*Приложение №3*

**Рабочий лист к уроку по теме: «Гидролиз».**

1. **Провести лабораторный опыт «Действие на индикаторы растворов солей».**

 1-й ряд. К раствору соли карбоната натрия( Na2CO3) прилить:

 а) лакмус; б) метилоранж; в) фенолфталеин.

 2-й ряд. К раствору соли сульфата алюминия (АI2(SO4)3) прилить

 а) лакмус; б) метилоранж; в) фенолфталеин.

 3-й ряд. К раствору соли хлорида натрия (NaCI) прилить:

 а) лакмус; б) метилоранж; в) фенолфталеин.

1. **По результатам опыта заполните таблицу в тетради.**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Названиесоли | Окраскаметилоранжа | Окраскафенолфталеина | Окраскалакмуса | Характерсреды |
| Карбонатнатрия(1-й ряд) |  |  |  |  |
| Сульфат алюминия(2-й ряд) |  |  |  |  |
| Хлориднатрия (3-й ряд) |  |  |  |  |

1. **Запишите в тетради следующие выводы.**

 1) Если соль образована сильным основанием и слабой кислотой, то

 реакция среды………………..

 2) Если соль образована сильной кислотой и слабым основанием, то

 реакция среды……………….

 3) Если соль образована сильной кислотой и сильным основанием, то

 реакция среды……………….

 4) Если соль образована слабой кислотой и слабым основанием, то

 реакция среды……………….

1. **Пользуясь алгоритмом, составить схемы гидролиза солей:**

 1-й вариант – Na2CO3 ; 2-й вариант – AI2(SO4)3 .

 **V. Закрепление*.***

 1.Вставьте пропущенное слово в предложение.

 Гидролиз солей – это взаимодействие………….с ионами солей.

 2. В красный цвет лакмус окрасится в растворе соли:

 а)AI(NO3)3; б)К2СО3; в)Ва(NO3)2.

 3. В синий цвет лакмус окрасится в растворе соли:

 а)NaCI; б)АICI3; в)Ва(NO2)2.

 4. Из нижеприведённого набора ионов скомбинируйте формулы трёх солей, водные растворы которых имеют кислую, нейтральную и щелочную среду: Na+, Fe 2+, S2-, NO-3. Запишите их.

 5. Каким индикатором можно воспользоваться для установления характера среды в растворе канцелярского клея (Na2SiO3)?

 Составьте схему гидролиза в тетради.