



Спирты или алканолы

Вводная лекция по теме:
«Спирты»

Составила учитель химии МОУ СОШ № 17
Белотелова О.Н.



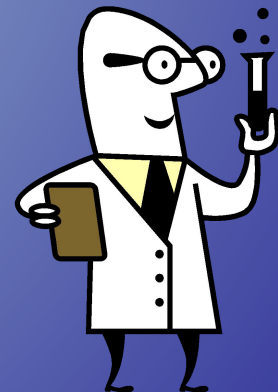
Строение

Спиртами называют органические вещества, молекулы которых содержат одну или несколько гидроксильных групп (групп – OH), соединённых с углеводородным радикалом.

Номенклатура: алкан+ол.

Назвать спирт: $\text{CH}_3\text{-CH(OH)-CH(CH}_3\text{)-CH}_3$

(3-метилбутанол – 2)



Спирты

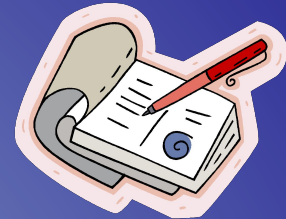
предельные,
одноатомные
спирты.

- $R(OH)$, $C_n H_{2n+1} OH$
- $C_2 H_5 OH$ – этанол
или этиловый спирт

предельные
многоатомные
спирты.

- $R(OH)_m$,
 $C_n H_{2n+2-m} (OH)_m$
- $C_3 H_5 (OH)_3$ –
пропантриол-1,2,3
или глицерин

ароматические спирты



Изобразите структурные формулы следующих спиртов:

- 2,2,5,5 – тетраметилгексанол – 3
- 2 – метилпентанол – 3
- Этандиол – 1,2
- 2,7 – дихлороктандиол – 4,5
- 2 – фенилбутанол – 2
- Фенилметанол (бензиловый спирт)

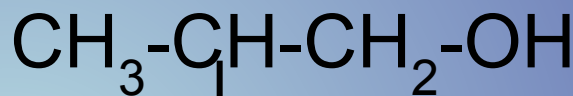
Изомерия



- Разветвление углеродного скелета

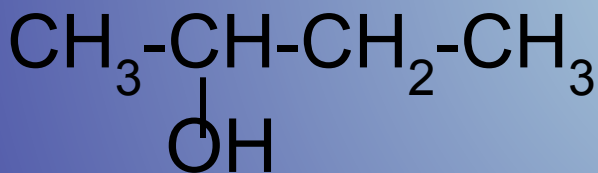


(бутанол-1)



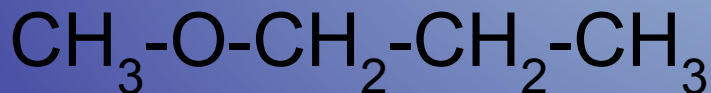
(метилпропанол-1)

- Положение функциональной группы

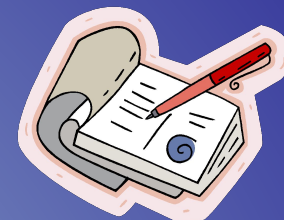


(бутанол-2)

- Межклассовая (простые эфиры)



(метилпропиловый эфир)



Составить и назвать по одному изомеру на
каждый возможный вид изомерии для
пентанола - 2



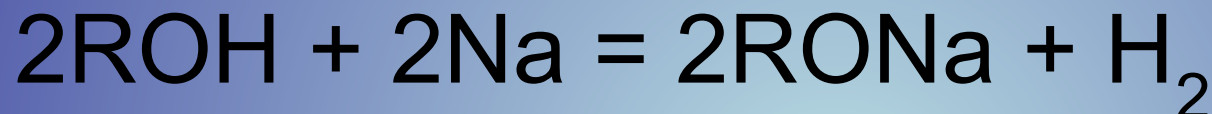
Физические свойства

- $\text{C}_1\text{H}_3\text{OH}$ - $\text{C}_{10}\text{H}_{21}\text{OH}$ – бесцветные жидкости, с характерным алкогольным запахом.
- от $\text{C}_{12}\text{H}_{25}\text{OH}$ - твердые вещества
- метанол, этанол, пропанол в воде растворяются в неограниченных количествах. Высшие спирты в воде практически нерастворимы.
- $\text{C}_1\text{H}_3\text{OH}$ (метанол) - **очень ядовит!**



Химические свойства

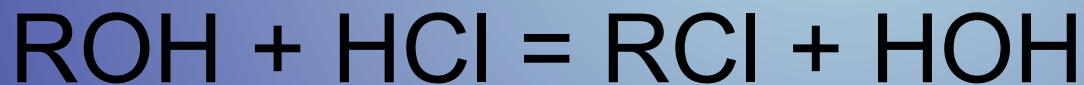
1. Спирты реагируют с активными металлами, образуя алколяты:



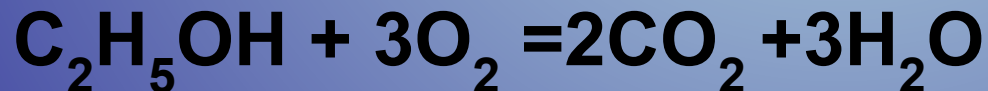
2. Внутримолекулярная дегидратация (при $t > 140^\circ\text{C}$, в присутствии H_2SO_4):



3. Спирты реагируют с галогеноводородными кислотами:



4. Спирты горят синеватым пламенем:



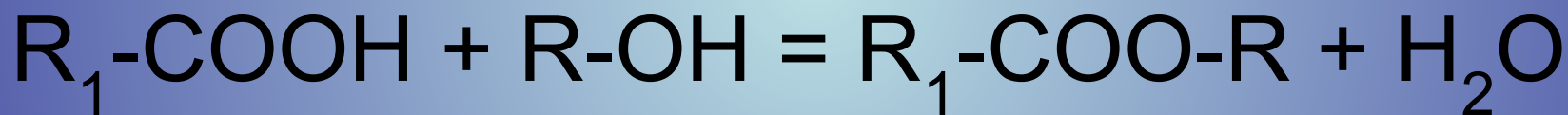
Химические свойства



5. Межмолекулярная дегидратация ($t < 140^{\circ}\text{C}$, в присутствии H_2SO_4):

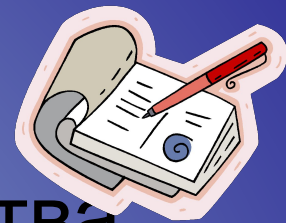


6. Реакция этерификации (в присутствии конц. H_2SO_4):



7. Окисление спиртов.





Составить уравнения реакций,
характеризующие химические свойства

1,3 группа
этанолола

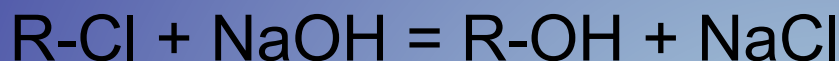
2,4 группа
метанолола



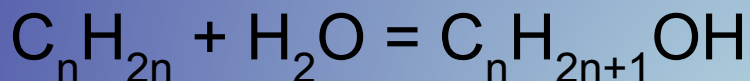
Получение



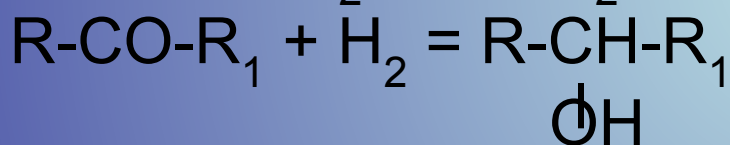
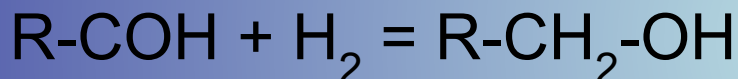
1. **Гидролиз галогеналканов** (водный раствор щёлочи)



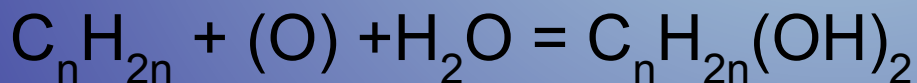
2. **Гидратация алкенов**



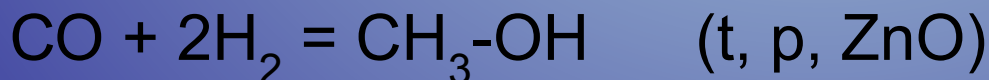
3. **Восстановление альдегидов и кетонов**



4. **Окисление алкенов** (получение гликолей в водных растворах перманганата калия $KMnO_4$)



5. **Специфические способы получения спиртов**



Применение спиртов

- Производство органических веществ.
- Производство медицинских препаратов.
- Производство косметики и парфюмерии.
- Производство синтетических каучуков.
- Производство лаков и красок.
- Топливо.

