

Выполните задания по теме: «Соединения химических элементов»

1. Даны формулы веществ:

- а) KCl б) $Ba(OH)_2$ в) Na_2SO_3 г) SO_3 д) $AlCl_3$
е) $MgSO_4$ ж) CuO з) $CaSO_3$ и) H_2SO_4 к) HNO_3

Ответьте на вопросы 1-8, выбрав правильный ответ (ответы) под соответствующими буквами.

1. Выберите щелочь.
2. Найдите одноосновную кислоту.
3. Определите оксид и кислоту, соответствующие друг другу.
4. Выберите формулы солей.
5. Найдите хлориды.
6. Определите вещества, содержащие атомы серы в степени окисления +6.
7. Выберите сульфиты.
8. Найдите соли, ионы кислотных остатков которых имеют заряд 2—.

2. В каких соединениях водород проявляет степень окисления минус один?

Выпишите их формулы.

- а) H_2S б) CaH_2 в) LiH г) NH_3 д) AlH_3 е) HCl .

3. Сравните соли с основаниями и кислотами по составу.

4. Рассчитайте массовую долю кремния в кремниевой кислоте.

5. Решите задачу: (образец оформления задачи смотрите в учебнике §25).

К 200 г 20 %-го раствора серной кислоты добавили 50 г воды. Вычислите массовую долю серной кислоты в образовавшемся растворе.