

Вариант №

1. Между собой не реагируют

- А) литий и водород В) магний и кислород
Б) медь и азот Г) водород и кислород

2. Карбонат натрия не реагирует с

- А) KNO_3 В) HCl
Б) $ZnSO_4$ Г) $Ca(OH)_2$

3. В цепочке превращений $AlCl_3$ X $Al_2(SO_4)_3$. Веществом X является

- А) оксид алюминия В) нитрат алюминия
Б) гидроксид алюминия Г) бромид алюминия

4. К 15 г концентрированной серной кислоты прибавили 235 г воды. Массовая доля серной кислоты в полученном растворе составляет

- А) 9,0% Б) 16,7 % В) 6,0% Г) 16,0%

5. Элементом четвертого периода VI А группы является

- А) хром Б) селен В) свинец Г) германий

6. Заряд ядра атома углерода равен

- А) +2 Б) +4 В) +12 Г) +6

7. Верны ли следующие суждения о радиусе элементов?

1. Радиус хлора больше, чем радиус серы.
2. Радиус элементов увеличивается с увеличением порядкового номера.

- А) Верно только 1 В) Верны оба суждения
Б) Верно только 2 Г) оба суждения неверны

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

- А) В С N В) Cl S O
Б) Cl Br I Г) O Se S

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

- | Формула вещества | Класс (группа) неорганических веществ | |
|------------------|---------------------------------------|---------------------|
| А) N_2O_3 | 1) соль | 4) основной оксид |
| Б) HNO_3 | 2) кислота | 5) амфотерный оксид |
| В) $KHCO_3$ | 3) основание | 6) кислотный оксид |

А	Б	В

10. Вычислите массу соли, которая образуется при взаимодействии раствора соляной кислоты с раствором, содержащим 3,7 г гидроксида кальция.

Ответ запишите с точностью до десятых.

