

**Итоговая контрольная работа по химии за курс 8 класса
Задание А с выбором ответа (один правильный ответ).**

1. Валентность VI сера проявляет в:

- 1) Сульфиде кальция;
- 2) Сульфате натрия;
- 3) Сульфите калия;
- 4) Сульфите натрия.

В выбранном варианте произведите расчет.

2. Вещества, формулы которых $\text{Cr}(\text{OH})_3$, CrO , $\text{Cr}_2(\text{NO}_2)_3$, $\text{Cr}(\text{NO}_3)_2$, соответственно имеют названия:

- 1) гидроксид хрома (III), оксид хрома (II), нитрат хрома (III), нитрит хрома (II);
- 2) гидроксид хрома (III), оксид хрома (II), нитрит хрома (III), нитрат хрома (II);
- 3) гидроксид хрома (III), оксид хрома (II), нитрат хрома (II), нитрит хрома (III);
- 4) гидроксид хрома (II), оксид хрома (II), карбонат хрома (III), сульфид хрома (II).

3. Из приведенных пар веществ к кислотам относится:

- 1) HCl , H_2SO_3 ;
- 2) HNO_3 , KOH ;
- 3) HBr , K_2CrO_4 ;
- 4) H_2SO_4 , NaOH .

7. Формула вещества, в котором валентность марганца равна VI:

- 1) MnO_2
- 2) K_2MnO_4
- 3) KMnO_4
- 4) $\text{Mn}(\text{OH})_2$

4. Реакция между цинком и соляной кислотой относится к реакциям:

- 1) разложения;
- 2) соединения;
- 3) замещения;
- 4) обмена.

5. Составьте формулы веществ, образованных:

- 1) серой и хлором;
- 2) калием и хлором;
- 3) фтором и натрием;
- 4) кислородом и магнием.

6. К какому классу принадлежат следующие вещества:

- 1) гидроксид лития;
- 2) сульфат кальция;
- 3) угольная кислота;
- 4) хлорид натрия.

Задание В со свободным ответом

1. Установите соответствие между процессом и явлением (физическим или химическим):

| Процессы в природе | явления |
|----------------------|---------------|
| 1) ржавление металла | А) физическое |

| | |
|---------------------------|---------------|
| 2) плавление стекла | В) химическое |
| 3) конденсация паров воды | |
| 4) квашение капусты | |

Ответ: 1 - ... ; 2 - ... ; 3 - ... ; 4 - ... ; 5 -

2. Осуществите превращения. Запишите необходимые уравнения реакций в молекулярном виде.



3. Какова массовая доля фосфора в фосфате кальция?

4. В 200 г раствора нитрата натрия 15 г соли. Определите массовую долю нитрата натрия в растворе.

5. С какими из указанных веществ соляная кислота вступает в химическую реакцию?

Запишите уравнения реакций.

1) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 2) CaSiO_3 3) Ag 4) CuO 5) Zn