8 кл. Демоверсия конкурсного испытания по химии для поступления в 9 класс

1.Между собой не реагируют

1) медь и азот 3) магний и кислород

2) натрий и хлор 4) водород и кислород

2. В отличие от соляной кислоты, разбавленная серная кислота реагирует с

1) медью 3) нитратом калия

2) цинком 4) хлоридом бария

3. В цепочке превращений $CuCl_2 \rightarrow X \rightarrow CuSO_4$ веществом X является

1) оксид меди (II) 3) нитрат меди (II)

2) гидроксид меди (II) 4) бромид меди (II)

4. В 175г воды растворили 25г нитрата калия. Массовая доля нитрата калия в полученном растворе составляет

1) 5,8% 2) 11,4% 3) 12,5% 4) 14,3%

5. Элементом четвертого периода V A группы является

1) ванадий 2) мышьяк 3) хром 4) селен

6. Заряд ядра и число электронов на внешнем слое атома магния соответственно равны

1) +2 и 4 2) +12 и 4 3) +12 и 2 4) +24 и 2

7. Одинаковое число энергетических уровней, содержащих электроны, имеют атомы

1) C и Si 3) Ca и Zn

2) Mg и Ca 4) Cu и Ag

8. В каком ряду химические элементы расположены в порядке усиления неметаллических свойств?

1) Al → Si → P 3) Cl → S → P

2) Cl → Br → I 4) O → S → Se

9. Установите соответствие между формулой вещества и классом (группой) неорганических веществ, к которому оно принадлежит

Формула вещества	Класс (группа) неорганических веществ	
А) $A1_2O_3$	1) соль	4) основной оксид
Б) HNO_3	2) кислота	5) амфотерный оксид
В) KCl	3) основание	6) кислотный оксид

А	Б	В

10. Вычислите массу соли, которая образуется при взаимодействии раствора соляной кислоты с раствором, содержащим 4г гидроксида натрия.

Ответ запишите в граммах с точностью до сотых. 5,85