

Тестові завдання до теми « Спирти. Гліцерин. Властивості»

Варіант II

- Вкажіть суфікс, який використовується у назвах спиртів за міжнародною номенклатурою:

А) -діол	Б) -ол
В) -он	Г) -ен
- Вкажіть, до якого типу реакцій належить реакції між спиртами та галогеноводнями

А) сполучення	Б) приєднання
В) обміну	Г) заміщення
- Вкажіть формули продуктів реакції метанолу з натрієм

А) CH_3ONa і H_2	Б) CH_3ONa і H_2O
В) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OK}$ і H_2O	Г) $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$ і H_2
- Вкажіть речовину, яка не реагує з металічним натрієм

А) гліцерин	Б) етанол
В) етилен	Г) метанол
- Вкажіть реагент, за допомогою якого можна розрізнити етанол та гліцерин

А) бромна вода	Б) натрій
В) калій перманганат	Г) купрум(II) гідроксид
- Вкажіть продукт реакції внутрішньо молекулярної дегідратації етанолу

А) етан	Б) метан
В) етен	Г) ацетилен
- Вкажіть суму всіх коефіцієнтів у рівнянні реакції горіння етанолу

А) 9	Б) 23
В) 8	Г) 11
- Вкажіть, до якої групи спиртів належить гліцерин

А) густа сиропоподібна речовина
Б) безбарвна летка речовина зі специфічним запахом
В) в'язка рідина без запаху та кольору
Г) оліїста рідина без запаху
- Вкажіть групу речовин, з якими реагує метанол

А) HCl , Cu , K , HCl	Б) NaOH , Ag , HBr , Na
В) HCl , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, K , HBr	Г) NaOH , HCl , $\text{Cu}(\text{OH})_2$, KMnO_4
- Вкажіть речовину, яку потрібно використати, щоб із метанолу добути хлорометан

А) Cl_2	Б) NaCl
В) HCl	Г) CuCl_2

11. Здійснити претворення

