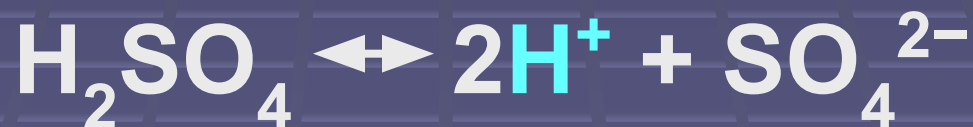


# ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКАЯ ДИССОЦИАЦИЯ



Кислоты – электролиты, которые при диссоциации образуют катионы водорода и анионы кислотного остатка

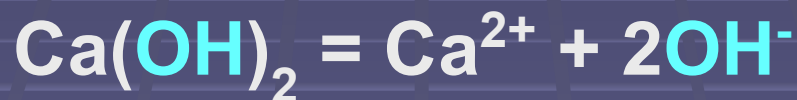


Слабые многоосновные кислоты диссоциируют ступенчато:

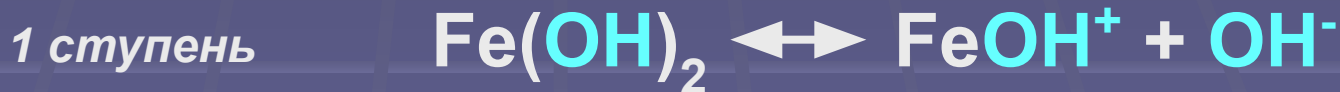


Общие характерные свойства кислот обусловлены присутствием катионов водорода

Основания – электролиты, которые при диссоциации образуют катионы металла и анионы гидроксогрупп  $\text{OH}^-$



Слабые многокислотные основания диссоциируют ступенчато.



Общие свойства оснований обусловлены присутствием гидроксид-ионов  $\text{OH}^-$

Средние соли – сильные электролиты, которые при диссоциации образуют катионы металла (или аммония  $\text{NH}_4^+$ ) и анионы кислотных остатков



Кислые соли – электролиты, диссоциирующие на катион металла и сложный анион, в состав которого входят атомы водорода и кислотный остаток



Основные соли – электролиты, которые при диссоциации образуют анионы кислотного остатка и сложные катионы, состоящие из атомов металла и гидроксогрупп  $\text{OH}^-$



# Проверьте свои знания



Запишите понятия, соответствующие этим определениям

1. Вещества, растворы которых проводят электрический ток.
2. Процесс распада электролита на ионы.
3. Положительно заряженные ионы.
4. Отрицательно заряженные ионы
5. Электролиты, которые при диссоциации образуют катионы водорода и анионы кислотного остатка.
6. Электролиты, которые при диссоциации образуют катионы металла и анионы гидроксогрупп  $\text{OH}^-$ .
7. Электролиты, которые при диссоциации образуют катионы металла и анионы кислотных остатков.
8. Количественная характеристика электролитической диссоциации
9. Молекулы, имеющие два электрических заряда, равных по величине, но противоположных по знаку, и расположенных на некотором расстоянии друг от друга
10. Автор теории электролитической диссоциации.