

**Итоговая контрольная работа по химии для
10 А класса (профильный уровень)
ВАРИАНТ 1
ЧАСТЬ 1**

При выполнении заданий части 1 выберите один, правильный, на ваш взгляд, ответ, выпишите его в бланк ответов рядом с номером задания.

1. Число σ - связей в молекуле CH_3OH равно
1) 5 2) 2 3) 3 4) 4.
2. Название вещества, формула которого $\text{CH}_2 = \text{C}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{COOH}$
1) диметилпентановая кислота
2) 2,4 – диметилпентен – 1 – овая кислота
3) 2,2 – диметилпентаналь
4) 2,4 – диметилпентен – 4 - овая кислота.
3. Верны ли следующие суждения о свойствах спиртов?
А. Многоатомные спирты вступают в реакции с гидроксидом меди (II).
Б. Среда водного раствора глицерина нейтральная.
1) Верно только А.
2) Верно только Б.
3) Верны оба суждения.
4) Оба суждения неверны.
4. С каждым из веществ: магний, карбонат натрия, метанол – может реагировать
1) этиленгликоль
2) пропаналь
3) пропанол
4) пропановая кислота.
5. В схеме превращений $\text{C}_2\text{H}_6 \rightarrow \text{X} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ веществом «X» является
1) ацетилен
2) этановая кислота
3) этаналь
4) этилен.
6. Окислительно- восстановительной реакцией является
1) гидролиз сложного эфира
2) горение ацетилена
3) взаимодействие уксусной кислоты и метанола
4) полимеризация этилена.
7. Пентан взаимодействует с
1) хлором на свету
2) раствором KMnO_4
3) бромной водой
4) раствором KOH .
8. Пентановая кислота образуется в результате взаимодействия
1) пентана с серной кислотой
2) пентена – 1 с водой
3) пентанола – 1 с гидроксидом натрия
4) пентанала с гидроксидом меди (II).
9. Самыми сильными основными свойствами обладает вещество:
1) аммиак 2) анилин 3) триметиламин 4) диметиламин.
10. Растворы фруктозы и глюкозы можно различить с помощью
1) NaOH 2) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 3) H_2SO_4 4) BaCl_2 .
11. Метан является основным компонентом
1) нефти 2) природного газа

