

ТЕСТ ПО ТЕМЕ «КИСЛОРОДСОДЕРЖАЩИЕ ОРГАНИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА».

Демонстрационный вариант

- Общая формула предельного одноатомного спирта:
А) C_nH_{2n+2} , Б) $C_nH_{2n+1}OH$, В) C_nH_{n-6} , Г) $C_nH_{2n}O$.
- Бутанол реагирует с:
А) $NaOH$, Б) Na , В) H_2O , Г) $Cu(OH)_2$
- Для альдегидов характерна изомерия:
А) углеродного скелета, Б) геометрическая,
В) положения функциональной группы, Г) положения заместителей.
- Уксусная кислота реагирует с:
А) Cu , Б) Na_2CO_3 , В) H_2O , Г) C_2H_2 .
- Сложный эфир можно получить реакцией:
А) гидролиза, Б) этерификации, В) гидрирования, Г) окисления.
- Качественная реакция на глицерин:
А) образование глицерата меди (II) ярко-синего цвета,
Б) обесцвечивание бромной воды,
В) появление осадка серебра,
Г) выделение водорода при взаимодействии с активными металлами.
- Отличие этиленгликоля от одноатомных спиртов проявляется в реакции с:
А) K Б) $Cu(OH)_2$ В) CuO , Г) Na .
- Вещество $CH_3 - CH_2 - \underset{\substack{| \\ CH_3}}{CH} - \overset{\substack{| \\ H}}{C} = O$ называется:
А) 2-метилбутаналь, Б) 2-метилбутанол, В) 3-метилпентаналь, Г) 3-метилпентанол.
- Группа $-COOH$ - называется:
А) гидроксильной, Б) карбонильной,
В) аминогруппы, Г) карбоксильная.
- Сложные эфиры изомерны:
А) карбоновым кислотам, Б) простым эфирам, В) альдегидам, Г) спиртам.
- Жиры – это сложные эфиры:
А) глицерина и этанола, Б) глицерина и карбоновых кислот,
В) глицерина и высших карбоновых кислот, Г) спирта и высших жирных кислот.
- Этаналь **не** реагирует с:
А) H_2O , Б) H_2 , В) $CuSO_4$, Г) $Cu(OH)_2$.
- Формула пропановой кислоты:
А) $CH_3 - COOH$ Б) $C_2H_5 - COOH$ В) $C_3H_7 - COOH$ Г) $C_2H_5 - COH$.
- Функциональная группа $-COH$ входит в состав:
А) карбоновых кислот, Б) эфиров, В) спиртов, Г) альдегидов.
- Установите соответствие между названием вещества и классом, к которому оно принадлежит:

1. 2-метилгексанол- 1	А) карбоновые кислоты
2. 2- метилгексаналь	Б) сложные эфиры
3. 4-метилпентановая кислота	В) альдегиды
4. Метилвый эфир пропановой кислоты	Г) спирты