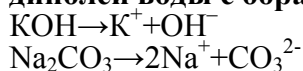


АЛГОРИТМ **ПО СОСТАВЛЕНИЮ УРАВНЕНИЙ ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКОЙ** **ДИССОЦИИИ**

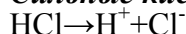
1. Раствор электролита электронейтрален, т.е. суммарный положительный заряд численно равен суммарному отрицательному заряду
2. Сильные электролиты диссоциируют полностью (\rightarrow)
3. Для слабых электролитов процесс диссоциации обратим (\leftrightarrow)
4. Количество ионов равно количеству атомов или групп атомов в составе соединений. Количество указывается с помощью коэффициентов

Вещества, имеющие ионный тип химической связи (соли и основания) разрушаются под действием диполей воды с образованием ионов.

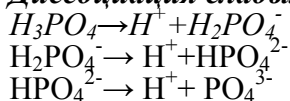


Вещества в молекулах, которых атомы связаны ковалентной полярной связью ионов не имеют, но под действием диполей воды образуются.

Сильные кислоты:



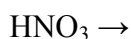
Диссоциация слабых кислот ступенчато:



!!! ПОТРЕНИРУЙСЯ

Задание 1.

Составьте уравнения электролитической диссоциации для следующих кислот:



Задание 2.

Составьте уравнения электролитической диссоциации для следующих оснований:



Задание 3.

Составьте уравнения электролитической диссоциации следующих солей:

