano, incorporando bases de maneira independente da fita molde, introduzindo mutações na fita sintetizada, passada a região do dano volta a atuar a replicação “fiel” à fita molde.

Carcinogênese

O processo de carcinogênese envolve interações complexas entre vários fatores, tanto exógenas (ambientais) quanto endógenos (genéticos, hormonais etc). A análise estatística da incidência de tumores humanos em função da idade sugere que 3 a 4 alterações genéticas “tipo mutação” são necessárias para desencadear leucemias, e 6 a 7 para carcinomas. Por sua vez, as observações histopatológicas e citogenéticas confirmam ser a história natural dos tumores espontâneos em processos de múltiplos eventos sucessivos, que determinam a subversão dos mecanismos usuais de controle de proliferação, garantindo vantagens seletivas à célula transformada.

As alterações que ocorrem em uma célula durante o processo de transformação maligna são de natureza genética (mutação) ou epigenética (alteração no padrão de expressão gênica decorrente de outros

fatores que não a mutação).

Agentes carcinogênicos

Agentes mutagênicos são frequentemente carcinogênicos. Algumas substâncias agem de tal modo que é praticamente certo que uma pessoa exposta a uma determinada dose venha a desenvolver câncer. É o caso do composto 2-naftlamina, usado na indústria química. Na Inglaterra, no início do século, todos os homens de uma fábrica que a destilavam desenvolveram câncer de bexiga. Do mesmo modo, o câncer de pulmão frequentemente se desenvolve após pelo menos 10 anos de intensa exposição ao fumo.

Indivíduos portadores do vírus da hepatite B apresentam risco 200 vezes maior do que os não portadores, de desenvolver hepatocarcinomas. Os carcinógenos podem, portanto, ser de três tipos carcinógenos químicos, radiações e vírus. As radiações induzem lesões no DNA e são relacionadas à transformação celular in vivo e ao aumento da frequência de certos tipos de cânceres humanos (câncer de pele desenvolvido pela radiação ultravioleta, leucemias e outros tumores pelas radiações ionizantes).

Os agentes químicos de atuação direta são normalmente compostos eletrofílicos, isto é, reagem com regiões carregadas negativamente de outros compostos. A maioria, entretanto, age indiretamente, necessitando ser metabolizada para adquirir potencial carcinogênico. Neste caso, a conversão em carcinógeno ocorre pela introdução de centros eletrolíticos na molécula inativa.

Os precursores são denominados carcinógenos e pertencem a três principais classes de substâncias: hidrocarbonetos aromáticos policíclicos, N-nitrosaminas e aminas aromáticas.

Os hidrocarbonetos aromáticos policíclicos estão presentes na exaustão de motores de automóveis a gasolina e fumaça de cigarro, podendo estar associado ao câncer de pulmão. A exposição a N-nitrosaminas pode resultar da inalação ou ingestão de compostos pré-formados no ambiente ou da nitrosação de aminas precursoras no organismo, estando relacionada ao câncer de esôfago. Aminas aromáticas estão também presentes na fumaça de cigarros.

As aminas aromáticas podem ser hidrolisadas tanto na posição C do anel como em N exocíclico. As formas N-hidróxi são ativadas a metabólitos com capacidade de se ligar ao DNA por uma enzima dependente de acetilcoenzima A, enquanto que os compostos hidrolisados na posição C são considerados produtos de biotransformação. As aminas aromáticas são associadas ao câncer de bexiga urinária, embora seus níveis de ligação com o DNA nesse órgão sejam insignificantes.

Carcinogênese Experimental: Iniciação e promoção tumoral

A iniciação, assim denominada por constituir primeira etapa do processo, é geralmente induzida por um potente agente mutagênico e é irreversível. Pode ser considerada como uma fase crítica, uma vez que a célula com a mutação permaneceria dormente até que um evento epigenético a revelasse. Promoção é a fase seguinte, com duração variável e representada por uma série de eventos reversíveis. No modelo experimental de tumorigênese epidérmica em camundongos, os animais são normalmente expostos a um carcinógeno, como dibenzo[a,h]antraceno seguido por exposições sucessivas a um promotor (p.ex., um éster de forbol com o PMA). Após algum tempo surgem papilomas (lesões benignas) na pele do animal e alguns deles desenvolvem carcinomas (lesão maligna).

O papel do promotor é menos conhecido. Um dos efeitos do PMA é a ativação da proteína quinase C que, entre outras coisas, ativa a transcrição de uma série de genes, incluindo os proto-oncogenes c-myc, c-fos e c-sis. A correlação de v-fos e v-Ha-ras com o processo de transformação já foi demonstrada.

Em camundongos, a lesão da pele previamente tratada com carcinógenos induz o aparecimento de carcinomas.

A promoção compreenderia, pelo menos, dois mecanismos independentes: a) ativação gênica e b) atividade miótica. Alguns compostos químicos não mutagênicos que atuam como carcinógenos em animais são indutores de proliferação celular. A indução de proliferação celular acelera a expansão clonal de uma célula que tenha eventualmente sofrido mutação, aumentando o número de células alteradas e, portanto, a probabilidade de que outros eventos dêem seqüência ao processo de carcinogênese.

Parada Obrigatória

Assista ao vídeo “Como os tumores recrutam vasos sanguíneos e formam metástases”, disponível em:

< <http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/handle/mec/1711> >

Potencial carcinogênicos de compostos químicos

Vários testes foram criados para avaliar o potencial mutagênico de agentes químicos e físicos, utilizando diferentes sistemas biológicos, desde bactérias até células humanas, in vivo. Do mesmo modo, é importante a avaliação do potencial carcinogênico desses agentes, embora os testes específicos para isso sejam limitados. Os roedores têm sido grandemente empregados, principalmente na avaliação de compostos fabricados pelo homem. Estes testes são demorados, caros e fornecem dados nem sempre válidos para espécie humana. Um dos problemas é a dificuldade em se estabelecer a equivalência entre as doses de testes e aquelas a que estão expostos os humanos, ou, ainda, a interpretação das respostas em relação às diferenças biológicas entre as espécies. Os estudos epidemiológicos contribuem para avaliação da carcinogenicidade em humanos. A estimativa do risco para o homem pode ser feita por um índice denominado HERP (Human Exposure/Rodent Potency), ou seja, exposição humana/potência em roedores, que combina os dois tipos de resultados.

Deve-se considerar ainda que, além dos poluentes, introduzidos artificialmente no ambiente, os seres vivos estão expostos aos carcinógenos naturais, provavelmente em grau muito mais elevado. Como exemplo pode-se citar pesticidas sintetizados espontaneamente pelas plantas ingeridas pelo homem, presentes em concentrações elevadíssimas e que são tão ou mais carcinogênicos quanto os artificiais.

Na aula de hoje podemos compreender como ocorrem as mutações e como o organismo tenta reparar esse erro. Essas mutações além de acontecer naturalmente, podem ocorrer estimuladas por fatores externos, que veremos aulas futuras, podendo progredir formando tumores.

Fórum de discussão:

O que é mutagênese?

O que é carcinogênese?

Onde ocorrem os erros na sequência do dna?

Qual a importância dos mecanismos de reparo?

Leitura complementar

Disponível em:

< <http://www.ufv.br/dbg/labgen/mut.html> >

Site interessante

Disponível em:

< http://www.cetesb.sp.gov.br/emergencia/aspectos/aspectos_perigos_pele.pdf >



tics

B

Toxicologia Ambiental

Unidade B
Toxicologia Ambiental

UNIDADE

B

ECOTOXICOLOGIA

Introdução

Parada Obrigatória

Assista ao vídeo sobre o uso indevido de óleo diesel, disponível em:

< <http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/handle/mec/12623> >

Bioconcentração, bioacumulação e biomagnificação

As expressões bioacumulação e biomagnificação descrevem um processo pelo qual a concentração de poluentes nos animais aumenta conforme o aumento do nível trófico (na direção do topo da cadeia alimentar). A diferença entre esses termos é, portanto, muito sutil.

Esses termos são definidos de forma mais precisa em uma publicação recente sobre o assunto:

- “Bioconcentração é o processo que causa o aumento da concentração de uma substância química em um organismo aquático, em relação a sua concentração na água, devido à incorporação, através de sua absorção, unicamente pela água, a qual pode ocorrer pela superfície respiratória e/ou pela pele”.
- “Biomagnificação é a acumulação de uma substância na biota em toda a extensão da cadeia alimentar através da alimentação”.
- “Bioacumulação é o somatório desses dois processos”.

Para que esses processos ocorram, a substância deve ser lipossolúvel, ou seja, possuir a propriedade de se dissolver preferencialmente em gorduras, podendo assim fixar-se nos tecidos dos seres vivos e ali permanecer quando persistentes.

A lipossolubilidade é também função do alto grau de cloração dessas moléculas que as faz capazes de atravessar com facilidade a estrutura fosfolipídica das membranas biológicas e de se acumularem no tecido adiposo.

A propriedade físico-química que mede o grau de solubilidade em gorduras é o coeficiente de partição octanol/água (Kow) que por ter valores muito dispersos é normalmente expresso na forma logarítmica. Recentemente¹⁵ esta propriedade foi utilizada para fazer correlações preditivas da bioacumulação de poluentes orgânicos. A importância deste trabalho reside no fato de que a bioconcentração pode ser investigada em laboratório, mas o mesmo não acontece com a bioacumulação, uma vez que ela não inclui o efeito de biomagnificação.

Parada Obrigatória

Assista ao vídeo sobre o uso indevido de óleo diesel, disponível em:

< <http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/handle/mec/17073> >

O fato de esses compostos também terem uma solubilidade relativa na água é que os tornam disponíveis para a bioacumulação nos seres vivos. Caso eles fossem insolúveis em água, eles se depositariam no solo e sedimentos e não podendo se dissolver na água se tornariam indisponíveis para o consumo.

As classes de compostos com maior capacidade de bioacumulação são compostos cíclicos, aromáticos e clorados com moléculas grandes, ou seja, pesos moleculares maiores do que 236g/mol. Exemplos de compostos pertencentes a esta classe são o DDT, clordano, lindano, heptacloro, aldrin, dieldrin toxafeno, mirex e clordecona.

Recentemente, foi feito um estudo no México examinando os níveis de DDT diretamente no tecido adiposo de mulheres residentes em regiões de baixa e alta exposição ao DDT. Os níveis de DDT no tecido adiposo das mulheres participantes do estudo foram consistentes com os registros dos volumes de DDT pulverizados no México. Devido a seu caráter lipofílico o DDE, metabólito do DDT, tem sido encontrado no leite materno de populações mexicanas onde a malária é endêmica, em concentrações maiores do que as permitidas pela OMS. O estudo confirmou a amamentação como um mecanismo de eliminação desse inseticida, através da correlação entre o tempo de amamentação e a quantidade de DDT remanescente no tecido adiposo. O consumo de peixe e presunto também está fortemente relacionado com os níveis de DDE no tecido adiposo das mulheres mexicanas, porém DDT também foi encontrado em vegetais, alimentos que não contêm lipídios e os autores sugerem a realização de pesquisas para estabelecer os mecanismos que poderiam ser responsáveis pela incorporação de DDT em vegetais.

A lipossolubilidade desses compostos, aliada a sua estabilidade química, faz com que se concentrem indefinidamente ao longo da cadeia alimentar. Um exemplo muito ilustrativo dessa propriedade pode ser encontrado numa revisão do livro “Our Stolen Future” recentemente publicada: é descrita a viagem hipotética de uma molécula de PCB do seu ponto de fabricação no Alabama, EUA, até o Atlântico Norte, onde sua concentração no tecido gorduroso de um urso polar acaba sendo, segundo o autor, magnificada por um fator de 3 bilhões.

Mecanismos da Biotransformação

A biotransformação pode ocorrer através de dois mecanismos:

- Mecanismo de ativação ou bioativação - que produz metabólitos com atividade igual ou maior do que o precursor.

Ex.: a piridina é biotransformada no íon N-metil piridínico que tem toxicidade cinco vezes maior que o precursor. O mesmo ocorre com o inseticida paration que é biotransformado em paraoxon, composto responsável pela ação tóxica do praguicida.

- Mecanismo de desativação - quando o produto resultante é menos tóxico que o precursor.

É comum encontrar-se na literatura científica os termos metabolização e destoxificação como sinônimos de biotransformação. Hoje, no entanto, utiliza-se o termo metabolismo para descrever o comportamento geral das substâncias (endógenas e exógenas) no organismo, o que inclui absorção, distribuição, biotransformação e eliminação. Esse termo é comumente usado para se referir à biotransformação, o que é compreensível, visto que os produtos da biotransformação de xenobióticos são conhecidos metabólitos.

Entretanto, a destoxificação não é sinônimo de biotransformação. Isto porque destoxificação significa diminuição de toxicidade e nem todas as reações de biotransformação, como citado acima, produzirão metabólitos menos tóxicos ou ativos que o seu precursor. É importante ressaltar que, na maioria das

vezes:

- Nenhum fármaco deixará de ser, no mínimo, parcialmente biotransformado.
- Nenhum fármaco sofrerá apenas um tipo de biotransformação.
- Duas espécies animais não biotransformarão um fármaco de maneira idêntica.
- Nenhuma biotransformação permanecerá inalterada com doses repetidas do fármaco.

Sítios de biotransformação

A biotransformação pode ocorrer em qualquer órgão ou tecido orgânico como, por exemplo, no intestino (flora microbiota), pulmões, rins, pele e mucosas, testículos, placenta, medula óssea, sangue, etc., são as chamadas biotransformações extraepáticas. No entanto, a grande maioria das substâncias, sejam elas endógenas e exógenas são biotransformadas no fígado.

O fígado é o maior órgão do corpo humano com diversas e vitais funções, destacando-se entre elas, as transformações de xenobióticos e nutrientes. Por ser o sítio primário para a biotransformação, o fígado é potencialmente vulnerável à ação tóxica de um xenobiótico que sofre bioativação. A biotransformação é efetuada, geralmente por enzimas, principalmente aquelas existentes nos chamados microssomas hepáticos (pequenas vesículas presentes no retículo endoplasmático), são as que catalisam a maioria das reações de FASE I e na fração solúvel do citoplasma (citosol), que contém as enzimas responsáveis pela biotransformação de FASE II. As mitocôndrias, núcleos e lisossomas possuem menor capacidade de biotransformação. Assim, as reações de biotransformação são referidas, frequentemente, como microssômicas ou citosólicas, de acordo com as localizações subcelulares das enzimas envolvidas.

Fases da Biotransformação

As reações de biotransformação são categorizadas não somente pela natureza da reação envolvida (oxidação, redução, etc.), mas, também pela sequência normal com que elas ocorrem. Essas reações catalisadas pelas enzimas biotransformadoras de xenobióticos são classificadas em reações de fase I (ou pré-sintéticas) e reações de fase II (sintéticas ou de conjugação).

A fase I compreende um conjunto de reações de oxidação, redução e hidrólise que preparam os toxicantes para as reações da fase II. Essas reações, geralmente, modificam a estrutura química da substância mediante adição de um grupo funcional (-OH, -NH₂, -SH, ou -COOH), o que resulta em um pequeno aumento de hidrofiliabilidade. As enzimas responsáveis pela FASE I estão localizadas no retículo endoplasmático das células do fígado ligados à membrana reticular.

As reações de biotransformação de fase II, também chamadas de reações de conjugação, incluem glicuronidação, sulfonação (mais conhecida como sulfatação), acetilação, metilação, conjugação com glutathione e conjugação com aminoácidos. Os substratos endógenos dessas reações interagem com grupos funcionais presentes na molécula do xenobiótico ou que foram introduzidos ou expostos durante a fase I. Na maioria das reações de conjugação formam-se compostos altamente polarizados e hidrossolúveis que são prontamente excretados pelos rins.

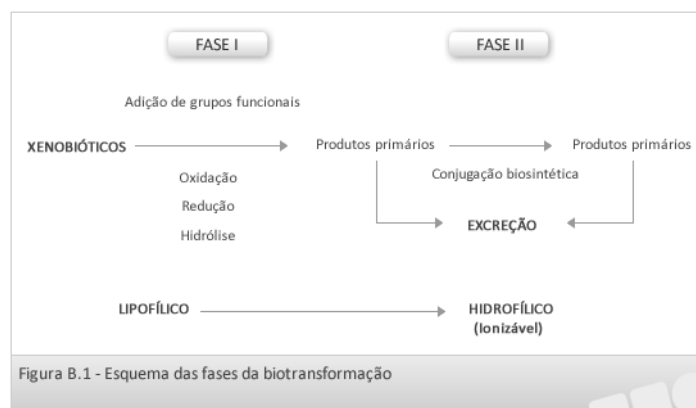
As substâncias que possuem grupos funcionais hidrofílicos sofrem conjugação direta, com formação de produtos facilmente excretáveis. Entretanto, para os compostos lipossolúveis, pouco polares, têm-se sempre as reações pré-sintéticas, como condição para posterior conjugação. Portanto, a velocidade de excreção do agente tóxico está relacionada com sua estrutura química.

Um bom exemplo é o fenol que é excretado após conjugação direta, enquanto a biotransformação do

benzeno requer ambas as reações, ou seja, ele é inicialmente biotransformado em fenol pela introdução de um grupo hidroxila

(-OH) durante a fase I (oxidação) e, o fenol formado, é então conjugado por uma reação de fase II (sulfatação) em fenil sulfato.

Esquema das fases da biotransformação:



Reações de Fase I

- Hidrólise
- Oxidação
- Redução

Reações de Fase II

- Conjugação com ácido glicurônico
- Conjugação com sulfato
- Conjugação com aminoácidos
- Acilação
- Metilação
- Conjugação com glutathione

Respostas bioquímicas e fisiológicas de organismos

Os organismos expostos aos agentes tóxicos, dependendo da concentração e tempo de exposição, podem apresentar respostas bioquímicas e fisiológicas.

O metabolismo celular ocorre seguindo alguns princípios: é altamente econômico; possui propriedades autorreguladoras; é ligado a estruturas subcelulares, supracelulares e estrutura molecular; é organizado dentro de uma hierarquia estrutural e funcional. Por que ele é importante? Ele disponibiliza estruturas altamente energéticas, como o ATP; disponibiliza estruturas redutoras, como o NADPH⁺, H⁺; disponibiliza elementos intermediários, como mononucleotídeos, aminoácidos, acetil-coenzima A e monossacarídeos, usados na síntese de ácidos nucleicos, proteínas, lipídeos e carboidratos; biossintetiza biomacromoléculas com funções específicas, como biocatalisadores, mensageiros, substâncias de reserva, elementos estruturais, etc.

É com a ajuda das reações de regulação e controle altamente sintonizadas, que o metabolismo possibilita que as necessidades dos organismos sejam satisfeitas, considerando que existe uma coerência entre os

organismos e o ambiente onde eles vivem. Especialmente os ácidos nucleicos (mensageiros de informações genéticas) e as proteínas (como enzimas e elementos estruturais) são responsáveis pelas atividades metabólicas. Por isso, é essencial que estas macromoléculas trabalhem na velocidade e especificidade corretas. Fatores ambientais e/ou antropogênicos adversos podem interferir no funcionamento dessas macromoléculas.

O metabolismo é regulado por várias enzimas. Enzimas sensíveis podem funcionar como indicadores de sinais (indícios) de alterações no metabolismo. Além da quantidade da enzima produzida, os estressores podem influenciar a atividade enzimática.

Estressores antropogênicos podem agir nos níveis molecular e celular, interferindo na organização, estrutura e composição de biomembranas (alterações na permeabilidade); na concentração e atividade de macromoléculas (alterações na concentração e atividade de enzimas); na produção, incremento ou inibição de substâncias, que funcionam como reagentes de proteção ou antiestresse (prolina, por exemplo); na indução de novo sistema metabólico ou alterações de decurso (processo) de reações bioquímicas, provocando alterações na composição celular.

Para se usar sinais de bioindicadores na avaliação de alterações do estado normal do sistema, faz-se necessário que as oscilações dos parâmetros, a serem analisados, sejam conhecidas dentro de um espectro de situação de normalidade. Os bioindicadores devem mostrar reações proporcionais ou graduais, refletindo o grau de alteração sofrida pelo ambiente. A bioindicação em nível bioquímico e fisiológico funciona no reconhecimento precoce do efeito de impactos ambientais. Entretanto, é importante considerar que normalmente podem ocorrer várias reações bioquímicas e fisiológicas ao mesmo tempo. Abaixo, há alguns exemplos de reações que podem ser consideradas como parâmetros no monitoramento da qualidade ambiental. A maioria das metodologias foi desenvolvida em estudos sobre avaliação dos efeitos da poluição atmosférica na vegetação.

Avaliação de risco ecotoxicológico

A Avaliação de Risco Ecotoxicológico é uma ferramenta utilizada para se estimar o perigo ao meio ambiente e (de forma indireta) à saúde humana, que um determinado contaminante e/ou resíduo perigoso possa causar em certas situações, como também tomar decisões de gerenciamento ambiental, elaborar ações corretivas e/ou emergenciais e, ainda, quantificar metas de remediação específicas para a área de interesse. A caracterização ecotoxicológica deve ser realizada para complementar a caracterização física e química, com a finalidade de avaliar os impactos potenciais à vida aquática.

A Avaliação de Risco Ecotoxicológico investiga as evidências existentes no que se refere ao potencial de um elemento, composto químico, agente físico ou biológico, de causar efeitos adversos a organismos e ecossistemas expostos à toxicidade ou degradação, e prover, quando possível, uma estimativa da relação entre a extensão da exposição ou degradação e o aumento da probabilidade ou severidade de efeitos adversos.

O Risco Ecotoxicológico pode ser expresso de várias maneiras. Enquanto algumas avaliações provêm uma estimativa probabilística de efeitos adversos e exposição a certos elementos, outras podem ser deterministas ou nivelar qualitativamente através de coletas. Nesses casos, a probabilidade de efeitos adversos é expressa através de comparações semiquantitativas ou qualitativas de efeitos à exposição.

A Avaliação de Risco Ecotoxicológico, assim como Avaliação de Risco Humano, é baseada em dados científicos que são frequentemente difíceis e complexos, conflitantes ou incompletos. A análise de

tais dados para a avaliação de risco depende de julgamento profissional baseado em perícia científica. O julgamento profissional é necessário para: delinear e conceitualizar a avaliação de risco; avaliar e selecionar métodos e modelos; determinar a relevância dos dados disponíveis para a avaliação de risco; desenvolver suposições baseadas na lógica e princípios científicos para preencher as lacunas de informação; e interpretar a importância ecológica de efeitos previstos ou observados.

O processo estratégico de avaliação deve considerar as variáveis físicas e químicas que atuam na distribuição das substâncias antrópicas no ambiente e buscar metodologias de alerta para avaliar consequências biológicas de suas interações nos diferentes compartimentos ambientais, incluindo saúde humana.

Biomarcadores

O uso de bioindicadores e biomarcadores na avaliação da toxicidade de compostos químicos de origem antrópica em áreas impactadas vem sendo amplamente utilizado nas últimas décadas. Bioindicadores são definidos como uma espécie capaz de indicar os primeiros sinais de estresse ambiental, causado por contaminantes em diferentes níveis de organização biológica. Biomarcadores são alterações biológicas que expressam a exposição e/ou o efeito tóxico de poluentes presentes no ambiente. Um biomarcador eficiente deve apresentar grande susceptibilidade, boa sensibilidade, relativa especificidade e baixo custo de análise.

Referências

KODO, Alberto Katsumiti Filho. **Dissertação de Mestrado**. Universidade Federal do Paraná. Curitiba, 2006. Disponível em: www.ufpr.edu.br

DUARTE, Maria Alice Ibáñez. **Monografia de Especialização**. Universidade Federal do Rio de Janeiro. Rio de Janeiro, 2002. Disponível em: www.ufrj.edu.br

LIMA, Josanidia Santana. **Bioindicação, biomonitoramento: Aspectos bioquímicos e morfológicos**. Disponível em: http://www.ietec.com.br/site/techoje/categoria/detalhe_artigo/172

MARTINS, Lúcia Regina R. **Ecotoxicologia**. Material de aula. Disponível em http://pessoal.utfpr.edu.br/luciaregi/arquivos/UNIDADE8_Ecotoxicologia.pdf

UNIDADE

B

POLUENTES DA ATMOSFERA

Nesta aula veremos os principais efeitos tóxicos causados pelos poluentes presentes no ar que respiramos, a forma de avaliação da poluição do ar e os principais poluentes causadores dessa forma de poluição.

Parada Obrigatória

Assista ao vídeo sobre a poluição atmosférica causada por veículos, disponível em:

< <http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/handle/mec/14254> >

Efeitos tóxicos causados pelos poluentes atmosféricos

Os efeitos nocivos para o homem, causados pelos contaminantes do ar, são difíceis de serem estabelecidos, pois as condições de exposição e as respostas individuais são muito variadas.

Podem ocorrer episódios de intoxicação aguda em casos acidentais ou em situações desfavoráveis à dispersão dos poluentes, como a inversão térmica. Mas geralmente os efeitos observados são decorrentes da exposição em longo prazo.

Os principais tipos de efeitos tóxicos apresentados pela população exposta são:

Agudos

- Lacrimejamento
- Dificuldade de respiração
- Diminuição da capacidade física

Crônicos

- Alteração da acuidade visual
- Alteração da ventilação pulmonar
- Asma
- Bronquite
- Doenças cardiovasculares
- Enfisema pulmonar
- Câncer pulmonar

O grupo de maior risco, entre a população, são aqueles mais suscetíveis à ação dos poluentes, como idosos, as crianças e os portadores de deficiência respiratória ou cardíaca.

Saiba mais:

Animação sobre a camada de ozônio, disponível em:

< <http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/handle/mec/2058> >

Avaliação da poluição do ar (bioindicadores e biomonitoramento do ar e biomonitoramento humano)

A monitorização ambiental é utilizada como procedimento de controle da qualidade do ar. Ao se determinar a concentração de um poluente neste compartimento, mede-se o grau de exposição de receptores, como o homem.

Para evitar ou diminuir os efeitos tóxicos dos poluentes, são propostos padrões de qualidade, ou seja, limites de concentração no ar para estes agentes dispersos na atmosfera.

Um padrão de qualidade do ar define legalmente um limite máximo para a concentração de um componente atmosférico, que garanta a proteção da saúde e do bem-estar das pessoas. Há diversos fatores que dificultam o estabelecimento destes padrões de qualidade, sendo os principais: diferentes suscetibilidades individuais; população exposta heterogênea; experimentos em animais de laboratório difíceis de reproduzirem as condições ambientais; a avaliação de a toxicidade ser considerada após exposição a uma única substância química e não a múltiplos agentes químicos.

A monitorização ambiental é restrita a um número de poluentes, selecionados em função da sua toxicidade ou intensidade com que aparecem no ambiente. São selecionados como indicadores da qualidade do ar, baseando-se na recomendação de diversas instituições internacionais: dióxido de enxofre (SO_2), material particulado em suspensão (MPS), monóxido de carbono (CO), hidrocarbonetos (HC), óxidos de nitrogênio (NO e NO_2) e ozônio (O_3), como protótipo dos oxidantes fotoquímicos.

Os objetivos da monitorização ambiental são: avaliar a qualidade do ar em relação aos limites legais; fornecer subsídios para proposta de ações adequadas, inclusive ações de emergência que no caso ultrapassem os limites; acompanhar as alterações e as tendências da qualidade do ar no decorrer do tempo.

O uso de bioindicadores é uma metodologia adequada para detecção de efeitos de poluentes atmosféricos sobre organismos (que podem ser utilizados como biomonitores) e quando associados aos sistemas de monitoramento mecânicos podem fornecer informações de grande valor.

Qualquer ser vivo pode ser utilizado como bioindicador, no entanto, espécies menos sensíveis respondem mais lentamente e com menor eficácia em comparação às espécies mais suscetíveis aos poluentes. Assim, o biomonitoramento pode ser definido, de maneira geral, como o uso de organismos e materiais biológicos para obter informações qualitativas ou quantitativas sobre certas características da biosfera, como por exemplo, a presença de certos poluentes atmosféricos, ou ainda, como o uso sistemático das respostas de organismos vivos para avaliar mudanças ocorridas no ambiente.

Líquens, musgos e folhas de vegetais superiores que respondem de forma precisa aos experimentos de detecção de poluentes são frequentemente empregados na avaliação de poluentes atmosféricos. No biomonitoramento, a coleta sistemática de dados relativos aos efeitos observados sobre os biomonitores permite a criação de um inventário de respostas à poluição, o que representa o terceiro sistema de informação no controle de qualidade do ar adicionalmente aos inventários de emissões e de concentrações ambientais de poluentes.

O biomonitoramento humano é um dos métodos utilizados, visando à proteção da saúde humana em caso de exposição a substâncias químicas e deve ser uma atividade sistemática, contínua ou repetitiva,

de coleta de amostras biológicas para análises das concentrações de poluentes, ou de seus produtos de biotransformação ou ainda a avaliação de seus efeitos específicos e não adversos. Outro método é o monitoramento ambiental, que determina as concentrações dos poluentes em matrizes ambientais como ar, água, solo, entre outras.

Atualmente, o biomonitoramento humano pode ser dividido em monitoramento de dose interna, de efeito bioquímico e de efeito biológico:

- monitoramento de dose interna: é a determinação do próprio poluente ou dos seus produtos de biotransformação em amostras biológicas;
- monitoramento de efeito bioquímico: é a quantificação dos produtos de reação de substâncias ativas com biomoléculas como DNA ou proteínas;
- monitoramento de efeito biológico: está relacionado à avaliação de efeitos biológicos precoces causados por poluentes, por exemplo, níveis de atividade enzimática ou de micronúcleos. E para isso é necessário o estabelecimento de bioindicadores ou biomarcadores.

O biomonitoramento humano de dose e de efeitos bioquímicos atualmente tem grande importância na avaliação da exposição humana a poluentes, pois considera todas as rotas de ingresso e todas as fontes relevantes de introdução do agente tóxico, tornando-se um agente muito importante para avaliação e gerenciamento de risco, além de identificar exposição a novos poluentes, tendências e mudanças da exposição em uma população, auxiliar a identificação de grupos mais vulneráveis e populações expostas a altos níveis de exposição e, ainda, identificar riscos ambientais específicos em áreas contaminadas.

Saiba mais:

Animação sobre as mudanças ambientais globais, disponível em:

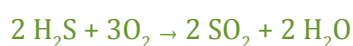
< <http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/handle/mec/1977> >

Principais poluentes atmosféricos

Compostos de enxofre (SO_x)

A emissão global de SO_x de fontes naturais e antropogênicas é mais ou menos equivalente. As fontes naturais são os vulcões e a destruição da matéria orgânica. A maior parte do SO_x antropogênico provém da combustão de carvão e derivados de petróleo nas usinas elétricas (carboelétricas e termoeletricas), siderúrgicas, metalúrgicas, etc. A emissão de SO_x por veículos automotores é pequena. O SO₂ é um gás de odor desagradável e irritante, é o protótipo desse grupo de compostos. Ele é um poluente primário que se forma na queima de combustíveis que contenham enxofre, como carvão e óleo combustível.

Os óxidos de enxofre podem se formar nas seguintes reações:



O SO₂ pode reagir com O₃ (baixas altitudes) ou com o O₂ na presença de catalisadores, produzindo ácido e sulfatos, segundo as reações:



Quanto maior for a umidade relativa do ar, maior será a produção de H_2SO_4 .

Material particulado (MP)

A principal origem das matérias sólidas são as combustões, tanto domésticas como industriais, assim como as atividades de construção civil. Algumas indústrias características liberam este material, tais como a de fertilizantes e a de cimento. Apresentam uma grande dispersão de tamanhos e uma constituição química variada segundo sua procedência. Atribuiu-se o nome genérico de pó àquelas partículas com diâmetro compreendido entre 1 e 1000 μm que se depositam por ação da gravidade, sendo considerado matéria sedimentável. Se o diâmetro diminui para menos de 1 micron, as partículas dispersas no ar constituem um aerosol especial conhecido por fumos. Este material não tende a sedimentar e é considerado matéria em suspensão.

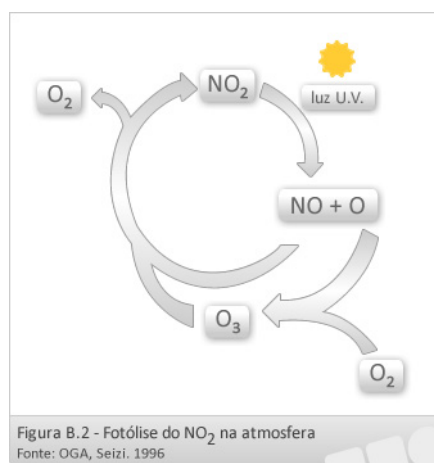
Monóxido de carbono (CO)

É um gás inodoro e incolor, forma-se na combustão incompleta da matéria carbonada. É o poluente lançado em maior quantidade na atmosfera. A maior parte é produto da combustão dos veículos automotores, principalmente dos movidos à gasolina.

Compostos de nitrogênio (NO_x)

O óxido nítrico (NO) e o dióxido de nitrogênio (NO_2) são constituintes normais da atmosfera provenientes de fontes naturais. Certas bactérias emitem grande quantidade de óxido nítrico na atmosfera. São poluentes primários e a maior fonte antropogênica é a combustão. A maioria do NO_x é transformada em ácido nítrico e nitratos que se depositam sobre a terra e o mar, arrastados pelas chuvas ou pela sedimentação como macropartículas, sendo assim a terra e o mar os depósitos finais dos óxidos de nitrogênio.

Pode ocorrer também no ar a fotólise do NO_2 que pode ser observado na figura abaixo:

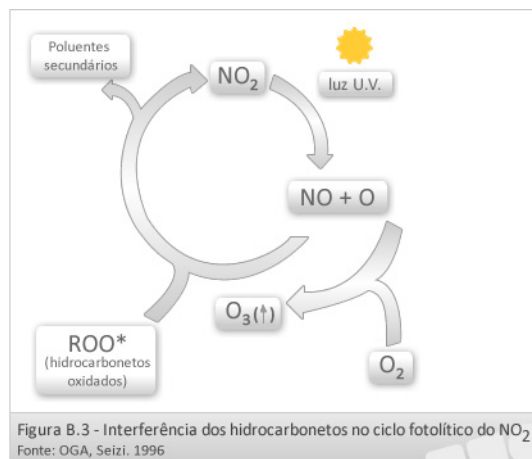


Hidrocarbonetos (HC)

São contaminantes primários e têm importância pela grande variedade de fontes e volume de suas emissões no ar e, principalmente, pela interferência no ciclo fotolítico do NO_2 . Podem ser liberados por evaporação de combustíveis como a gasolina. Os HC que não queimam totalmente durante a combustão

da gasolina, petróleo, carvão e madeira, também vão para a atmosfera, sendo os veículos automotores os principais responsáveis pela liberação de HC no meio ambiente.

Os HC, principalmente insaturados (com ligações duplas), interferem no ciclo fotolítico do NO_2 , levando à formação de contaminantes secundários, altamente oxidantes como: ozônio, aldeídos, e nitrato de peroxíacila (PAN). Estas substâncias constituem o fenômeno chamado “Smog” fotoquímico, que já foi estudado em outras disciplinas do curso.



Efeitos dos poluentes atmosféricos no homem:

Poluente	Efeitos
SO_x	Rinite, laringite, faringite, broncoconstrição, aumento de secreção e muco.
MP	Relacionados ao tipo de MP, bronquite, asma, asbestose silicose.
CO	Formação de carboxiemoglobina.
NO_x	Irritação, enfisema pulmonar, edema pulmonar.
HC	Irritação, câncer, enfisema, edema pulmonar.

UNIDADE

B

CONTAMINANTES DA ÁGUA E DO SOLO

Continuando a nossa disciplina, nesta aula iremos ver os principais contaminantes da água e do solo e a forma com que eles são: transportados e distribuídos, acumulados e degradados.

Fontes de exposição

Existem diversas atividades antropogênicas que podem contaminar o meio ambiente com substâncias danosas. Tais contaminações podem ser não intencionais como em acidentes e derramamentos, ou intencionais ou deliberadas, na aplicação de inseticidas, efluentes industriais sem tratamento.

A contaminação do ambiente por processos naturais pode se dar por degradação de rochas, atividades vulcânicas e incêndios de florestas (não causados pelo homem). Tanto os processos naturais quanto os antropogênicos liberam contaminantes ao meio ambiente, assim, estes podem atingir as águas, o solo e a atmosfera.

Nas águas superficiais, o lançamento da rede de esgoto é sua maior fonte de contaminação, por conter tantos rejeitos domésticos quanto os industriais. O solo pode ser contaminado por materiais transportados por via área ou por alagamentos de rios ou mar poluídos. Já na atmosfera, a poluição ocorre por contaminantes no estado gasoso ou como partículas ou gotículas. Assim, no estado gasoso as partículas podem ser transportadas até longas distâncias pela movimentação da massa de ar, e as partículas e gotículas percorrem distâncias menores atingindo o solo e as águas superficiais.

Transporte e distribuição de contaminantes

O transporte de contaminantes pelos diferentes compartimentos ambientais ocorre pela movimentação das massas de ar, água, por difusão e fatores bióticos.

O meio ambiente está dividido em quatro compartimentos, altamente interligado: ar (atmosfera), água superficial (hidrosfera), superfície terrestre (litosfera) e organismos vivos (biosfera). A movimentação dos contaminantes por esses compartimentos ambientais é determinada por processos físicos relacionados às suas propriedades químicas. Os principais fatores envolvidos são:

- Polaridade e Hidrossolubilidade: quanto mais polar for a substância, maior é a capacidade de ser distribuída através do ciclo hidrológico. São facilmente dissolvidas no solo e dificilmente se volatilizam das águas superficiais.
- Coeficiente de partição: Líquidos não polares como o octanol, hexano e óleo combustível são imiscíveis com a água. Se um líquido não polar é misturado à água se formará duas fases. O coeficiente de partição octanol-água (K_{ow}) reflete a concentração das substâncias, quando o equilíbrio é atingido. O coeficiente de partição será maior quanto menor for a polaridade da substância. Esse valor é utilizado para prever a distribuição ambiental e a bioconcentração dos contaminantes.
- Partição entre diferentes compartimentos do meio ambiente: descrição por diferentes coeficientes de partição

da distribuição entre as diferentes fases. Como, por exemplo, a constante de Henry que relata a distribuição de uma substância volátil entre o ar e a água.

- Estabilidade da molécula: o tempo em que uma substância fica no meio ambiente e a distância que ela pode percorrer, a partir do ponto de emissão, dependem da estabilidade da molécula às transformações ambientais. A estabilidade da substância está relacionada à sua própria estrutura e a fatores ambientais, como a temperatura, nível de radiação solar, pH e concentração da matéria orgânica. Esses fatores determinam a velocidade de degradação da substância no ambiente.

Transporte e distribuição no meio aquoso

Os contaminantes presentes na água podem se encontrar em solução ou em suspensão, este por sua vez, pode estar na forma de partícula ou de gotículas e os contaminantes podem estar dissolvidos ou adsorvidos a essas gotículas e partículas sólidas. Essas formas são transportadas pela água até alcançarem longas distâncias. As distâncias percorridas pelos contaminantes dependem do fluxo do rio ou da corrente marítima, de sua estabilidade e de seu estado físico.

O destino das substâncias depende também de suas propriedades físico-químicas, principalmente lipossolubilidade, pressão de vapor e estabilidade química. Os compostos menos estáveis são facilmente hidrolisáveis, representando menor risco para os ecossistemas aquáticos, a menos que o produto da hidrólise apresente maior toxicidade que o precursor.

Os contaminantes podem ser removidos do meio aquoso por volatilização. A volatilização depende das condições ambientais do corpo d'água específico, como a profundidade da água, coeficiente de trocas gasosas relacionados à velocidade dos ventos, do seu fluxo e da estratificação deste corpo d'água.

Transporte no solo

O solo representa uma das mais complexas matrizes no ambiente, devido à sua heterogeneidade. O solo apresenta porosidade variada e esses poros se encontram preenchidos por gases e fluidos. As interações entre a estrutura química, propriedades do solo, e o modo de entrada no meio ambiente, determinam se uma substância específica é persistente e, se é potencialmente perigosa para o compartimento do solo, assim, a interação com os constituintes do solo em combinação com fatores específicos do mesmo é que determina se um contaminante será incorporado ao material celular das plantas e dos animais, ou se sofrerá processos de atenuação natural.

Processo de degradação dos contaminantes

A degradação é uma das propriedades intrínsecas à substância mais importantes na determinação do seu potencial de dano ao meio ambiente. As substâncias não degradáveis persistirão no meio, causando efeitos adversos crônicos sobre a biota. A velocidade da degradação não está somente relacionada com a sua estrutura molecular, mas também com as condições do compartimento onde foi lançada, como seu potencial redox, pH, presença de microrganismos, concentração de substratos e constituintes normais do referido compartimento.

Degradação Abiótica

Compreende as transformações químicas e fotoquímicas, que geralmente resultam em novos compostos orgânicos. As transformações químicas mais relevantes são a hidrólise, fotólise e reações de oxirredução. A degradação abiótica dos contaminantes da atmosfera pode ser feita por fotólise direta, reações com

radicais hidroxilas, com ozônio. Já a degradação abiótica dos poluentes da água e do solo, pode ser feitas por degradação fotoquímica, hidrólise, fotodissociação de íons nitrato e adsorção com constituintes orgânicos.

Degradação Biótica ou Biodegradação

É o mecanismo de degradação mais importante para compostos orgânicos na natureza, em termos de massa de material transformado e extensão de degradação. Diferente de outros, a biodegradação elimina contaminantes sem dispersá-los nos meios. Os produtos finais dessa degradação são dióxido de carbono, água e biomassa microbiana. A velocidade de biodegradação depende da composição química do produto no meio ambiente, associados a fatores ambientais específicos do local de contaminação. Os processos podem ser aeróbios ou anaeróbios e as variáveis ambientais que o afetam pode ser a temperatura, pH e potencial redox. No ambiente aquático e na parte superior dos sedimentos, prevalecem as condições anaeróbias, no entanto, em certas partes do meio aquático em alguns períodos do ano a concentração de oxigênio pode ser baixa, devido à eutrofização, o que ocasiona um decaimento na produção de matéria orgânica. Os parâmetros convencionais de oxidação medidos são: demanda bioquímica de oxigênio (DBO), demanda química de oxigênio (DQO), carbono orgânico total (COT), demanda total de oxigênio (DTO) e demanda teórica de oxigênio.

Acumulação dos contaminantes pela biota

Principais contaminantes.

A concentração das substâncias na biota é determinada entre o equilíbrio entre absorção, biotransformação e excreção, o que, portanto, depende da substância e do organismo.

A bioconcentração é um fenômeno que, quando em equilíbrio, tem a concentração da substância no organismo é maior que do compartimento em sua volta. Já a bioacumulação refere-se à concentração da substância no organismo, considerando todas as vias e rotas de exposição. A biomagnificação é definida como o acúmulo e transferência das substâncias via cadeia alimentar, resultando em cargas corpóreas maiores, quanto mais elevado for o nível trófico do organismo.

Para ocorrer a bioconcentração, a substância precisa ser lipossolúvel, estar presente no meio e ser absorvida. As propriedades que alteram a disponibilidade da substância no meio irão alterar a bioconcentração das substâncias, como, por exemplo, substâncias rapidamente biodegradáveis permanecem por pouco tempo no meio aquático ou no solo.

Fatores externos e internos interferem no potencial de bioconcentração de substâncias orgânicas e podem estar relacionados à absorção ou à velocidade de excreção.

Os fatores que interferem na absorção podem ser: tamanho do organismo, tamanho da molécula, disponibilidade e fatores ambientais.

Os fatores que afetam a velocidade de excreção podem ser: tamanho do organismo, teor lipídico, metabolismo.

A existência de altas concentrações, de determinadas substâncias, na água potável tem chamado a atenção das autoridades sanitárias, por ser um problema de saúde pública. Com a depreciação da qualidade dos mananciais, atualmente, são utilizadas amplas variedades de polieletrólitos nos sistemas de tratamento de água, como auxiliares de coagulação, assunto que você já deve ter estudado na disciplina de tratamento

de águas. A maioria desses polieletrólitos é polímero ou copolímero da acrilamida e, nos dois casos, o monômero, a própria acrilamida, está presente como impureza. Os organoclorados como, por exemplo, o tetracloreto de carbono, pode ser detectado na água potável proveniente do processo de desinfecção.

Na Portaria 518/2004 do Ministério da Saúde encontram-se tabelas com os Valores Máximos Permitidos (VMP) de substâncias inorgânicas (metais e íons) e orgânicas (praguicidas e outras).

Dentre os contaminantes da água e do solo, podemos destacar:

Tri-halometanos (THM):

A exposição humana aos THM não está restrita à ingestão de água contaminada, já que esses compostos são altamente voláteis e lipossolúveis. A utilização da água para atividades como lavagem de roupa e banho, pode ser uma via importante de exposição. Os principais tri-halometanos são:

- Triclorometano – clorofórmio – (CHCl_3): causa neoplasia hepática e renal.
- Bromofórmio (CHBr_3): induziu um pequeno aumento em tumores relativamente raros no intestino de ratos, mas não teve o mesmo efeito em camundongos.
- Dibromoclorometano (CH_2Br_2): induziu a formação de tumores hepáticos em camundongos, mas não em ratos.
- Bromodiclorometano (CHBrCl_2): induziu a formação de adenomas e adenocarcinomas renais em ratos e camundongos, tumores raros de intestino grosso em ratos e adenomas e adenocarcinomas hepatocelulares em camundongos fêmeas.

Existem dados consistentes para a hipótese de que a ingestão de água clorada, não especificamente relacionada a THM, pode estar associada com câncer de bexiga e de cólon.

Fluoretos:

O íon fluoreto é um elemento natural e ocorre em concentrações próximas de 0,3 g/kg da crosta terrestre. O fluoreto está presente nas águas superficiais e subterrâneas e depende de fatores geológicos, químicos e de características físicas da área. É utilizado na indústria de fertilizantes e é adicionado na água, durante o tratamento para potabilização, na forma de ácido fluorossilícico, hexafluorosilicato de sódio e fluoreto de sódio.

O efeito tóxico mais importante do fluoreto para saúde humana é a fluorose óssea, que causa mudanças histológicas (aumento da densidade óssea) e morfométricas nos ossos. Essa condição, seja de origem industrial ou endêmica, é normalmente reversível com a redução do ingresso de fluoreto.

Nitrato e nitrito:

Os íons nitrato e nitrito são íons de ocorrência natural que fazem parte do ciclo do nitrogênio. O nitrato é usado principalmente em fertilizantes inorgânicos, e o nitrito de sódio é usado na preservação de alimentos, especialmente carnes curadas.

O efeito à saúde mais preocupante de nitrato e nitrito é o desenvolvimento da metemoglobinemia, chamada “síndrome do bebê azul”. O nitrato é reduzido a nitrito no estômago de lactentes, e o nitrito tem a capacidade de oxidar a hemoglobina (Hb) para metemoglobina (MHb), que é incapaz de transportar oxigênio para os tecidos.

Estudos mostram que o nitrito reage com compostos nitrosilados, formando compostos N-nitrosos no estômago humano e muitos desses compostos apresentam carcinogenicidade em animais.

Saiba mais:

Animação sobre a contaminação da água por nitratos, disponível em:

< <http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/handle/mec/15155> >

Com a aula de hoje foi possível se conhecer os principais contaminantes da água e do solo e seus efeitos à saúde humana. Ficou claro que muitas substâncias consideradas contaminantes são, na verdade, utilizados em fertilizantes, no tratamento de água e como conservantes em alimentos e que, pelo mau uso, ou falta de estudos científicos, apresentam efeitos danosos à saúde.

Fórum de discussão:

O fórum de discussão será realizado a partir das seguintes questões norteadoras:

Qual a fonte do problema?

O que pode ou poderia ser feito para evitá-lo?

Como a situação atual pode ser revertida?

Leitura complementar:

Disponível em:

<<http://www.sanepar.com.br/sanepar/sanare/v17/TRIAHSLOMETANOS.htm>>

Site interessante

Disponível em:

<<http://www.sanepar.com.br/>>

UNIDADE

B

CIANOBACTÉRIAS E MICROALGAS TÓXICAS

Na aula de hoje veremos os problemas relacionados às toxinas de cianobactérias e microalgas tóxicas presentes nas águas dos mananciais.

Parada Obrigatória

Ouçã o áudio acerca de cianobactérias e toxinas, disponível em:

< <http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/handle/mec/13005> >

Toxinas

Tanto as cianobactérias quanto as microalgas produzem toxinas que são consideradas produtos do metabolismo secundário e podendo permanecer no interior da célula ou serem liberadas para o meio. Essas toxinas podem causar efeito deletério em tecidos e células de animais superiores e, portanto, impacto a saúde humana.

Os mecanismos de ação de toxinas produzidas por cianobactérias e microalgas são diversos, podendo ser hepatóxicos, neurotóxicos, dermatóxicos, irritantes do sistema gastrointestinal, inibidores de síntese de proteínas, promotores de tumor ou produtores de alteração do sistema imune.

Toxinas frequentes em água doce

Hepatotoxinas

- Microcistinas: são relativamente polares; existem 80 variantes de microcistinas conhecidas; são altamente hepatóxicas e os danos às células hepáticas incluem desorganização do citoesqueleto, peroxidação lipídica, perda de integridade de membrana, fragmentação do DNA, apoptose, dilaceração celular, necrose e sangramento intra-hepático, os quais podem levar à morte os organismos por choque hemorrágico. As microcistinas também são potentes promotoras de tumor.
- Nodularinas: são produzidas apenas pela cianobactéria de água salobra *Nodularia spumigena*. A hepatotoxicidade das nodularinas é muito parecida com a das microcistinas. São imunotóxicas, pois inibem linfoproliferação e diminuem a resposta imune humoral.
- Cilindropermopsinas: são citotoxinas que bloqueiam irreversivelmente a síntese de proteína, sendo os primeiros sintomas clínicos a falência hepática e renal. As mudanças patológicas hepáticas são inibição da síntese proteica, proliferação de membrana, acúmulo de lipídios e morte celular. Pela via oral, as cilindropermopsinas, podem causar gastroenterites pelos danos ao revestimento intestinal, hepatite por danos aos hepatócitos, mau funcionamento renal por danos aos rins e hemorragia por danos aos vasos sanguíneos.

Neurotoxinas

Anatoxina-a e homoanatoxina-a: são agentes bloqueadores neuromusculares que em altas doses podem causar paralisia muscular e, no caso dos músculos respiratórios serem comprometidos, podem levar à asfixia.

- Anatoxina-a (S): é o único inibidor irreversível de acetilcolinesterase de ocorrência natural, que bloqueia a atividade dessa enzima de modo análogo aos praguicidas organofosforados sintéticos, com capacidade inibitória comparável ao paraoxon. Com a inibição da enzima, ocorre um acúmulo de acetilcolina que induz excessiva estimulação colinérgica provocando a exaustão do músculo.
- Saxitoxina: essa toxina e seus análogos apresentam o mesmo mecanismo de ação da tetrodotoxina (produzida pelo baiacu), que é o bloqueio da geração e propagação de potenciais de ação em nervos e fibras dos músculos esquelético e cardíaco. Esse bloqueio da transmissão nervosa induz paralisia muscular.

Regulações e monitoramento

A maneira mais comum dessas toxinas ingressarem no organismo é pelo consumo de água e de alimentos contaminados embora também possa ocorrer por inalação, contato com a pele e hemodiálise. Existe um grande interesse na regulamentação dessas toxinas na água e em alimentos devido às vias de contaminação.

Quando ocorrem florações de microalgas e cianobactérias tóxicas, onde existam moluscos bivalves e peixes, estes podem acumular as toxinas produzidas que pode ser um risco ao consumo, necessitando, por este motivo, de monitoramento.

Muitos países implantaram programas de monitoramento da água do mar e moluscos bivalves, de acordo com legislações específicas estabelecidas e como ferramentas preventivas primárias. Existem métodos altamente sensíveis e com resultados confiáveis de separação e detecção de toxinas, como espectroscopia de massa, mas os métodos de análise usados como referência ainda são bioensaios com camundongos.

Algumas toxinas oriundas de cianobactérias não são facilmente removidas por processos convencionais de tratamento de água. Em caso de suspeita de ocorrência de uma floração tóxica nos mananciais que abastecem as estações de tratamento de água, é realizado o monitoramento para identificar os gêneros envolvidos e sua concentração por mL de água e em seguida, são realizados bioensaios para verificação da toxicidade.

Com esta aula podemos verificar o perigo ocasionado pela floração de cianobactérias e microalgas tóxicas à saúde e a importância do monitoramento desses organismos e suas toxinas.

Fórum de discussão:

O fórum de discussão será desenvolvido a partir das seguintes questões norteadoras:

Quais os perigos associados ao consumo de peixes e moluscos bivalves?

Por quê a intoxicação por toxinas oriundas de cianobactérias e moluscos bivalves é perigosa?

Leitura complementar

Disponível em:

<http://www.medonline.com.br/med_ed/med3/microcis.htm>

Site interessante

Disponível em:

<<http://www.sabesp.com.br/>>



tics

Toxicologia dos fármacos e drogas que causam dependência

Unidade C
Toxicologia Ambiental

UNIDADE



TOXICOLOGIA DOS FÁRMACOS E DROGAS QUE CAUSAM DEPENDÊNCIA

Introdução

Nesta aula, abordaremos a Toxicologia Social, que é a área da toxicologia que estuda os efeitos nocivos do uso não médico de fármacos ou drogas, causando danos não somente ao indivíduo, mas também à sociedade.

Parada Obrigatória

Assista ao vídeo sobre drogas ilícitas, disponível em:

< <http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/handle/mec/14012> >

Classificação

A toxicologia social estuda os fármacos e drogas, que possuem um potencial para induzir dependência. Podem ser incluídos em sete classes principais:

- Opiáceos
- Psicoestimulantes
- Depressores do SNC
- Etanol
- Inalantes
- Tabaco
- Cannabis
- Psicodélicos (alucinógenos)

Síndrome de abstinência

Abstinência é um termo diferente de dependência, embora muitas vezes seja utilizada com o mesmo intuito. Já dependência física e dependência psíquica não devem ser utilizadas, pois não expressam os processos que caracterizam tais palavras.

Sabe-se que, hoje em dia, é possível ser dependente sem sofrer da síndrome de abstinência e sofrer desta síndrome sem ocorrência da dependência. Por exemplo, é factível ser dependente da cocaína ou do etanol sem experimentar sintomas de abstinência entre cada episódio de uso. Mesmo em casos de dependentes que fizeram tratamento em clínicas de recuperação e já estão há muito tempo sem consumir fármacos/drogas, podem ter recaídas e este fato não está relacionado ao desconforto dos sintomas de abstinência, pois há muito tempo esses efeitos já se dissiparam. O inverso também é verdadeiro, o uso médico prolongado de morfina ou de benzodiazepínicos pode provocar sintomas de abstinência na interrupção do uso. Porém, os pacientes não são considerados dependentes a esses fármacos, pois atravessam as

reações de abstinência sem manifestar um comportamento compulsivo de consumo.

O cérebro e outros tecidos adaptam-se à presença continuada da droga ou fármaco, mobilizando progressivamente processos fisiológicos opostos às alterações causadas por elas, de forma a contrabalançar o efeito.

Portanto, a síndrome de abstinência é a resposta do organismo à falta de um fármaco ou droga usada repetidamente e a qual o cérebro e outros tecidos já tenham se adaptado. O que deve ficar claro para vocês é que uma pessoa pode ser acometida pela síndrome de abstinência e não ser dependente do fármaco ou droga (uso de medicamentos), tendo em vista que existem tratamentos médicos nos quais as doses finais são feitas com quantidades decrescentes do medicamento para evitar que a síndrome de abstinência ocorra.

Usuário e dependente

Não se pode considerar que todos os usuários venham a se tornar dependentes, as pessoas têm diversos motivos para começar a usar algum tipo de substância. Existe um momento no qual o usuário se torna dependente, que pode variar de indivíduo para indivíduo.

A dependência é uma patologia, em que o indivíduo é conduzido a um estado de uso compulsivo do fármaco ou droga, de maneira que ele não consegue controlar. O dependente se isola socialmente, não tendo contato nem mesmo com os familiares e amigos. Acabam ocorrendo problemas laborais e é muito comum que ocorram problemas com a justiça criminal. O anseio pela substância é sempre maior do que os cuidados e em muitos casos, os dependentes acabam adquirindo doenças infectocontagiosas e a contaminação com vírus da hepatite e HIV.

Existe um componente genético para a dependência. Por exemplo, os filhos de alcoólatras têm uma probabilidade maior de, futuramente, desenvolverem o alcoolismo, mesmo que sejam criados por pais que não sejam alcoólatras.

Sistema de recompensa

Neste item, veremos como ocorre o sistema de recompensa nos nossos cérebros, ou seja, como ele reage quando fizemos algo que nele está “gravado” como algo bom.

Durante a evolução, fomos dotados de um sistema de recompensa dominante que tem como função garantir a sobrevivência do indivíduo e da espécie.

Esclarecendo... Existem recompensas naturais (alimento, água, sexo, maternidade) que são marcadas no nosso cérebro como memórias felizes e prazerosas, tornando-se um reforço para que o indivíduo repita tais ações. Hoje é sabido que a experiência da recompensa é acompanhada pela produção de dopamina (DA). O uso de drogas ou fármacos também estimula a produção de DA, além, de causar outros tipos de interações que aumentam os seus efeitos.

Para se ter uma base de comparação, os alimentos aumentam em 45% os níveis de DA, enquanto que a anfetamina e a cocaína elevam esses níveis em 500%. A cocaína inibe a recaptura da dopamina, o que prolonga os efeitos da dopamina liberada e a anfetamina, além de inibir a recaptura de DA, também aumenta sua liberação no terminal sináptico.

Saiba mais:

Veja a animação da ação da dopamina na fenda sináptica, com e sem a presença da cocaína disponível no moodle de nossa disciplina.

Tolerância

Com o consumo diário, muitas drogas e fármacos podem dar origem à tolerância. Ocorre uma diminuição no efeito da substância e a pessoa é obrigada a aumentar a dose para produzir o mesmo efeito.

Atividade

Dentro desse assunto, elabore um trabalho explicando os tipos de tolerância que podem ser desenvolvidos durante o uso de drogas ou fármacos.

Fatores de risco da dependência

Após a leitura dos textos anteriores e a visualização dos vídeos e animações, podemos concluir que a dependência é uma patologia cerebral que envolve diversos fatores e, tanto o seu tratamento como a sua prevenção, requer o entendimento de fatores biológicos, sociais, genéticos, psicológicos e ambientais, que causam uma predisposição das pessoas à dependência.

Fórum de discussão

O fórum de discussão será realizado a partir das seguintes questões norteadoras:

Quais as drogas ilícitas e lícitas mais conhecidas?

Qual o seu entendimento sobre o uso delas?

Leitura complementar

Disponível em:

http://www.adroga.casadia.org/news/abordagens_terapeuticas.htm

Site interessante

Disponível em:

<http://www.saude.gov.br>



tics



Toxicologia dos alimentos

Unidade D
Toxicologia Ambiental

UNIDADE

D

TOXICOLOGIA DOS ALIMENTOS

Introdução

Nessa nossa última aula veremos alguns contaminantes dos alimentos, assunto de suma importância, por ser parte da nossa vida cotidiana.

Parada Obrigatória

Assista ao vídeo sobre segurança alimentar, disponível em:

< <http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/handle/mec/14555> >

Metais em alimentos

Todas as formas de vida são afetadas pela presença de metais, alguns desses elementos são benéficos, enquanto outros são danosos aos sistemas biológicos, dependendo da dose e da forma química.

O homem, estando no ápice da cadeia alimentar, consome alimentos provenientes do meio ambiente e a presença de metais, muitas vezes, está associada à localização geográfica ou diretamente aos níveis de metais existentes na água e no solo. A presença desses metais pode ser controlada, quer limitando o uso de determinados produtos agrícolas que contenham metais, quer impedindo o uso de água contaminada ou, então, proibindo a produção de alimentos em águas e solos contaminados.

Chumbo

Os romanos utilizavam o chumbo na área de engenharia, fabricando tubulações para o transporte de água. Era prática frequente o uso de utensílios domésticos, como jarras e copos, confeccionados com chumbo. Dessa maneira, nas áreas em que a água era de caráter ácido, havia maiores riscos de exposição ao metal. Portanto, os alimentos e a água eram importantes fontes de exposição.

Atualmente, o nível de contaminação dos alimentos produzidos próximos a regiões industrializadas é afetado pelas características das indústrias existentes. À medida que se afasta das fontes de contaminação, as concentrações de chumbo encontradas nos alimentos diminuem.

A maior parte do chumbo presente no trato gastrointestinal é resultante da ingestão de alimentos e bebidas. Apesar de a solubilidade dos sais e complexos de chumbo ser um dos fatores importantes no processo de absorção deste metal, ela é influenciada sobremaneira pelas condições de plenitude estomacal e pela presença de proteínas, Ca, Fe e P.

A seguir, temos uma tabela com representação dos níveis de menor efeito observado (LOEL) para adultos.

LOEL Pb (ug/dL)	Efeitos					
	Hematológico	Neurológico	Renal	TGI	Reprodutivo	Cardiovascular
100 - 120	Encefalopatia (sinais e sintomas)			Sintomas evidentes		
80	Anemia					
60					Ovário (efeitos)	
50	Redução na síntese de Hb	Sub-encefalopatia (sintomas)				
40	Níveis elevados de Copro-U e ALA-U		Nefropatia crônica		Função testicular alterada	
30		Nervos periféricos				
25 - 30	PPIX elevada (homens)					PS elevada
15 - 20	PPIX elevada (mulheres)					
10	Inibição ALA-D					

Tabela 1 - Fonte: OGA, Seizi. 1996

- COPRO-U: Coproporfirina na urina
- ALA-U: Ácido delta-aminolevulínico na urina
- Hb: Hemoglobina
- PS: Pressão sanguínea
- ALA-D: Ácido delta-aminolevulínico desidratase
- PPIX: Protoporfirina IX

Cádmio

A primeira descrição dos efeitos tóxicos produzidos pelo cádmio no homem deve-se a Sovet, em 1858. Somente nas últimas décadas tivemos um significativo aumento no número de estudos científicos sobre o metal. Contrastando com o chumbo e mercúrio, até 1950 havia poucas informações sobre o aspecto toxicológico desse elemento, foram os avanços tecnológicos que colocaram à disposição dos pesquisadores equipamentos que puderam avaliá-lo com maior precisão e exatidão.

No Japão, em 1950, como consequência da ingestão de alimentos contaminados pelo cádmio, ocorreu intoxicação caracterizada por osteomalácia e proteinúria. O cádmio tornou-se um dos metais mais pesquisados, e as observações mostraram ser ele um elemento de lenta excreção, meia-vida biológica longa (décadas) nos músculos, rins, fígado e em todo o organismo humano.

A produção do aço é responsável por uma parte considerável da emissão, entretanto, a incineração do lixo representa a maior fonte de liberação de cádmio na atmosfera de vários países.

A doença de Itai-itai é uma doença óssea endêmica, prevalente na bacia do rio Jinzu, na região centro-oeste do Japão. Até 1996 ocorreram mais de 100 mortes com elevada incidência, principalmente no período

de 1936 a 1950. Em março de 1989, 150 casos da doença de Itai-itai foram oficialmente reconhecidos como associada à poluição. A enfermidade se caracteriza por uma síndrome associada ao sistema ósseo e metabolismo do cálcio, ocasionando ao paciente uma elevada incidência de fraturas, acompanhadas por dores severas e disfunção túbulo-renal.

Casos de intoxicações agudas ocorreram em 1940 e 1950, devido à ingestão de alimentos contaminados pelo cádmio, os sintomas característicos eram náuseas, vômitos e fortes dores abdominais.

Nas exposições em longo prazo, através da ingestão de alimentos contaminados pelo cádmio, observam-se alterações renais com disfunção renal tubular, proteinúria, glicosúria e aminoacidúria.

Mercúrio

A progressiva utilização do mercúrio, para fins industriais e o emprego de compostos mercuriais durante décadas na agricultura, resultou no aumento significativo da contaminação ambiental, especialmente da água e dos alimentos.

A biotransformação do mercúrio inorgânico a metilmercúrio, por bactérias, é o processo responsável pelos elevados níveis do metal no ambiente. O metilmercúrio acumula-se em cada passo da cadeia alimentar, chegando a alcançar elevados níveis nos peixes.

Episódios com características epidêmicas foram documentados no Japão, onde o metilmercúrio bioacumulado no ecossistema foi o agente causador de centenas de intoxicações.

O rim é o órgão crítico após a ingestão de sais bivalentes de mercúrio. Em casos de intoxicações agudas observam-se lesões gastrintestinais, compreendendo desde gastrite moderada até ulceração da mucosa com necrose do tecido e lesões renais que conduzem à falência renal.

As funções mais afetadas nos adultos são as relacionadas à coordenação, à visão e à audição. Os efeitos iniciais não são específicos, destacando-se mal-estar, visão obscurecida e parestesia. Posteriormente, detecta-se constrição do campo visual, disartria, surdez e ataxia. Nos casos menos graves, é possível certo grau de recuperação funcional por um mecanismo compensatório do sistema nervoso central.

O sistema nervoso periférico é afetado por doses elevadas de metilmercúrio. Os sintomas de debilidade muscular são revertidos pela administração de inibidores da acetilcolinesterase.

Micotoxinas em alimentos

Muitos dos que se desenvolvem em alimentos produzem metabólitos tóxicos, chamados micotoxinas, quando existem fatores biológicos e ambientais favoráveis. As micotoxinas são capazes de induzir micotoxicoses que afetam os animais e o homem; os principais fungos implicados em casos de micotoxicoses pertencem ao gênero *Aspergillus*, *Fusarium* e *Penicillium*, mas existem também espécies de toxinas em outros gêneros.

As micotoxinas são metabólitos secundários, aparentemente sem qualquer função no metabolismo normal dos fungos. Elas são produzidas, ainda que não exclusivamente, à medida que o fungo atinge a maturidade.

Aflatoxinas

Aflatoxina é um metabólito tóxico derivado da difurano cumarina, considerada como responsável pelas lesões hepáticas de natureza cancerígena que se manifestam em animais alimentados com rações

contaminadas.

Em virtude da capacidade de se ligarem ao DNA das células, as aflatoxinas afetam a síntese proteica, além de contribuírem para a ocorrência da aplasia tímica (ausência congênita do timo e das paratireoides, com consequente deficiência da imunidade celular; também conhecida como síndrome de Di George). Aflatoxinas têm propriedades oncogênicas e imunossupressivas, induzindo infecções em pessoas contaminadas com essas substâncias. Elas contribuem, ademais, para patologias em viciados em heroína, bem como em recém-nascidos de mães viciadas.

Fumonisinias

A presença de fumonisinias em grãos de milho tem sido associada a casos de câncer de esôfago em habitantes das regiões de Transkei (Sul da África), China e nordeste da Itália. As fumonisinias são responsáveis, também, pela leucoencefalomácia em equinos e coelhos; edema pulmonar e hidrotórax em suínos e efeitos hepatotóxicos, carcinogênicos e apoptose (morte celular programada) em fígado de ratos. Fumonisinias têm sido isoladas a partir de milho comercializado em supermercados de Charleston (Carolina do Sul), a cidade com o maior índice de ocorrência de câncer de esôfago entre afro-americanos nos Estados Unidos.

Ao contrário de outras micotoxinas, as quais são solúveis em solventes orgânicos, as fumonisinias são hidrossolúveis, o que tem dificultado seu estudo. É provável que muitas outras micotoxinas permaneçam ainda desconhecidas, graças a essa característica de hidrossolubilidade.

Triotecenos

Os tricotecenos são reconhecidos pela forte capacidade de inibição da síntese proteica eucariótica, interferindo nos estágios inicial, de alongamento e do terminal da síntese proteica. Os tricotecenos foram os primeiros compostos comprovadamente envolvidos na inibição da atividade da transferase peptídica. Dentre os tricotecenos mais importantes, podem ser citados o desoxinivalenol (DON), o nivalenol (NIV), a toxina T2, a toxina HT2 e o diacetoxiscirpenol (DAS).

O DON é uma das micotoxinas mais comumente encontradas em grãos. Quando ingerido em doses elevadas por animais, ela causa náuseas, vômitos e diarreia. Quando ingerida por porcos e por outros animais, em pequenas doses, pode provocar perda de peso e recusa alimentar. Por induzir esses sintomas o desoxinivalenol é conhecido como vomitotoxina ou fator de recusa de alimento. Embora menos tóxico que os outros tricotecenos, o DON é mais comum em sementes de cártamo, cevada, centeio, trigo e em misturas de alimentos. Tem sido levantada a hipótese de que a toxina T2 e o DAS estariam associados à doença Aleuquia Tóxica Alimentar, a qual afetou milhares de pessoas em Orenburg, uma região da antiga União Soviética, durante a Segunda Guerra Mundial. As pessoas doentes teriam se alimentado de grãos infectados por *Fusarium sporotrichioides* e *Fusarium poae*. Os sintomas da doença incluem inflamação da pele, vômitos e danos aos tecidos hepáticos.

Ocratoxina

A ocratoxina A tem sido encontrada em aveia, cevada, centeio, trigo, grãos de café e em outros produtos para consumo humano e animal. Existe a preocupação de que essa micotoxina possa ocorrer também em vinhos, quando os frutos da videira estejam infectados por *Aspergillus carbonarius*. A ocratoxina A está associada a nefropatias em todos os animais estudados até o momento. É no ser humano, entretanto, onde essa substância tem a mais longa meia-vida para sua eliminação.

Além de ser reconhecidamente nefrotóxica, a ocratoxina A comporta-se, também, como hepatóxica, imuno-supressora, teratogênica e cancerígena. Ela tem sido encontrada no sangue e em outros tecidos animais e no leite, inclusive em leite humano, bem como em carne suína para consumo humano.

A ocratoxina A tem sido responsabilizada pela nefropatia suína, amplamente estudada em países escandinavos. A doença é endêmica em suínos da Dinamarca, onde também está associada à morte de aves. Estudos revelaram que embora pequenas quantidades de ocratoxina A possam suportar o processamento e o metabolismo em suínos e aves, é improvável que ela possa ser detectada em leite ou em carne bovina.

A Agência Internacional para Pesquisa do Câncer classificou a ocratoxina A como um possível cancerígeno humano (categoria 2B). Aproximadamente, 50% das amostras de arroz, feijão, milho e trigo, analisadas no Brasil, apresentaram níveis de ocratoxina, além de ter sua presença também confirmada em café torrado e moído, e em café solúvel.

Outras micotoxinas

Uma quantidade aproximada de 400 diferentes micotoxinas já foi isolada e caracterizada, quimicamente, ao longo das últimas quatro décadas. Entretanto, as pesquisas têm se concentrado naquelas substâncias que apresentam efeitos mais significativos sobre a saúde humana e animal. Ultimamente, muitas micotoxinas, até então pouco estudadas, passaram a chamar a atenção dos pesquisadores, em virtude de seu indiscutível potencial tóxico, pode-se citar algumas:

- Esterigmatocistina
- Ácido fusárico, Fusarenona X, Fusarina C e Moniliformina
- Rugulosina
- Luteosquirina
- Cicloclorotina
- Ácido penicílico
- Ácido tenuazônico
- Fomopsinas

Praguicidas

Os praguicidas são compostos largamente empregados, em especial, na agropecuária para destruir, repelir ou mitigar pragas. Têm também função preventiva contra as pragas. Além disso, funcionam como desfolhantes e dessecantes, ou como reguladores do crescimento vegetal. Os praguicidas podem ser classificados conforme seu modo de emprego, associado à sua estrutura química. Como o tema é amplo, discutiremos apenas os inseticidas.

Parada Obrigatória

Assista ao vídeo sobre sobre agrotóxicos, disponível em:

< <http://objetoseducacionais2.mec.gov.br/handle/mec/15020> >

Inseticidas

Compostos organoclorados

Apresentam, dentre outros, efeito cancerígeno, mutagênico e neurotóxico.

Nos casos agudos, atuam no sistema nervoso central (SNC), impedindo a transmissão nervosa normal, resultando em alterações do comportamento, do equilíbrio, da atividade da musculatura involuntária, distúrbios sensoriais e depressão dos centros vitais, particularmente da respiração (afetam o equilíbrio sódio/potássio). Tem ação estimulante sobre as enzimas metabolizantes de drogas.

Ao penetrarem no organismo, têm efeito cumulativo e concentram-se nos tecidos adiposos, especialmente no abdômen, cérebro e fígado. A eliminação se faz pela urina, cabendo destacar também a eliminação pelo leite materno.

Compostos organofosforados

Ao penetrarem no organismo, os organofosforados não são acumulados nos tecidos, sendo facilmente degradados e excretados pela urina. No entanto, a toxicidade aguda é importante para os mamíferos. Todos os organofosforados agem como inibidores da enzima colinesterase, impedindo a atuação desta sobre a acetilcolina, provocando sérias consequências nos organismos animais.

Os efeitos tóxicos dos organofosforados são devido ao grande acúmulo da acetilcolina nas terminações nervosas. A acetilcolina é um importante transmissor de impulsos nervosos ou neurotransmissores.

Em condições normais, o organismo a destrói, pela ação da colinesterase, quase instantaneamente à medida que ela vai sendo liberada, dando origem à colina e ácido acético. Uma vez em excesso, é intensamente prejudicial, já que o funcionamento de glândulas, músculos e do sistema nervoso (inclusive o cérebro) é alterado.

Carbamatos

A principal forma de intoxicação de pessoas que têm contato excessivo com este praguicida é pela inibição da enzima colinesterase, de modo muito parecido com os praguicidas organofosforados.

Esse processo, no entanto, tem diferença de não ser estável, ser geralmente reversível e muito mais rápido que no caso dos organofosforados. Trabalhos experimentais mostraram que os carbamatos apresentam a dose eficaz mediana, ou dose que produz sinais clínicos em 50% dos animais de experiência, bem mais afastada da dose letal 50% (DL 50) do que os organofosforados.

Com isso, embora as intoxicações possam ser igualmente graves, quando surgem os primeiros sintomas, a dose absorvida está bastante longe da dose letal, o que torna os carbamatos menos perigosos. A recuperação começa em pouco tempo, já que estes são rapidamente metabolizados pelos organismos humanos e eliminados pela urina, não se acumulando no organismo.

Os praguicidas carbamatos possuem, além da inibição reversível da acetilcolinesterase, outros efeitos bioquímicos e farmacológicos, incluindo um decréscimo de atividade metabólica do fígado, alterações dos níveis de serotonina no sangue e um decréscimo da atividade da glândula tireoide.

Piretroides

Os piretroides sintéticos atuam no sistema nervoso central e periférico, interagindo com os canais de sódio, tanto nos mamíferos quanto nos insetos.

Em doses muito altas, despolarizam completamente a membrana da célula nervosa e bloqueiam a excitabilidade, podendo produzir danos permanentes ou durante um longo tempo nos nervos periféricos. Nas provas de laboratório, verifica-se que os piretroides sintéticos são bastante tóxicos para peixes e artrópodes aquáticos, assim como para as abelhas, porém, na prática, os efeitos adversos são pequenos. Para pássaros, a toxicidade desses praguicidas é baixa. Os piretroides sintéticos são geralmente metabolizados no organismo dos mamíferos e excretados, não se acumulando nos tecidos.

Referências

FREIRE, Francisco das Chagas Oliveira et al. **Micotoxinas: Importância na Alimentação e na Saúde Humana e Animal**. Fortaleza: Embrapa Agroindústria Tropical, 2007.

OGA, Seize. **Fundamentos de Toxicologia**. São Paulo: Atheneu Editora de São Paulo, 1996.

Toxicologia de Praguicidas. Disponível em: <http://www.sucen.sp.gov.br/downl/segtrb/sequi5.pdf>. Acesso em: 25 out. 2011.