Приложение№1 **Рабочий лист**

**дата \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Ф. И. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Задание №1.** Распределите предложенные формулы по классам:

**ZnO; CO2 ;NaOH ; H2SO4 ; N2O5 ; Ca(OH)2 ; Na2O ; HCl ; SO3 ; Fe2O3 ;
 Al(OH)3 ; H3PO4 ;H2S ; Cl2O7 H2SiO3**

*Таблица 1.*

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  **ОКСИДЫ** |  **ОСНОВАНИЯ** |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |

 ***количество баллов за задание \_\_\_\_\_\_\_\_***

***Тема урока\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_***

***знать\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_***

***уметь\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_***

***сравнивать\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_***

**Задание №2 записать определение и качественный состав.**

*Кислота - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_*

*Качественный состав кислоты - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_*

 ***количество баллов за задание \_\_\_\_\_\_\_\_***

**Задание №3 *Классификация кислот.***

 *Схема 1.*  ***признак классификации* - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

***Кислоты***

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 *Схема 2.*  ***признак классификации* - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

***Кислоты***

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

*Схема 3.*  ***признак классификации* - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

***Кислоты***

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 ***количество баллов за задание \_\_\_\_\_\_\_\_***

**Задание №4 Название кислот**

*таблица 2*

|  |  |
| --- | --- |
| *Химическая формула кислоты* | *Название кислоты* |
| H2SO4 |  |
| HCl |  |
| H3PO4 |  |
| H2S |  |
| H2SiO3 |  |

***количество баллов за задание \_\_\_\_\_\_\_\_***

**Задание №5**

*Опыт.*  **Химические свойства кислот.**

Налейте в 3 пробирки 1-2мл соляной кислоты HCl и добавьте в пробирки №1 - №3 н Налейте в 3 пробирки 1-2мл воды и добавьте в пробирки №1 - №3 несколько капель индикаторов.

Запишите свои наблюдения в таблицу 3.

*Таблица 3.*  **Изменение окраски индикатора.**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **ЛАКМУС** | **МЕТИЛОВЫЙ ОРАНЖЕВЫЙ** | **ФЕНОЛ - ФТАЛЕИН** |
| НЕЙТРАЛЬНАЯ СРЕДА |  |  |  |
| КИСЛОТНАЯ СРЕДА |  |  |  |

Вывод:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 ***количество баллов за задание \_\_\_\_\_\_\_\_***

Задание №6 Распознайте вещества



Укажите какие вещества в пробирках.

 ***количество баллов за задание \_\_\_\_\_\_\_\_***