***5.11.2020 Задание для группы 14. Химия. Пахомова Н.Н.***

***Выполнить практическую работу в тетради.***

***Практическая работа***

Написание реакций гидролиза солей.Индикаторы и изменение их окраски в различных средах

***Цель работы:*** изучение гидролиза солей разных типов.

***Задачи работы:***

*-* научиться определять реакцию среды растворов солей различных типов;

- исследовать растворы различных солей на протекание реакций гидролиза;

- отработать навыки составления уравнений реакций гидролиза в молекулярном и ионном

виде;

- отработать навыки экспериментальной работы, соблюдая правила техники безопасности при работе в кабинете химии;

***Основные понятия:*** гидролиз, гидролиз по катиону, гидролиз по аниону, реакция среды.

**Гидролиз солей** - это химическое взаимодействие ионов соли с ионами воды, приводящее к образованию слабого электролита.

Если рассматривать соль как продукт нейтрализации основания кислотой, то можно разделить соли на четыре группы, для каждой из которых гидролиз будет протекать по-своему.



1). Гидролиз не возможен

Соль, образованная сильным основанием и сильной кислотой (**KBr**, **NaCl**, **NaNO3**), гидролизу подвергаться не будет, так как в этом случае слабый электролит не образуется.

рН таких растворов = 7. Реакция среды остается нейтральной.

2). Гидролиз по катиону (в реакцию с водой вступает только катион)

В соли, образованной слабым основанием и сильной кислотой (**FeCl2**,**NH4Cl**, **Al2(SO4)3**, **MgSO4**) гидролизу подвергается катион:

**FeCl2 + HOH <=>Fe(OH)Cl + HCl
Fe2+ + 2Cl- + H+ + OH- <=> FeOH+ + 2Cl- + Н+**

В результате гидролиза образуется слабый электролит, ион H+ и другие ионы.                       рН раствора < 7 (раствор приобретает кислую реакцию).

3).  Гидролиз по аниону (в реакцию с водой вступает только анион)

Соль, образованная сильным основанием и слабой кислотой (**КClO**, **K2SiO3**, **Na2CO3**, **CH3COONa**) подвергается гидролизу по аниону, в результате чего образуется слабый электролит, гидроксид-ион ОН-и другие ионы.

**K2SiO3 + НОH <=>KHSiO3 + KОН
2K++SiO32- + Н++ОH-<=> НSiO3- + 2K+ + ОН-**

рН таких растворов > 7 (раствор приобретает щелочную реакцию).

4). Совместный гидролиз (в реакцию с водой вступает и катион и анион)

Соль, образованная слабым основанием и слабой кислотой (**СН3СООNН4**, **(NН4)2СО3**, **Al2S3**), гидролизуется и по катиону, и по аниону. В результате образуются малодиссоциирующие основание и кислота. рН растворов таких солей зависит от относительной силы кислоты и основания. Мерой силы кислоты и основания является константа диссоциации соответствующего реактива.

Реакция среды этих растворов может быть нейтральной, слабокислой или слабощелочной:

Al2S3 + 6H2O =>2Al(OH)3↓+ 3H2S↑

Гидролиз - процесс обратимый.

Гидролиз протекает необратимо, если в результате реакции образуется нерастворимое основание и (или) летучая кислота

**Алгоритм составления уравнений гидролиза солей**

|  |  |
| --- | --- |
| **Ход рассуждений** | **Пример** |
| 1. Определяем силу электролита – основания и кислоты, которыми образована рассматриваемая соль. помните! Гидролиз всегда протекает по слабому электролиту, сильный электролит находится в растворе в виде ионов, которые не связываются водой.

|  |  |
| --- | --- |
| **Кислота** | **Основания** |
| Слабые - CH3COOH, H2CO3,H2S, HClO, HClO2Средней силы - H3PO4Сильные - НСl, HBr, HI, НNО3, НСlO4, Н2SO4 | Слабые – все нерастворимые в воде основания и NH4OHСильные – щёлочи (искл.  NH4OH) |

  | Na2CO3 – карбонат натрия, соль образованная сильным основанием (NaOH) и слабой кислотой (H2CO3)  |
| 2. Записываем диссоциацию соли в водном растворе, определяем ион слабого электролита, входящий в состав соли:  | 2Na+ + **CO32-** + H+OH- ↔Это гидролиз по анионуОт слабого электролита в соли присутствует анион CO32- , он будет связываться молекулами воды в слабый электролит – происходит гидролиз по аниону. |
| 3. Записываем полное ионное уравнение гидролиза – ион слабого электролита связывается молекулами воды | 2Na+ + **CO32-** + **H+**OH- ↔ (HCO3)- + 2Na+ + OH- В продуктах реакции присутствуют ионы ОН-, следовательно, среда щелочная pH>7 |
| 4. Записываем молекулярное гидролиза | Na2CO3 + HOH ↔ NaHCO3 + NaOH  |

**ЗАДАНИЯ**

№1. Запишите уравнения гидролиза солей и определите среду водных растворов (рН) и тип гидролиза:Na2SiO3,AlCl3, K2S.

№2. Составьте уравнения гидролиза солей, определите тип гидролиза и среду  раствора:
Сульфита калия, хлорида натрия, бромида железа (III)

№3. Составьте уравнения гидролиза, определите тип гидролиза и среду водного раствора соли для следующих веществ:
Сульфид Калия - K2S,  Бромид алюминия - AlBr3,  Хлорид лития – LiCl, Фосфат натрия - Na3PO4,  Сульфат калия - K2SO4,  Хлорид цинка - ZnCl2, Сульфит натрия - Na2SO3,  Cульфат аммония - (NH4)2SO4,  Бромид бария - BaBr2 .