*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.**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Название  соли | Окраска  метилоранжа | Окраска  фенолфталеина | Окраска  лакмуса | Характер  среды |
| Карбонат  натрия(1-й ряд) |  |  |  |  |
| Сульфат  алюминия(2-й ряд) |  |  |  |  |
| Хлорид  натрия (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.