

ФГБОУ ВО ТВЕРСКОЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ МЕДИЦИНСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ
МИНЗДРАВА РОССИИ

ДЕМОНСТРАЦИОННЫЙ БИЛЕТ
ХИМИЯ
(тестовый контроль)

В вопросах 1-50 выбрать один или несколько правильных правильных ответа

1. Определите, атому какого из указанных в ряду элементов в основном состоянии до завершения внешнего электронного слоя недостаёт одного электрона

- 1) Na 2) S 3) F 4) Mg

2. Из числа указанных элементов выберите элемент, которые в соединениях проявляют степень окисления, равную +1

- 1) Na 2) S 3) F 4) Mg

3. Ионный тип связи характерен для

- 1) кислорода 3) оксида углерода (IV)
2) воды 4) хлорида натрия

4. Какой из металлов вытесняет железо из раствора сульфата железа (II)

- 1) Cu 2) Zn 3) Sn 4) Hg

5. Выпадением осадка сопровождается взаимодействие ионов

- 1) Ag^+ и PO_4^{3-} 3) H^+ и SO_4^{2-}
2) Ca^{2+} и Cl^- 4) Na^+ и S^{2-}

6. С соляной кислотой взаимодействует

- 1) NaHCO_3 3) SiO_2
2) Hg 4) S

7. Выберите оксиды, которые не взаимодействуют с водой с образованием кислоты.

- 1) P_2O_5 2) SO_2 3) SiO_2 4) CO 5) CO_2

8. Реакция возможна при взаимодействии

- 1) KCl и I_2
2) NaBr и I_2
3) KBr и Cl_2
4) NaF и Cl_2

9. Вещество с формулой $\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$ – это

- 1) кислота

- 2) основание
- 3) соль
- 4) оксид

10. Муравьиная (метановая) кислота взаимодействует

- 1) с хлоридом натрия
- 2) гидросульфатом натрия
- 3) аммиачным раствором оксида серебра
- 4) оксидом азота (II)
- 5) этанол

11. При взаимодействии этилена с водой в присутствии катализатора образуется

- 1) кислота
- 2) альдегид
- 3) спирт
- 4) простой эфир

12. Реакция невозможна при взаимодействии

- 1) пропена и воды
 - 2) ацетилена и воды
 - 3) этанала и воды
 - 4) толуола и воды
- (и т.д. до №50)**