Фамилия Имя \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ дата \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ класс \_\_\_\_\_\_\_

1. **Запиши формулы веществ.**

 А) Метан - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Б) Аммиак - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ В) Вода - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 Г) Сероводород - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Д) Соляная кислота - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Закончи уравнения возможных реакций. Уравняй.**

 А) H2 + O2 =

 Б) H2 + P =

 В) H2 + Cl2 =

 Г) H2 + Si =

 Д) H2 + N2 =

 Е) H2 + C =

 Ж) H2 + S =

 З) H2 + Ca =

 И) H2 + Na =

Фамилия Имя \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ дата \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ класс \_\_\_\_\_\_\_

1. **Запиши формулы веществ.**

 А) Метан - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Б) Аммиак - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ В) Вода - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 Г) Сероводород - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Д) Соляная кислота - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Закончи уравнения возможных реакций. Уравняй.**

 А) H2 + O2 =

 Б) H2 + P =

 В) H2 + Cl2 =

 Г) H2 + Si =

 Д) H2 + N2 =

 Е) H2 + C =

 Ж) H2 + S =

 З) H2 + Ca =

 И) H2 + Na =

**3. Определи роль водорода в реакции:**

 **Уравнение реакции Роль водорода**

1) H2 + Br2 = HBr А) Окислитель

2) H2 + Ba = BaH2 Б) Восстановитель

3) H2 + F2 = HF

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **1** | **2** | **3** |
|  |  |  |

**4.Уравняй электронным балансом уравнение. Составь полусхемы.**

H2 + Se = H2Se

**3. Определи роль водорода в реакции:**

 **Уравнение реакции Роль водорода**

1) H2 + Br2 = HBr А) Окислитель

2) H2 + Ba = BaH2 Б) Восстановитель

3) H2 + F2 = HF

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **1** | **2** | **3** |
|  |  |  |

**4.Уравняй электронным балансом уравнение. Составь полусхемы.**

H2 + Se = H2Se