**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. |