**Гидролиз**

1. Запишите определение

**Гидролиз –**

1. Заполните схему: впишите формулы солей в нужные столбцы:

K2S, Na2SiO3, AlCl3, CuSO4, NH4Cl, KNO3, CaCl2, Na2SO4, Al2S3, (NH4)2S .

Классификация солей по составу

(по силе кислоты и основания, образующего соль)

1. Составьте молекулярное и ионные уравнения гидролиза веществ:
	1. Na2CO3 + HOH =

карбонат натрия

.

.

* 1. ZnCl2 + HOH =

хлорид цинка

.

.

3)Фосфид цинка + вода =

4) карбид кальция

4. Приведите примеры уравнений (схем)гидролиза:

 1) крахмала

2)жира

3) белка

5. Запишите молекулярное и ионные уравнения гидролиза и укажите окраску лакмуса в растворе:

А) нитрата цинка

Б) карбоната калия

В) нитрита аммония

Г) сульфида лития

Д) нитрата меди (II)

6. Укажите роль гидролиза в жизнедеятельности живых организмов.

Перечислите области применения гидролиза органических соединений в промышленности.