**Приложение 2**

***Тестирование по теме «Вода»*** Ф.И. учащегося\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**1 вариант**

1. Формула воды: а) HCl; б) H2O2; в)Na2O; г) Н2O
2. Температура кипения воды: а) 100ºС; б) 90ºС; в) 0ºС; г) 4ºС;
3. Какой металл не реагирует с водой : а) Zn ; б) Na ; в) Сu, г) К
4. Активные металлы взаимодействуют с водой с выделением ... и образованием ... металла.
5. Гидроксид магния:

а) МgO; б) MgCl2; в) Mg(OH)2; г) MgSO4.

***Тестирование по теме «Вода»*** Ф.И. учащегося\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**2 вариант**

1. Температура замерзания воды: а) 100ºС; б) 90ºС; в) 0ºС; г) 4ºС;

2. Химически взаимодействуют с водой металлы, стоящие в ряду активности ............ водород

3. Плотность воды:

а) больше плотности льда; б) меньше плотности льда;

4. Какой оксид не вступит в реакцию с водой: а) CO2; б) SO3; в) SiO2; г) BaO;

5. Дополните уравнение: Zn + H2O = H2 + ... .

а) Zn; б) Zn(OH)2; в) H2ZnO2; г) ZnO.

***Тестирование по теме «Вода»*** Ф.И. учащегося\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **вариант** 
   1. Формула воды: а) HCl; б) H2O2; в)Na2O; г) Н2O
   2. Температура кипения воды: а) 100ºС; б) 90ºС; в) 0ºС; г) 4ºС;
   3. Какой металл не реагирует с водой : а) Zn ; б) Na ; в) Сu, г) К
   4. Активные металлы взаимодействуют с водой с выделением ... и образованием ... металла.
   5. Гидроксид магния:

а) МgO; б) MgCl2; в) Mg(OH)2; г) MgSO4.

***Тестирование по теме «Вода»*** Ф.И. учащегося\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**2 вариант**

1. Температура замерзания воды: а) 100ºС; б) 90ºС; в) 0ºС; г) 4ºС;

2. Химически взаимодействуют с водой металлы, стоящие в ряду активности ............ водород

3. Плотность воды:

а) больше плотности льда; б) меньше плотности льда;

4. Какой оксид не вступит в реакцию с водой: а) CO2; б) SO3; в) SiO2; г) BaO;

5. Дополните уравнение: Zn + H2O = H2 + ... .

а) Zn; б) Zn(OH)2; в) H2ZnO2; г) ZnO.