Тема Химические свойства **урока**:насыщенных одноатомных спиртов

Цели урока:

Рассмотреть химические свойства насыщенных одноатомных спиртов. Развивать умения составлять и анализировать уравнения химических реакций спиртов:

- Со щелочными металлами
- Органическими кислотами
- Галогеноводородами
- Внутримолекулярной дегидратации
- Окисление полное и частичное

Дать название следующим соединениям

a)
$$CH_3$$
— CH — C — CH_3
OH

Влияние алкоголя на здоровье

ОТ ЧЕГО ЗАВИСИТ ВЛИЯНИЕ АЛКОГОЛЯ НА ОРГАНИЗМ ЧЕЛОВЕКА:

Влияние алкоголя на организм человека зависит



от веса и роста человека:

чем меньше человек весит и чем меньше у него рост, тем быстрее он пьянеет. Организм детей и подростков еще не сформировался и не достиг физической зрелости. Дети и подростки весят меньше, чем взрослые, и рост у них, как правило, меньше, чем у взрослых. Следовательно, и опьянение наступает намного быстрее;



от пола человека:

женщины пьянеют быстрее и сильнее, чем мужчины, при употреблении одинакового количества алкоголя. Женщины, как правило, меньше ростом и меньше весят. Организм женщин содержит меньше воды. Обмен веществ у женщин протекает по-другому, чем у мужчин. Если женщины злоупотребляют алкоголем, проблемы со здоровьем у них появляются гораздо раньше, чем у мужчин;



от промежутка времени между тем, когда поел и когда выпил алкогольный напиток:

чем больше промежуток времени между тем, когда поел и когда выпил алкогольный напиток, тем сильнее опьянение. Сильнее всего пьянеют на «пустой» желудок;



от крепости и от содержания газа в алкогольном напитке:

крепкие напитки, например водка, а также шипучие напитки, например, шампанское, быстрее всасываются в кровь. Следовательно, от крепких и шипучих напитков пьянеют быстрее;



от количества выпитого:

чем больше выпил, тем сильнее опьянел;



от скорости, с какой был выпит алкогольный напиток:

чем быстрее выпил, тем быстрее опьянел.

ЧТО ПРОИСХОДИТ В ОРГАНИЗМЕ ЧЕЛОВЕКА В РЕЗУЛЬТАТЕ ПРИЕМА АЛКОГОЛЯ:



После употребления алкогольного напитка алкоголь всасывается в кровь очень быстро. <u>Через несколько минут</u> алкоголь уже разносится **по всему телу** и попадает в **головной мозг**.

После употребления алкогольного напитка кровеносные сосуды расширяются, и алкоголь начинает оказывать нагрузку на сердце.

После употребления алкогольного напитка алкоголь начинает также оказывать нагрузку на печень. Печень - орган, который выводит алкоголь из организма человека. Чем больше выпил, тем больше

НАГРУЗКА НА ПЕЧЕНЬ

ПЕЧЕНЬ ВЫВОДИТ
ИЗ ОРГАНИЗМА ЧЕЛОВЕКА 10 МЛ ЧИСТОГО
АЛКОГОЛЯ ЗА 1 ЧАС.

НАПРИМЕР, ЕСЛИ КТО-ТО ВЫПИЛ ПОЛБУТЫЛКИ ВИНА, ТО ЧЕРЕЗ 3 ЧАСА ПОСЛЕ ЭТОГО АЛКОГОЛЬ ВСЕ ЕЩЕ БУДЕТ НАХОДИТЬСЯ У НЕГО В КРОВИ.

Алкоголь также начинает оказывать нагрузку на мышцы. После употребления алкогольного напитка организм начинает терять больше воды в единицу времени, чем в обычном состоянии. Человеческий организм на 72% состоит из воды. Потеря воды для организма очень опасна.

Даже при небольшом количестве алкоголя человек гораздо медленнее реагирует на внешние раздражители и ему необходимо больше времени для принятия решения, поэтому с людьми в этом состоянии часто происходят несчастные случаи.

При большом количестве алкоголя у человека могут начать дрожать руки и двоиться в глазах. Человек становится эмоционально неуравновешенным. Нарушается способность правильно оценивать события, и, как следствие, человек теряет контроль над собой и своими поступками.

В состоянии алкогольного опьянения может случиться ТАКОЕ, о чем будешь ПОТОМ сильно жалеть, но будет уже ПОЗДНО.

Этиловый спирт	Этиленгликоль	Глицерин
Этанол	Этандиол-1,2	Пропантриол-1,2,3
Одноатомный не токсичен	Двухатомный токсичен	Трехатомный не токсичен
Алкогольный запах	Без запаха	Сладковат на вкус
CnH2n+1	CnH2n(OH)2	CnH2n-1(OH)3

1) Взаимодействие со щелочными металлами зодородань мероксине металлом) Этанолят натрия

 $C_2H_5ONa + H_2O \rightleftharpoons C_2H_5OH + NaOH$

2) Взаимодействие с карбонования и в пробрам в подорода в гидроксиле ацильной группой в нами в сидроксиле о нами в нами в нами в сидроксиле о нами в нам

Этиловый уксусной кислоты

3) Взаимодействие с галотеноводородами на С2H5OH + HBr ← С2H5Br + H2O бромэта

4) Внутримолекулярная Отщепление

Де Н виды Н—С—С—Н Н₂SO₄ СН₂=СН₂+Н₂О ЭТИЛЕ Н ОН Н

5) Окисление полное

$$C_2H_5OH + 3O_2 \rightarrow 2CO_2 \uparrow + 3H_2O + Q$$

Окисление частичное

CH₃-CH₂OH + CuO
$$\xrightarrow{t}$$
 CH₃-C \xrightarrow{o} + Cu + H₂O

Уксусный

Осуществить цепочки превращений

a) $C_2H_5OH \longrightarrow C_2H_4 \longrightarrow C_2H_5CI$

↓∏ C₂H₅ONa

