

## 9 класс. Электролитическая диссоциация. Реакции ионного обмена.

## Вариант 1

1. Используя таблицу растворимости, напишите уравнения диссоциации веществ: HF, Zn(OH)<sub>2</sub>, CaCl<sub>2</sub>, Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, Ba(OH)<sub>2</sub>, Li<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, H<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>, FeI<sub>3</sub>, NiCl<sub>2</sub>, H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>.

2. Составьте четыре уравнения электролитической диссоциации веществ, образующих в качестве анионов только нитрат-анионы.

3. Запишите уравнения электролитической диссоциации веществ:

а) гидроксида лития

б) карбоната калия

в) нитрата бария

г) сернистой кислоты

д) нитрата аммония

4. Составьте возможные уравнения электролитической диссоциации трех кислот в водных растворах:

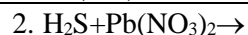
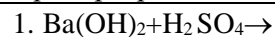
а)

б)

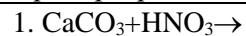
в)

5. Сильные кислоты (HCl, HBr, HI, HClO<sub>3</sub>, HBrO<sub>3</sub>, HIO<sub>3</sub>, HClO<sub>4</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, H<sub>2</sub>SeO<sub>4</sub>, HNO<sub>3</sub>, HMnO<sub>4</sub>, H<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>).

6. Примеры реакций с выпадением осадков:



7. Примеры реакций с выделением газов:



8. Примеры реакций с образованием слабых электролитов:

