**ИНДИВИДУАЛЬНЫЙ РАБОЧИЙ ЛИСТ**

 Фамилия имя уч-ся \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Задание 1**. заполните таблицу.

|  |  |
| --- | --- |
| Признаки сравнения | Характеристика  |
| 1. Агрегатное состояние
 |  |
| 1. Цвет
 |  |
| 1. Вкус
 |  |
| 1. Запах
 |  |
| 1. Температура кипения
 |  |
| 1. Температура замерзания
 |  |
| 1. Плотность воды при t+4°С
 |  |

**Задание 2. Задача** Вычислите массовые доли водорода и кислорода в воде.

**Химические свойства воды. Укажите тип реакций.**

1.С+НОН=СО+Н2↑

2.P2O5 + 3H2O —>2 H3PO4.

3.Са О + НОН= Са (ОН)2+Q

4.Zn+HOH=ZnO+H2↑

5.2Na + 2HOH = 2Na OH +H2↑+Q

6. Ca + 2HOH = Ca (OH) 2+ H2↑

7. 2НОН=О 2+2Н2↑

**Первая игра** « Вставь пропущенное слово»

1.Щелочи – это *\_( ) основания*

 2. Вода при обычных условиях взаимодействует с *( )* металлами.

 3. С неактивными металлами вода *( )*

 4. Фенолфталеин меняет свою окраску в щелочах на *( )*

 5. При взаимодействии воды с оксидами неметаллов образуются *(* ***)***.

 6. Без воды человек может прожить *( )*

 7. Основания – это сложные вещества состоящие из металла и *( - ------------)* .

 8. Вода распадается *( )\_и \_* (----------------).

Правильность выполнения задания осуществляется методом самоконтроля

**Вторая игра**« Удивительная цифра». В поле игры правильные ответы необходимо обвести кружком.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 |
| 5 | 6 | 7 | 8 |
| 9 | 10 | 11 | 12 |

1. Формула воды – Н2О.

2. Мr (Н2О) = 18 а.е.м.

3. Щелочи хорошо растворяется в воде.

4. Вода не имеет вкус и запах.

5. Вода – хороший растворитель.

6. В воде растворяется железный гвоздь.

7. Вода имеет вкус и запах.

8. Вода – летучая жидкость.

9. Вода может существовать в трех агрегатных состояниях.

10. медь **не** взаимодействует с водой.

11. основание можно определить фенолфталеином.

12. Вода при температуре +4°С 1г/см3.

**Критерии оценивания работы:**

* нет ошибок –«5»,
* 1-3 ошибки –«4»
* до 5 ошибок – «3»
* более 5 ошибок – «2»

**Взаимопроверка**