

Вариант 1.

1. К каким классам неорганических веществ относятся данные вещества:
MgO, Fe₂(SO₄)₃, O₃, H₃PO₄, NaHSiO₃, CaSO₄, Al(OH)₃.

Дать названия веществам.

2. Для солей, которые приведены в вопросе №1, запишите уравнения электролитической диссоциации

3. Допишите окислительно-восстановительную реакцию и расставьте коэффициенты с использованием метода электронного баланса. Укажите окислитель и восстановитель.



4. Какое количество вещества составляют (при н.у.) 7,47 л диоксида серы?

5. Найдите массовую долю кислорода в сульфите натрия.

Вариант 2.

1. К каким классам неорганических веществ относятся данные вещества:
N₂O₅, CuOHNO₃, HCl, Ba(OH)₂, HNO₃, Na₂SO₄, Ag

Дайте названия веществам.

2. Для солей, которые приведены в вопросе №1, запишите уравнения электролитической диссоциации.

3. Допишите окислительно-восстановительную реакцию и расставьте коэффициенты с использованием метода электронного баланса. Укажите окислитель и восстановитель.



4. Какое количество вещества составляют (при н.у.) 5,6 л диоксида углерода?

5. Рассчитайте массовую долю кислорода в ортофосфате калия.