***Закончите рисунок***

***Степень диссоциации - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_***

***Определяется степень диссоциации по формуле\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_***

***Сильные электролиты: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_***

***Слабые электролиты\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_***

***Допишите возможные уравнения диссоциации:***

**NaCl =**

**HCl=**

**NaOH=**

**CuSO4 =**

**H2 SO4 =**

**FeCl3 =**

**Al2(SO4)3 =**

**Ba(OH)2=**

**H2SiO3=**

**BaSO4=**

**H2S=**

**Fe(OH)2 =**

***Домашнее задание.***

Распределите вещества в 2 столбика (I- электролиты, II-неэлектролиты)

*Жидкий аммиак, раствор хлорида кальция, серная кислота, нитрат калия, гидроксид калия, ацетон, фосфат кальция, бензол, раствор сахара, азотная кислота, карбонат кальция, иодоводород*

***Выберите смайлик:***



***Спасибо за урок !***