

**Демоверсия промежуточной аттестации по химии для 9 класса**  
**Контрольная работа**

**1. Металлические свойства кальция выражены сильнее, чем металлические свойства**

- 1) кальция      2) бериллия      3) калия      4) бария

**2. Веществами с ковалентной неполярной связью являются**

- 1) К   2)  $K_2O$    3)  $H_2$    4)  $HF$    5)  $O_2$

**3. Для получения 36 л (н.у.) углекислого газа, согласно уравнению реакции  $MgCO_3 = MgO + CO_2$  - 100 к Дж необходимо затратить теплоту в количестве**

- 1) 90 кДж      2) 161 кДж      3) 450 кДж   4) 540 кДж

**4. 2 моль анионов образуется при полной диссоциации 1 моль**

- 1) фосфата калия      2) нитрата алюминия      3) нитрата натрия

4) сульфата меди(II)      5) хлорида железа(II)

**5. Подтвердить качественный состав хлорида меди(II) можно с помощью двух растворов, содержащих соответственно ионы**

- 1)  $Ag^+$  и  $NO_3^-$       2)  $Ag^+$  и  $OH^-$    3)  $NH_4^+$  и  $PO_4^{3-}$    4)  $Na^+$  и  $SO_4^{2-}$

**6. Углекислый газ в лаборатории получают**

- 1) взаимодействии карбоната кальция с соляной кислотой  
2) взаимодействии угарного газа с кислородом  
3) сжигании метана  
4) взаимодействием углерода с концентрированной азотной кислотой

**7. Сокращённое ионное уравнение  $Cu^{2+} + 2 OH^- \rightarrow Cu(OH)_2$  соответствует взаимодействию веществ:**

- 1)  $CuCl_2$    2)  $CuCO_3$    3)  $Cu$    4)  $CuO$    5)  $NaOH$    6)  $Zn(OH)_2$

**8. Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.**

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА	ПРИЗНАК РЕАКЦИИ
А) $NaCl$ и $AgNO_3$ Б) $Fe(NO_3)_3$ и $KOH$ В) $Fe(NO_3)_2$ и $KOH$	1) выпадение белого осадка 2) выпадение рыжиг осадка 3) выделение газа с характерным запахом 4) выпадение зеленог осадка

**9. Установите соответствие между веществом и реагентами, с которыми оно может вступать в реакцию.**

ВЕЩЕСТВО	РЕАГЕНТЫ
А) кислород	1) $NaOH$ , $MgCl_2$
Б) аммиак	2) $SO_2$ , $CH_4$
В) сульфат меди(II)	3) $Zn$ , $Ba(NO_3)_2$
	4) $HCl$ , $HNO_3$

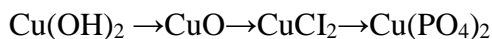
**10. Из перечисленных суждений о правилах применения и опасности для здоровья препаратов бытовой химии выберите одно или несколько верных.**

- 1) Стиральные порошки нельзя использовать для мытья посуды.
- 2) Работать с хлорсодержащими дезинфицирующими средствами следует при плотно закрытой двери в помещении.
- 3) Аэрозоли, используемые в качестве средств для борьбы с бытовыми насекомыми, безопасны для детей и животных.
- 4) Растворители и моющие средства не допускается хранить в доступных для детей местах.

**11. В реакцию с раствором гидроксида калия вступает**

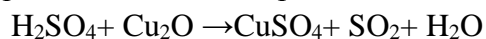
- 1)  $\text{BaCl}_2$       2)  $\text{Li}_3\text{PO}_4$       3)  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$     4)  $\text{Na}_2\text{S}$

**12. Дана схема превращений:**



Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения. Для второй реакции составьте сокращенное ионное уравнение.

**13.** Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в уравнении реакции, схема которой



Определите окислитель и восстановитель