«Кислородсодержащие органические соединения-Спирты»

10 класс. УМК Габриеляна О.С.

Это органические соединения, в молекулах которых углеводородный радикал связан с функциональной гидроксильной группой (гидроксо-группой)

Общая формула

 ${f C}_{n}{f H}_{2n+1}{f OH}$ или ${f R}-{f OH},$ где ${f R}$ - углеводородный радикал

СН₃ОН метанол (метиловый спирт) СН₃СН₂ОН этанол (этиловый спирт)

Составить формулы изомеров С₄Н₉ОН

Бутанол – 1

Бутанол - 2

2 метилпропанол – 1

2 метилпропанол - 2

СН₃СН₂ – О - СН₂СН₃ диэтиловый эфир

Виды изомерии предельных одноатомных спиртов

- 1)Углеродного скелета
- 2)Положения функциональной группы
- 3)Межклассовая изомерия с простыми эфирами

Первые представители гомологического ряда предельных одноатомных спиртов (метанол и этанол) очень хорошо растворяются в воде, так как образуют водородные связи с молекулами воды

Химические свойства:

Взаимодействие спиртов с металлическим натрием

$${}^{2}\text{CH}_{3} - \text{CH}_{2} - \text{OH} + 2\text{Na} \rightarrow 2\text{CH}_{3} - \text{CH}_{2} - \text{ONa} + \text{H}_{2} \uparrow$$

Химические свойства Реакция дегидратации

Внутримолекулярная

$$CH_3 - CH_2 - OH \xrightarrow{H_2SO_4, t} H_2O + CH_2 = CH_2$$

Межмолекулярная

$$C_2H_5$$
-OH + HO- C_2H_5 $\xrightarrow{H_2SO_4, t}$ H_2O + C_2H_5 -O- C_2H_5

Химические свойства

Окисление спиртов

$$CH_3 - CH_2 - OH + CuO \rightarrow CH_3 - C + Cu + H_2O$$

Этиловый спирт (этанол)

Этаналь (уксусный альдегид)

Химические свойства

Реакция этерификации

$$R - C + HO - R \xrightarrow{H_2SO_4, t^0} + R - C$$

$$OH$$

$$O + R - C$$

$$O - R$$

Кислота Спирт

Сложный эфир

$$CH_{3}-COOH + HOC_{2}H_{5} \leftrightarrow CH_{3}-COOC_{2}H_{5} + H_{2}O$$
 уксусная этиловый эфир кислота спирт уксусной кислоты

Этанол



Метанол



Применение Этанола



ПРОИЗВОДСТВО АЛКОГОЛЬНЫХ НАПИТКОВ



ЛАКОКРАСОЧНЫЕ ИЗДЕЛИЯ

Применение этанола



ПАРФЮМЕРИЯ



ПРОИЗВОДСТВО ОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ



АПТЕЧНЫЕ ПРЕПАРАТЫ

Применение многоатомных спиртов

