|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Название конкурса | “Реакция” | “Диссоциация” | «Раствор» |
| «Найди дом» |  |  |  |
| Конкурс эрудитов |  |  |  |
| Фантастическая история |  |  |  |
| Эксперимент и описание процесса |  |  |  |
|  |  |  |  |
| ИТОГО |  |  |  |

**ОТВЕТЫ**

**КОНКУРС 1 «Найди дом»**

**1 команда**

Кислоты - H3PO4; HCl

Оксиды - N2O3; MgO

Основания - NaOH; Ba(OH)2; LiOH

Соли - CaCO3;  Fe(NO3)2; CaS

**2 команда**

Кислоты – H2CO3; H2S

Оксиды - Na2O; SO2

Основания - KOH;  Zn(OH)2; CuOH

Соли - CaSO4; FeCl2;  Ag3PO4

**3 команда**

Кислоты –HNO3; H2SiO3

Оксиды – K2O; SO3

Основания – Mg(OH)2; Ca(OH)2; Fe(OH)3

Соли – Na2SO4; CuCl2; KNO3

**КОНКУРС 2 Конкурс эрудитов**

Какие вещества называются «электролитами»? **Вещества, водные растворы** *и расплавы* **которых проводят электрический ток.**

Какие вещества называются «неэлектролитами»? **Вещества, водные растворы** *и расплавы* **которых не проводят электрический ток.**

К неэлектролитам относятся…… **ОКСИДЫ, ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА, МНОГИЕ ОРГАНИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА**

Реакция ионного обмена – это…. **Реакциями ионного обмена называют реакции между растворами электролитов, в результате которых они обмениваются своими ионами**

Что такое «электролитическая диссоциация»? **процесс распада электролита на ионы при растворении в воде или расплавлении**

Положительно заряженные ионы называются….**КАТИОНЫ**

Отрицательно заряженные ионы называются …..**АНИОНЫ**

Что такое «ионы»? **заряженные частицы**

Ионные уравнения – это…**уравнения реакций между ионами (в растворе)**

Реакция ионного обмена идет до конца, если…….**в результате реакции выпадает осадок, выделяется газ или образуется слабый электролит (например, вода)**

**КОНКУРС 3** Фантастическая история

Ведущий зачитывает фантастическую историю. Ваша задача написать:

1.Химическую формулу - NaCl

2. Класс главного героя - СОЛЬ

3. Тип химической связи - ионный

4. Неэлектролит, электролит (какой?) – сильный электролит

5. Процессы, описанные в истории - ориентация диполей, гидратация, диссоциация.

**КОНКУС 4 Эксперимент и его обоснование**

Ведущий проводит демонстрацию опыта, задача команд – написать молекулярное, полное ионное и краткое ионное уравнения.

CuSO4 + NaOH=

K2CO3 + HCl=

**КОНКУРС 5 Четверостишья**

**ИТОГИ!**