Химия 10 класс 07.12 Тема: Спирты. Многоатомные спирты.

1. Изучить материал параграфа 9, стр.72-73 (Глицерин)
2. https://yandex.ru/video/preview/?text=%D1%85%D0%B8%D0%BC%D0%B8%D1%8F%2010%20%D0%B2%D0%B8%D0%B4%D0%B5%D0%BE%20%D0%BF%D0%BE%20%D1%82%D0%B5%D0%BC%D0%B5%20%D1%81%D0%BF%D0%B8%D1%80%D1%82%D1%8B&path=wizard&parent-reqid=1638690084360166-2641465035393812351-sas3-0671-f04-sas-l7-balancer-8080-BAL-4792&wiz_type=vital&filmId=11408265384291890314

3. Спирты

А1. Общая формула одноатомных спиртов 1) R—OH 2)R—CHO 3)R—COOH 4) R—NH_2

А2. Укажите, какое суждение является правильным: А) спирты — это вещества, в которых углеводородный радикал связан с гидроксильной группой; Б) функциональная группа — это группа атомов, определяющая наиболее характерные свойства классов органических соединений. 1) верно только А 2) верно только Б 3) верны оба суждения 4) оба суждения неверны

А3. Гидроксильная группа — это 1) -NH2 2) —COOH 3) —CHO 4) —OH

А4. Укажите название спирта C_4H_9OH. 1) бутиловый 2) этиловый 3) метиловый 4) пропиловый

А5. Укажите формулу этилового (винного) спирта 1) CH_3OH 2)C_3H_7OH 3)C_2H_5OH 4) C_4H_9OH

А6. Спирт, содержащий две гидроксильные группы, называется 1) двухатомным 2) вторичным 3) двухосновным 4) двухкислотным

А7. Формула этиленгликоля 1) CH_3—CH_2OH 2) CH_2OH—CH_2OH 3) CHз—CH_2—CH_2OH 4) CH_2OH—CH_2OH

А8. Формула глицерина 1) CHз—CH_2—CH_2OH 2) CH_2OH—CHOH—CH_2OH 3) CHз—CH_2OH 4) CH_2OH—CH_2OH

А9. При дегидратации этанола концентрированной серной кислотой при нагревании образуется 1) этан 2) этилен 3) пропилен 4) этиленгликоль

А10. Из этилового спирта под действием оксида меди при нагревании (реакция окисления) образуется

1) этилен 2) этиленгликоль 3) уксусная кислота (этановая) 4) уксусный альдегид (этаналь)

А11. При пропускании этилена в раствор перманганата калия образуется

1) этиленгликоль 2) этиловый спирт 3) этан 4) уксусный альдегид

А12. Многоатомные спирты образуют ярко-синий раствор с веществами, формула которого 1) CuO2) $Cu(OH)_2$ 3)A1$(OH)_3$ 4) NaOH

В1. Установите соответствие между названием предельного одноатомного спирта и его формулой.

НАЗВАНИЕ СПИРТА А)пропанол Б) бутанол В) метанол Г) этанол

ФОРМУЛА СПИРТА 1) CH_3OH 2) C_3H_7OH 3) C_2H_5OH 4) C_4H_9OH

В2. Установите соответствие между формулами спиртов и их названиями. Ответ дайте в виде последовательности цифр, соответствующих буквам по алфавиту.

ФОРМУЛА СПИРТА А) CH_20H—CH_2OH Б) CH_3 -CH_2—CH_2OH В) CH_3—CH_2OH Г)CH_2OH—CHOH—CH_2OH

НАЗВАНИЕ СПИРТА 1) этиловый 2) пропиловый 3) глицерин 4) этиленгликоль

В3. Установите соответствие между свойствами и применением спирта и его названием.

СВОЙСТВО И ПРИМЕНЕНИЕ СПИРТА А)ядовитая жидкость, используемая в качестве антифриза Б) жидкость, используемая для смягчения кожи рук и лица В) ядовитая жидкость (небольшое количество приводит к слепоте), используемая в качестве растворителя Г) жидкость, используемая для получения каучука

НАЗВАНИЕ СПИРТА 1) метанол 2) этанол 3) этиленгликоль 4) глицерин

В4. Установите соответствие между схемой превращений и веществом X в этой схеме. СХЕМЫ ПРЕВРАЩЕНИЙ А) этан $\rightarrow$X $\rightarrow$этанол Б) этилен —> X $\rightarrow$ уксусный альдегид В)

этанол $\rightarrow$ X $\rightarrow$ этан Г) глюкоза $\rightarrow$ X $\rightarrow$ углекислый газ
ВЕЩЕСТВО X 1) этан 2) этиленгликоль 3) этилен 4) этанол