

Кислородные соединения азота

Азотная кислота HNO_3

Сильная неустойчивая (разлагается на свету, приобретаяцвет, поэтому хранить нужно в)

Задание 2. Составить электронный баланс, расставить коэффициенты: $\text{HNO}_3 \rightarrow \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$

Задание 3. Закончить уравнения, назвать продукты, для реакций ионного обмена составить ионные уравнения

– взаимодействие с основными и амфотерными оксидами: $\text{HNO}_3 + \text{CuO} \rightarrow$

– взаимодействие со щелочами и н/р основаниями: $\text{HNO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow$

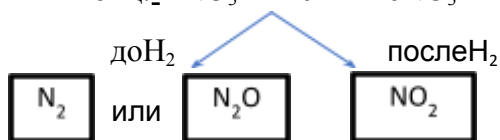
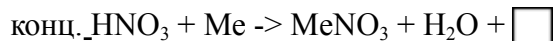


– взаимодействие с солями, если продукт – осадок или газ: $\text{HNO}_3 + \text{Na}_2\text{SiO}_3 \rightarrow$



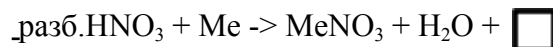
Особое свойство!!! Взаимодействие конц. HNO_3 с металлами: **Ag, Au, Pt, Cr** – не взаимодействуют;

Al, Fe - пассивируются, но могут растворяться в горячей кислоте. Остальные - по схеме:



Взаимодействие разб. HNO_3 с металлами: **Ag, Au, Pt** – не взаимодействуют.

Остальные - по схеме:



Задание 4. Закончить уравнения. Составить электронный баланс, расставить коэффициенты:

