

СПИРТЫ: МЕТАНОЛ, ЭТИЛЕНГЛИКОЛЬ.

**ВЫПОЛНИЛА: ЯКУШЕВА М.В.
ОП-506 ГР.**



МЕТАНОЛ.



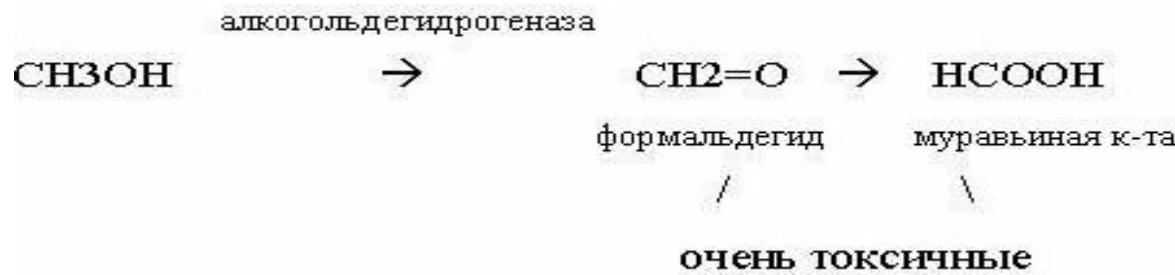
- Метиловый спирт, метанол CH_3OH является простейшим представителем предельных одноатомных спиртов.
- В свободном состоянии в природе встречается редко и в очень небольших количествах (например, в эфирных маслах). Его производные, наоборот, содержатся во многих растительных маслах (сложные эфиры), природных красителях, алкалоидах (простые эфиры) и т. д.
- При обычных условиях это бесцветная, легколетучая, горючая жидкость,. иногда с запахом, напоминающим запах этилового спирта.
- На организм человека метанол действует опьяняющим образом и является сильным ядом, вызывающим потерю зрения и, в зависимости от дозы, смерть.



■ Метанол (метиловый, или древесный, спирт) получают при перегонке древесины или путем синтеза; он используется как важный растворитель в обрабатывающей промышленности. Кроме того, он является компонентом антифризов, растворителем красок, жидким топливом (в том числе коммунального назначения) и служит добавкой к бензину. Случайное отравление возможно при подмене метанолом этилового спирта в контрабандных алкогольных напитках.

Патофизиология

- Метанол метаболизируется в печени алкогольдегидрогеназой до формальдегида и (в считанные минуты) до муравьиной кислоты.



- Токсичная доза метанола вариабельна. Наименьшая летальная доза, по имеющимся данным, составляет 15 мл; в то же время есть сообщения о потреблении таких высоких доз, как 500 мл, без какой-либо интоксикации. Как правило, доза в 30 мл считается летальной для взрослых. Интоксикация зависит от одновременного потребления этилового спирта и суммарной дозы абсорбированного метанола. Объем распределения метанола составляет 0,64 л/кг.

Клиника.



- **Латентный период 8—72 часов**
- **Угнетение ЦНС**
- **Тяжелый метаболический ацидоз**
- **Затуманенность зрения**
- **Боль в животе**
- **Метанол, как и любой спирт, может вызвать спутанность сознания, сонливость и притупление чувствительности. Не исключены генерализованные эпилептические судороги и быстрое впадение в кому.**

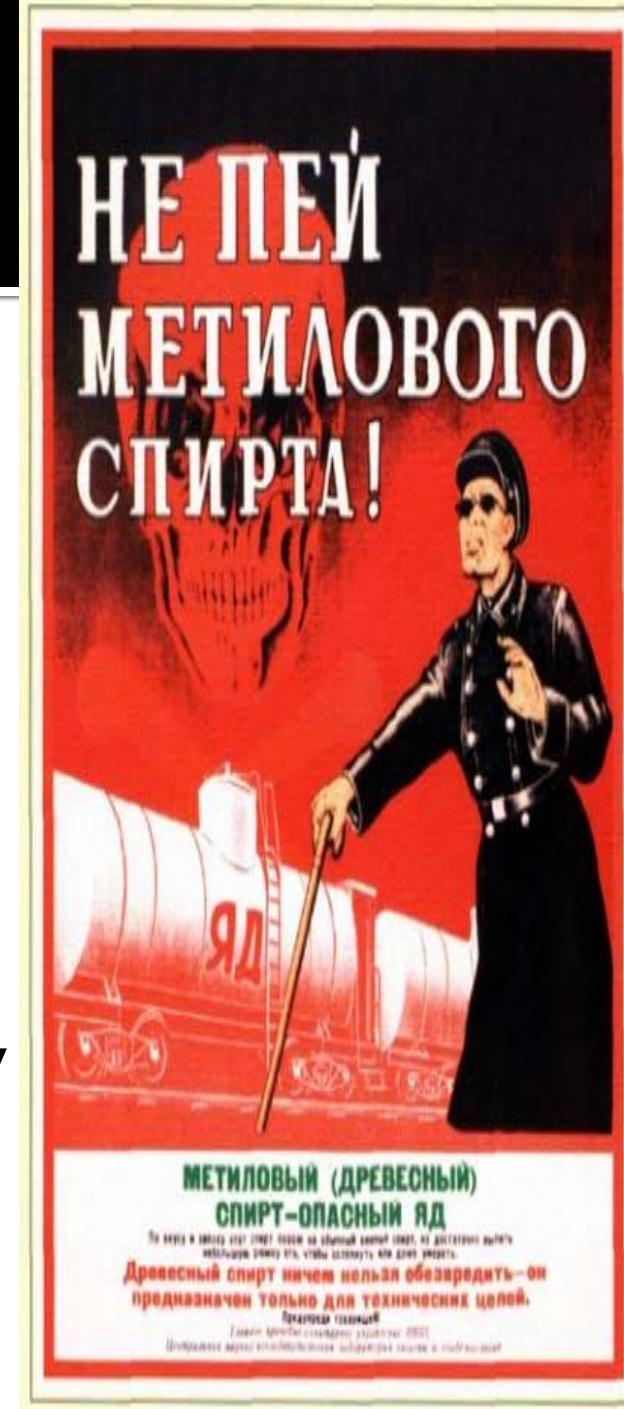
Лечение.

Лечение при отравлении метанолом

заключается в следующем:

- 1) удаление из организма метанола;
- 2) предупреждение превращения метанола в муравьиную кислоту;
- 3) коррекции метаболического ацидоза;
- 4) общих поддерживающих мероприятий.

При малейшем подозрении на отравление метанолом показан этиanol. И этиanol, и метанол служат субстратами для фермента алкогольдегидрогеназы, но сродство к нему этианола в 9 раз выше, чем у метанола, поэтому метаболизируется преимущественно этиanol, что предупреждает превращение метанола в муравьиную кислоту.



ЭТИЛЕНГЛИКОЛЬ.

- Этиленгликоль является алифатическим двухатомным спиртом с неразветвленной цепью.
- Эта бесцветная жидкость, со слабым запахом и сладким вкусом, входит в состав различных коммерческих продуктов краски, фармакологические препараты, лаки, антифриз и смазочно-охлаждающие жидкости.



■ Важным свойством этиленгликоля является его способность сильно понижать температуру замерзания воды. Водный раствор, содержащий 40 объемных % этиленгликоля, замерзает при -25°C , а 60%-ный водный раствор при -40°C . Поэтому этиленгликоль с успехом применяется для приготовления антифризов.



Патофизиология.

- Этиленгликоль метаболизируется главным образом в печени и почках, а его токсичность обусловлена, прежде всего, накоплением токсических промежуточных метаболитов — гликолового альдегида, гликолата и глиоксилата.
- Объем распределения этиленгликоля составляет 0,83 л/кг, а период полураспада в плазме — примерно 3 часа. Однако у токсичных метаболитов этот период может достигать 12 часов. Введение этанола увеличивает период полураспада одного из метаболитов приблизительно до 17 часов.
- Летальная доза этиленгликоля составляет примерно 2 мл/кг (или около 100 мл) для взрослого.



Клиника.



- Основные симптомы отравления этиленгликолем связаны с метаболическими аномалиями, поражением ЦНС, а также нарушением работы сердца, легких и почек.
- ЦНС-симптомы обычно появляются через 1 — 12 часов после перорального приема этиленгликоля, что коррелирует с пиком образования гликолевого альдегида. Могут наблюдаться атаксия, нистагм, офтальмоплегия, отек соска зрительного нерва и атрофия диска, миоклонус, очаговые или генерализованные конвульсии, галлюцинации, ступор и кома.
- Развитие ЦНС-симптомов обычно сопровождается метаболическим ацидозом.
- Тошнота, рвота и боли в животе отмечаются у многих пациентов. В течение 24—72 часов после потребления этиленгликоля могут развиться пневмония, отек легких и молниеносная сердечная недостаточность.
- В те же сроки возможно возникновение почечной недостаточности.

Лечение.

- Необходимо внутривенное введение этанола, который конкурирует за алкогольдегидрогеназу и способен ингибировать метаболизм этиленгликоля до токсичных производных. Этanol следует дать как можно скорее, поскольку период полураспада этиленгликоля составляет всего лишь около 3 часов. Для достижения уровня 100 мг/л требуется ударная доза в 600 мг/кг абсолютного этанола, а для сохранения этого уровня — поддерживающая доза в 100 мл/кг в час.
- Метаболический ацидоз корректируют путем введения бикарбоната натрия.
- Гипокальциемию компенсируют глюконатом кальция.
- Одновременно можно вводить и соли магния.
- Назначают тиамин и пиридоксин — кофакторы, необходимые для детоксикации этиленгликоля.



БЛАГОДРЮ ЗА ВНИМАНИЕ!!!

