

ОСНОВНЫЕ ЗАКОНОМЕРНОСТИ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ ОРГАНИЗМА И ХИМИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

**Токсикология – наука о
закономерностях возникновения и
развития патологического
процесса, вызванного токсическим
действием химических веществ,
поступивших в организм извне или
образовавшихся в нём в процессе
метаболизма**

Раздел токсикологии, в рамках которого оценивается токсичность называется токсикометрия

Токсичность – способность химического вещества, поступившего в организм, наносить ему повреждение или вызывать гибель, действуя немеханическим путём.

Токсичность – величина, обратная смертельной дозе (1/DL, 1/DL50)

Количество вещества, попавшее во внутренние среды организма и вызвавшее токсический эффект, называется токсической дозой (D мг/кг)

Количество вещества в единице объёма (массы) окружающей среды (вода, воздух, почва), при контакте с которым развивается токсический эффект называется токсической концентрацией (C мг/л, г/м3, мг/кг)

Токсодоза (W) характеризует токсичность веществ, действующих в виде газа, пара или аэрозоля

$$W=Ct$$

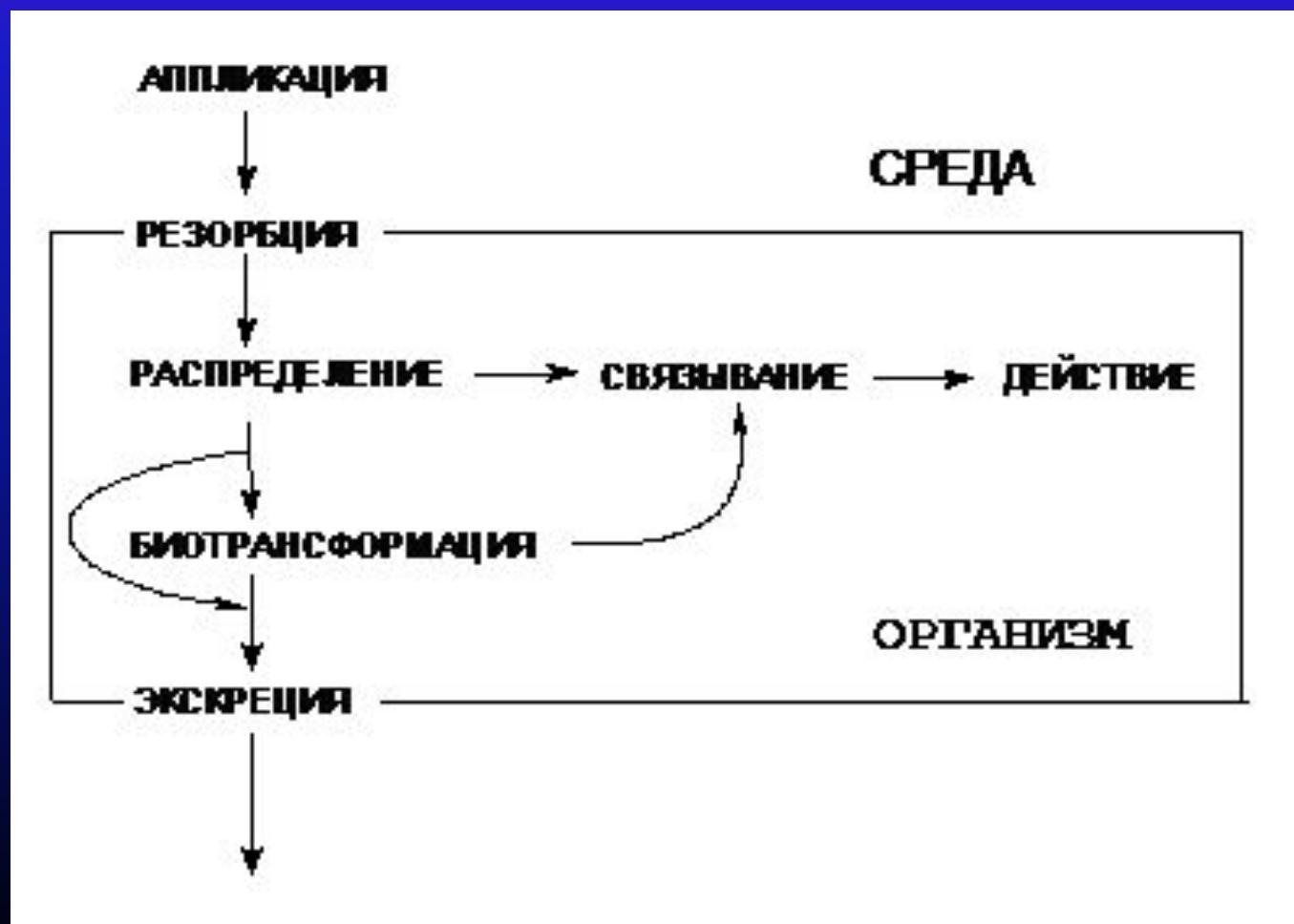
Где W – токсодоза

C – концентрация вещества в окружающем воздухе

T – время действия вещества

Токсикокинетика – раздел
токсикологии, в рамках которого
изучаются закономерности
резорбции ксенобиотиков в
организме, их распределение,
биотрансформация и элиминация

Этапы взаимодействия организма с ксенобиотиком



Резорбция – процесс проникновения вещества из внешней среды в кровяное или лимфатическое русло организма

Распределение – поступление вещества с током крови в ткани и органы организма

Элиминация – совокупность процессов, приводящих к снижению токсиканта в организме. Она включает процессы экскреции (выведения) ксенобиотика из организма и его биотрансформацию (метаболическое превращение)

Количественная токсикокинетика – раздел токсикокинетики, разрабатывающий математические модели, описывающие поступление, распределение, элиминацию ксенобиотиков

Период полуыведения ($T_{0,5}$) – промежуток времени (в часах, минутах), в течении которого начальная концентрация токсиканта в плазме уменьшается на 50%

Токсикодинамика -

раздел токсикологии, в рамках которого изучается механизм токсического действия, закономерности развития (патогенез) и проявления различных форм токсического процесса.

Если токсикокинетика изучает все процессы, происходящие с веществом, при попадании его в организм (резорбция, распределение, метаболизм, выделение и пр.), ТО

токсикодинамика изучает все, что происходит с организмом на всех уровнях его организации, при воздействии на него токсиканта.

Механизм токсического действия -

взаимодействие на молекулярном уровне токсиканта или продуктов его превращения в организме со структурными элементами биосистем, лежащее в основе развивающегося токсического процесса.

Взаимодействие осуществляется за счет:

1. Физико-химических реакций
2. Биохимических реакций

Физико-химические реакции

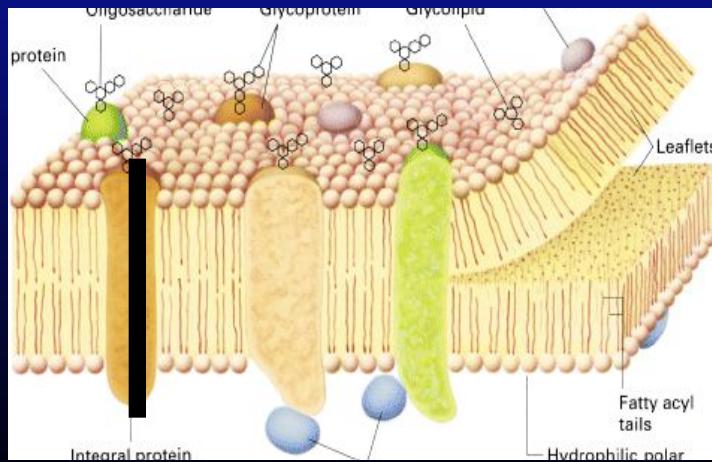
Растворение токсиканта в липидной или водной среде клеток и тканей организма приводит к изменению физико-химических свойств среды-растворителя (pH, вязкость, электропроводность, удельный объем мембран, проницаемость мембран для ионов и др.)

В липидном бислое биомембран накапливаются неполярные ксенобиотики (неэлектролиты), такие как:

галогенированные углеводороды,
предельные углеводороды,
спирты,
эфиры и др.

При этом изменяются свойства мембран:

- удельный объем (толщина),
- вязкость (текучесть),
- проницаемость мембран для ионов.



Это приводит к модификации физиологических функций мембран. На уровне организма такое действие неэлектролитов на нервную систему проявляется наркотическим действием.

В водной фазе клетки, ткани растворяются
электролиты:

кислоты
щелочи
сильные окислители и др.

При этом изменяются свойства среды:

- pH среды

При интенсивном воздействии это приводит к денатурации и разрушению макромолекул. Такие эффекты наблюдаются при местном действии сильных кислот, щелочей и окислителей в виде химических ожогов кожи и слизистых.

Основная особенность физико-химических эффектов –

**отсутствие специфичности
действии токсиканта**

в

Токсичность вещества в этом случае определяется
его физико-химическими свойствами :

- коэффициент распределения в системе масло/вода ($K_{\text{ом}}$);
- константа диэлектрической проницаемости;
- константа диссоциации и пр.

Биохимические реакции

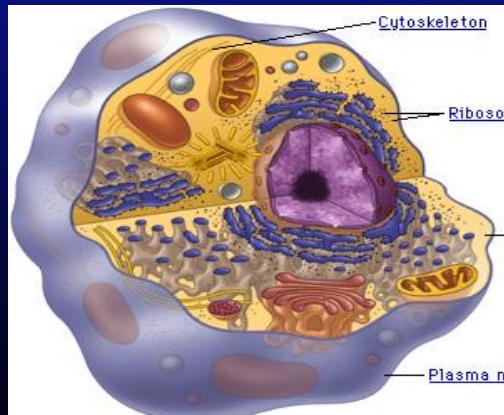
В основе токсического действия чаще лежат биохимические реакции вещества с определенными структурными элементами живой клетки.

Рецептор (биомишень) –

любой структурный компонент биосистемы с которым токсикант вступает в химическое взаимодействие:

- «Немые» рецепторы – взаимодействие с ними не приводит к формированию ответной реакции.
- «Активные» рецепторы

1913 г. – Пауль Эрлих ввел понятие «рецептор»
(нобелевский лауреат, иммунология, сальварсан)



В организме человека
 $\sim 10^{14}$ клеток
(100 триллионов)

Токсичность вещества тем выше,

- чем большее значение имеет рецептор для жизнедеятельности организма;
- чем прочнее образуемая связь между рецептором и токсикантом;
- чем большее количество активных рецепторов вступило во взаимодействие с токсикантом;
- чем меньшее количество токсиканта связывается с «немыми» рецепторами.

Увеличение концентрации токсиканта в биосистеме приводит не только к увеличению числа связанных рецепторов одного типа, но и к расширению спектра типов биомишней, с которыми он вступает во взаимодействие, и к изменению его биологической активности.

Биомишенями (рецепторами) для токсического воздействия могут быть:

1. Компоненты межклеточной жидкости и плазмы крови:

- электролиты;
- белки;
- биологически активные вещества.

2. Структурные элементы клеток:

- белки;
- нуклеиновые кислоты;
- липиды биомембран;
- селективные рецепторы нейромедиаторов, гормонов и т.д.

3. Компоненты систем регуляции клеточной активности:

- элементы системы прямого межклеточного взаимодействия;
- элементы системы гуморальной регуляции;
- элементы системы нервной регуляции;

ПУТЬ ПОСТУПЛЕНИЯ

Кожа, ЖКТ, легкие, плацента
место инъекции / укуса

ТОКСИКАНТ

Абсорбция

Реабсорбция

Токсификация

ДОСТАВКА

Пресистемная
элиминация

Экскреция

Детоксикация

КОНЕЧНЫЙ ТОКСИКАНТ

МОЛЕКУЛЫ - МИШЕНИ

(белки, липиды, нуклеиновые кислоты
макромолекулярные комплексы)

Взаимодействие токсиканта с молекулой мишенью



Виды связей, формирующиеся между токсикантами и молекулами-мишениями организма



Вид связи	Энергия связи (кДж/моль)
Ковалентная	40-600
Ионная	20
Ион-дипольная	8-20
Водородная	4-28
Донорно-акцепторная	4-20
Диполь-дипольная	4-12
Гидрофобная	1-6
Ван-дер-Ваальса	1-4

Типы токсикантов и их источники

Исходная молекула ксенобиотика как конечный токсикант

Ионы свинца
Тетродотоксин
TCDD
Метилизоцианат
HCN
CO

Метаболиты ксенобиотиков как конечные токсиканты

Амигдалин → HCN
Флюороацетат → Флюороцитрат
Парацетамол → N-ацетил-р-бензохинонимин
 CCl_4 → $\text{CCl}_3\text{OO}^\bullet$
Бензо-(a)-пирен (BP) → BP-эпоксиды

Реактивные формы кислорода или азота как конечные токсиканты

Перекись водорода
Дикват, доксорубицин, нитрофурантион
 Cr (V) , Fe (II) , Mn (II) , Ni (II)

$\left. \begin{array}{c} \rightarrow \\ \rightarrow \end{array} \right\}$ гидроксирадикал (HO^\bullet)

Паракват → $\text{O}_2^{\cdot-} + \text{NO}^\bullet$ пероксинитрит (ONOO^-)

Действие токсикантов на структурные элементы клеток

Взаимодействие токсикантов с белками

Функции белков

- ферментативная
- транспортная
- структурная

Механизмы изменения активности ферментов

1. Денатурация белковой части

(SH- Hg, As, Sb, Tl, люизит – тиоловые яды; COOH- Pb, Cd, Ni, Cu, Mn, Co; крепкие кислоты, щелочи, окислители)

2. Ингибиция (угнетение активности) энзима

- конкурентное
- неконкурентное (аллостерическое)
- необратимое (ковалентная связь, алкилирующие агенты)
- обратимое

3. Индукция (усиление активности) энзима

(индукторы микросомальных ферментов: диоксины, барбитураты, перфтораны)

Взаимодействие токсикантов с нуклеиновыми кислотами

1. Синтез ДНК. Репликация

- изменение структуры (конформации) ДНК
- нарушение полимеризации ДНК
- нарушение синтеза нуклеотидов
- разрушение ДНК
- нарушение репарации ДНК
- нарушение механизмов регуляции синтеза ДНК

2. Синтез РНК. Транскрипция

- нарушение полимеризации РНК
- нарушение процессии РНК
- нарушение синтеза нуклеотидов
- разрушение РНК
- нарушение механизмов синтеза РНК

3. Синтез белка. Трансляция

- нарушение организации и процессии рибосом и полисом
- нарушение полимеризации аминокислот
- нарушение образования аминоацетил-tРНК
- нарушение формирования конформации белка и его третичной и четвертичной структур
- нарушение механизмов регуляции трансляции



Взаимодействие токсикантов с липидами мембран

1. Прямое действие на мембранны

(органические растворители, детергенты, окислители, щелочи, яды с фосфолипазной активностью – яды змей и др.)

2. Активация перекисного окисления

липидов реактивными метаболитами ксенобиотиков

(галогенированные углеводороды, паракват, цитостатики)

3. Активация фосфолипаз (A₂, С, Д)

(галогенированные углеводороды, диоксин, парацетамол)



Мембранотоксическое действие

(некроз клеток, гемолиз эритроцитов, фиброз пораженных органов)

Седативно-гипнотическое действие

(нарушение проницаемости, возбудимости)

Образование медиаторов воспаления

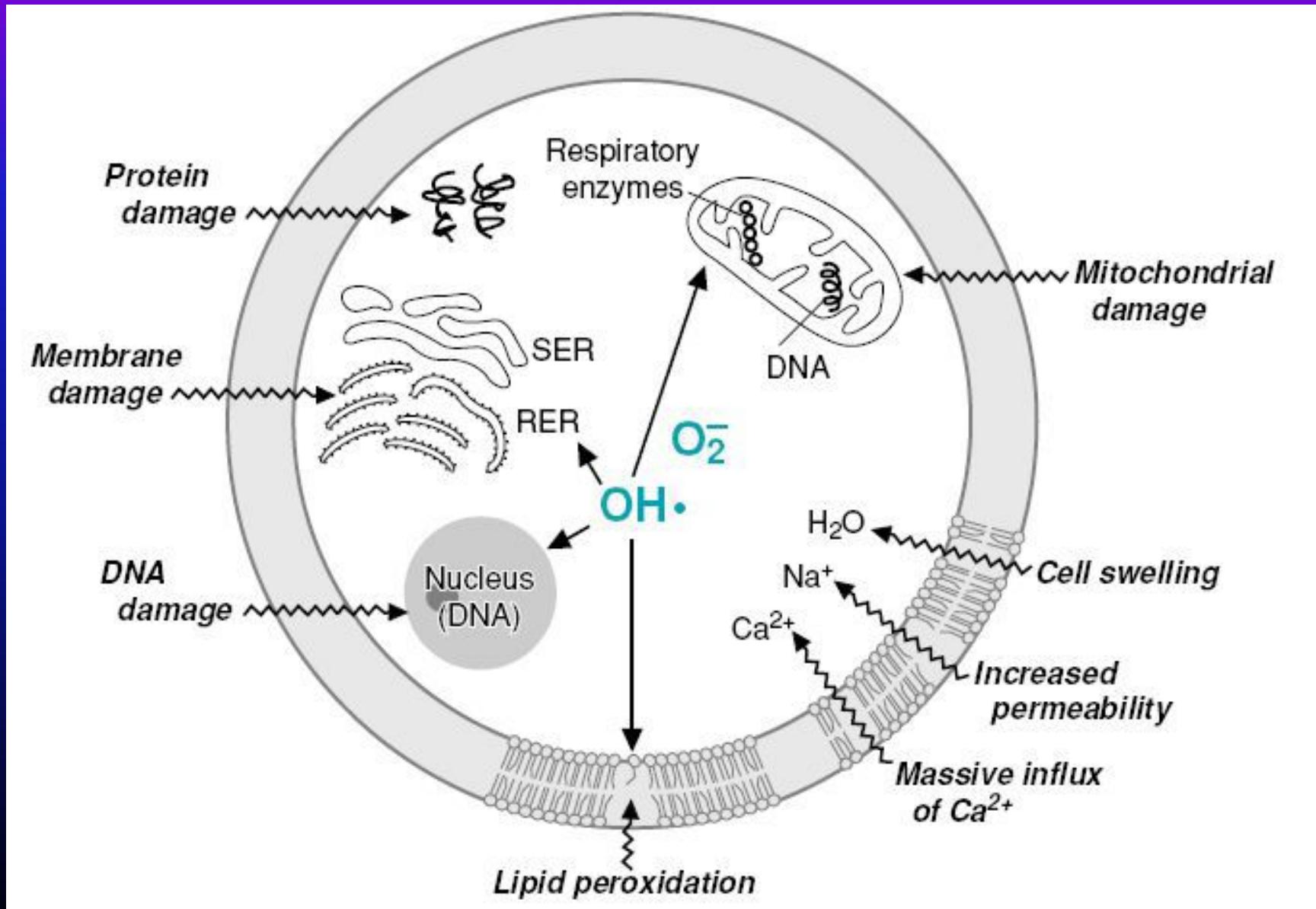
(простагландины, тромбоксаны, простациклины)

и фактора агрегации тромбоцитов (ФАТ)

ЭФФЕКТЫ СВОБОДНЫХ РАДИКАЛОВ

- Связывание с белками
- Связывание с ДНК и РНК
- Окисление SH-групп
- Истощение коэнзимов
- Перекисное окисление липидов (ПОЛ)

Эффекты свободных радикалов

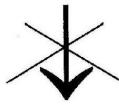


Свободные радикалы (СВ)



Перекисное окисление липидов клеточных мембран
(ПОЛ)

Антиоксиданты →



Повреждение клеточных мембран



Нарушение функции (гибель) клетки

АНТИОКСИДАНТЫ

Ферментные:

Супероксиддисмутаза (СОД)

Каталаза

Глютатионпероксидаза

Неферментные:

Жирорастворимые: Водорастворимые:

Вит. гр. А (β -каротиноиды)

Вит. гр. Е (α -токоферол)

Стероидные гормоны

Глутатион

Метионин

Цистеин

N-ацетилцистеин

Аскорбиновая ки-

слота

Нарушение функции клетки и результирующая токсичность



Восстановление или необратимое повреждение молекул, клеток и тканей

Нормализация

Молекулярный уровень

Восстановление химического синтеза белков, липидов, ДНК

Клеточный уровень

Аксональная регенерация периферических нейронов

Тканевой уровень

Апоптоз: активное уничтожение поврежденных клеток

Пролиферация: регенерация тканей

Необратимое повреждение (отсутствие восстановления)

Результаты:

Некроз тканей,
фиброз тканей,
канцерогенез

Исходы повреждающего действия токсикантов на клетку

