




ОТЧЕТ ПО СПЕЦКУРСУ «ХИМИЯ БЕЗ СЕКРЕТОВ»

ТЕМА: «ЭЛЕКТРОЛИТЫ»



Выполнила ученица 9б класса
Коробатова Алена
Учитель: Дьяченко
Людмила Александровна

Электролиты -

вещества, растворы и расплавы которых проводят электрический ток (NaCl, NaOH, HCl).

Электролиты

```
graph TD; A[Электролиты] --> B[Кислоты (растворимые)]; A --> C[Щёлочи]; A --> D[Соли (растворимые)];
```

Кислоты
(растворимые)

Щёлочи

Соли
(растворимые)

Кислоты - это электролиты, которые диссоциируют на катионы водорода и анионы кислотного остатка.



Многоосновные кислоты диссоциируют ступенчато:

1 стадия:



2 стадия:



3 стадия:



Основания - это электролиты, которые диссоциируют на катионы металлов и анионы гидроксогрупп.



Соли – это электролиты, которые диссоциируют на катионы металла и анионы кислотного остатка.



Вывод:

Общие свойства кислот объясняются наличием в них ионов H^+ , а общие свойства щелочей – наличием ионов OH^- .



***Спасибо за
внимание!***