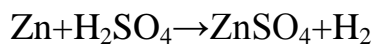


Итоговая контрольная работа. 11 класс.

Вариант 1

1. Какому типу химической реакции соответствует схема уравнения:



1) разложения 2) соединения 3) замещения 4) обмена

2. Из предложенного перечня выберите оксид, который взаимодействует с раствором соляной кислоты: 1) CO 2) CuO 3) SO<sub>3</sub> 4) P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

3. Укажите соединение с ковалентным неполярным типом связи:

1) PCl<sub>5</sub> 2) O<sub>2</sub> 3) NaCl 4) H<sub>2</sub>O

4. Определите класс каждого из веществ, дайте им названия:

H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, O<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>, Ca(OH)<sub>2</sub>, Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, Na<sub>2</sub>O, C, HBr, Al(OH)<sub>3</sub>.

5. В схеме реакции расставьте коэффициенты методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель.



6. Составьте уравнения реакций по схеме. Укажите условия течения реакций.

