

Электролиты и неэлектролиты.

Катионы и анионы.

**Электролитическая диссоциация
Кислот, щелочей и солей (средних)**

Электролиты – это вещества, водные растворы которых проводят электрический ток

Проверка электропроводности раствора:

Электропроводность
раствора хлорида
натрия (NaCl)

Начать

Закончить

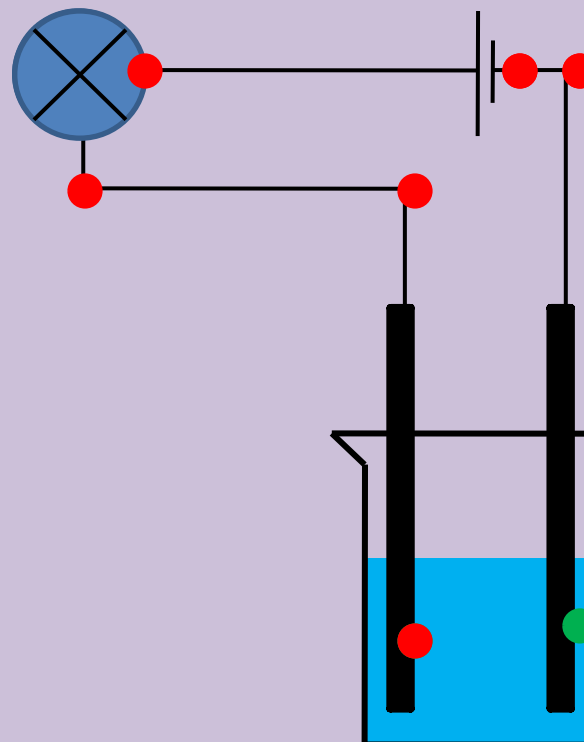
NaCl - электролит

Электропроводность
раствора сахара

Начать

Закончить

сахар - неэлектролит



Электролиты в водном
растворе или расплаве
распадаются на ионы

КИСЛОТЫ

HCl , H_2SO_4 , HNO_3

ЩЕЛОЧИ

NaOH , KOH , $\text{Ba}(\text{OH})_2$

СОЛИ (растворимые)

NaCl , KNO_3 , K_2SO_4

Неэлектролиты в водном
растворе или расплаве не
распадаются на ионы

ОРГАНИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА

CH_3Cl , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, CH_3COOH

ОКСИДЫ

CO_2 , SO_2 , CuO

ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА

H_2 , O_2 , Zn , Fe