**Алгоритм решения задачи по уравнению реакции**

1.Прочитать внимательно текст задачи;

2.Записать « Дано»;

3.Записать уравнение реакции;

4.Проанализировать уравнение реакции:

 А) количество вещества;

 Б) молярная масса (молярный объем или число Авогадро);

 В) масса (объем или количество молекул);

5. Составить пропорцию и решить её.

6. Записать ответ

**Алгоритм решения задачи по уравнению реакции**

1.Прочитать внимательно текст задачи;

2.Записать « Дано»;

3.Записать уравнение реакции;

4.Проанализировать уравнение реакции:

 А) количество вещества;

 Б) молярная масса (молярный объем или число Авогадро);

 В) масса (объем или количество молекул);

5. Составить пропорцию и решить её.

6. Записать ответ

**Алгоритм решения задачи по уравнению реакции**

1.Прочитать внимательно текст задачи;

2.Записать « Дано»;

3.Записать уравнение реакции;

4.Проанализировать уравнение реакции:

 А) количество вещества;

 Б) молярная масса (молярный объем или число Авогадро);

 В) масса (объем или количество молекул);

5. Составить пропорцию и решить её.

6. Записать ответ

|  |  |
| --- | --- |
| **ВПЗ В -1****Решение задачи по уравнению реакции**Задача 1: Магний количеством вещества 1,5 моль сожгли в кислороде. Какова масса образовавшегося оксида?Задача 2: Определите объем углекислого газа, который образуется при сгорании 3 г. углерода. | **ВПЗ В -4****Решение задачи по уравнению реакции** Задача 1: В воде растворили 54 г. хлорида меди (2). Какую массу меди можно получить при действии железа на полученный раствор?Задача 2: Магний массой 36г. сожгли в кислороде. Какова масса образовавшегося оксида? |
| **ВПЗ В -2****Решение задачи по уравнению реакции** Задача 1: Кальций массой 2 г. прореагировал с кислородом. Какая масса кислорода вступила в реакцию?Задача 2: В воде растворили хлорид меди (2). Какую массу меди можно получить при действии 28 г. железа на полученный раствор? | **ВПЗ В -5****Решение задачи по уравнению реакции** Задача 1: Определите объем кислорода, который потребуется для горения 3 г. углерода.Задача 2: Кальций массой 2 г. прореагировал с кислородом. Какая масса оксида при этом образовалась? |
| **ВПЗ В -3****Решение задачи по уравнению реакции** Задача 1: Оксид ртути (2) массой 43,4 г. подвергли разложению. Вычислите количество вещества кислорода, образовавшегося при этом.Задача 2: При взаимодействии водорода и кислорода образовалось 450 г. воды. Чему равна масса кислорода, вступившего в реакцию? | **ВПЗ В -6****Решение задачи по уравнению реакции** Задача 1: При взаимодействии 72 г. водорода с кислородом образовалось воды. Чему равна масса кислорода, вступившего в реакцию?Задача 2: Оксид ртути (2) массой 43,4 г. подвергли разложению. Вычислите массу ртути, образовавшегося при этом. |

|  |  |
| --- | --- |
| **ВТ В -1****Решение задач по уравнению реакции** 1.Что такое молярная масса (Масса 1 моль вещества)2.Что обозначает число Авогадро? (в 1 моль вещества содержится 6,02 \*10 23 частиц)3. Определите объем кислорода, который потребуется для горения 3 г. углерода. | **ВТ В -2****Решение задач по уравнению реакции**1.Какова единица измерения молярной массы? (г\ моль)2. Чему равен молярный объём и как он обозначается? ( VM= 22,4 л\моль)3. Оксид ртути (2) массой 43,4 г. подвергли разложению. Вычислите массу ртути, образовавшегося при этом. |
| **ВТ В -3****Решение задач по уравнению реакции**1. Как обозначается Молярная масса? (М)
2. Формула, по которой вычисляется количество вещества через молярный объём?
3. Определите объем углекислого газа, который образуется при сгорании 3 г. углерода.
 | **ВТ В -4****Решение задач по уравнению реакции**1. Какова единица измерения количества вещества? (моль)
2. Что обозначает молярный объём? ( 1 моль вещества газа занимает 22,4 литра)
3. Магний массой 36г. сожгли в кислороде. Какова масса образовавшегося оксида?
 |
| **ВТ В -5****Решение задач по уравнению реакции**1. Формула, по которой вычисляется количество вещества через массу? ( )2.Что общего во всех формулах?3. Кальций массой 2 г. прореагировал с кислородом. Какая масса кислорода вступила в реакцию? | **ВТ В -6****Решение задач по уравнению реакции****1**. Чему равно число Авогадро и как оно обозначается? (NA= 6,02 \*10 23 частиц\ моль)2.Найти массу вещества, если известно его количество молекул.3. Определите объем кислорода, который потребуется для горения 3 г. углерода. |
| **ВТ В -7****Решение задач по уравнению реакции**1. Как обозначается количество вещества? (n или )2. Найти объем газа, если известно его количество молекул.3. Определите объем углекислого газа, который образуется при сгорании 3 г. углерода. | **ВТ В -8****Решение задач по уравнению реакции**1.Что обозначает число Авогадро? (в 1 моль вещества содержится 6,02 \*10 23 частиц)2.Найти объем газа, если известна его масса.3. Магний массой 36г. сожгли в кислороде. Какова масса образовавшегося оксида? |

|  |  |
| --- | --- |
| **ВТ В -1****Решение задач по уравнению реакции** 1.Что такое молярная масса (Масса 1 моль вещества)2.Что обозначает число Авогадро? (в 1 моль вещества содержится 6,02 \*10 23 частиц)3. Определите объем кислорода, который потребуется для горения 3 г. углерода. | **ВТ В -1****Решение задач по уравнению реакции** 1.Что такое молярная масса (Масса 1 моль вещества)2.Что обозначает число Авогадро? (в 1 моль вещества содержится 6,02 \*10 23 частиц)3. Определите объем кислорода, который потребуется для горения 3 г. углерода. |
| **ВТ В -1****Решение задач по уравнению реакции** 1.Что такое молярная масса (Масса 1 моль вещества)2.Что обозначает число Авогадро? (в 1 моль вещества содержится 6,02 \*10 23 частиц)3. Определите объем кислорода, который потребуется для горения 3 г. углерода. | **ВТ В -1****Решение задач по уравнению реакции** 1.Что такое молярная масса (Масса 1 моль вещества)2.Что обозначает число Авогадро? (в 1 моль вещества содержится 6,02 \*10 23 частиц)3. Определите объем кислорода, который потребуется для горения 3 г. углерода. |