




# 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!***