|  |  |
| --- | --- |
| В ВТ ВПЗ В-1  **Решение задач по теме: «Моль.  Количество вещества».**  Задача 1: Сколько молекул озона О3 содержится в 72 г его?  Задача 2: Какой объем занимают 6,02 • 1023молекул сероводорода H2S? | ВПЗ В-5  **Решение задач по теме: «Моль.  Количество вещества».**  Задача1: Какой объем занимают 6,02 • 1023молекул сероводорода H2S?  Задача 2: Какой объем занимают (при н.у.) 280 кг азота? |
| ВПЗ В-2  **Решение задач по теме: «Моль.  Количество вещества».**  Задача 1: Какой объем занимают (при н.у.) 280 кг азота?  Задача 2: Какое количество вещества соответствует оксиду кальция массой 28 г | ВПЗ В-6  **Решение задач по теме: «Моль.  Количество вещества».**  Задача1: Какой объем при н.у. занимают 96г озона О3?  Задача 2: Какое количество вещества соответствует оксиду кальция массой 28 г |
| ВПЗ В-3  **Решение задач по теме: «Моль.  Количество вещества».**  Задача 1: Какую массу имеют 112л (при н.у.) углекислого газа?  Задача 2: Какую массу имеют 44,8 л  при н.у. угарного газа (оксид углерода (II))? | ВПЗ В-7  **Решение задач по теме: «Моль.  Количество вещества».**  Задача 1: Сколько молекул хлора CI2cодержится в 284г его?  Задача 2: Какое количество вещества соответствует хлориду натрия(NaCl) массой 5,85 г. |
| ВПЗ В-4  **Решение задач по теме: «Моль.  Количество вещества».**  Задача 1: Какой объем при н.у. занимают 64г оксида серы (IV)?  Задача 2: Какую массу имеют 3 • 1024 молекул углекислого газа (оксида углерода (IV))? | ВПЗ В-8  **Решение задач по теме: «Моль.  Количество вещества».**  Задача 1: Сколько молекул содержат 44,8 л (н. у.) углекислого газа?  Задача 2: Найдите объём 297 г фосгена (COCl2). |
| ВПЗ В-5  **Решение задач по теме: «Моль.  Количество вещества».**  Задача: Какую массу имеют 3 • 1024 молекул углекислого газа (оксида углерода (IV))? | ВПЗ В-11  **Решение задач по теме: «Моль.  Количество вещества».**  Задача: Вычислите массу 78,4 л (н. у.) хлора |
| ВПЗ В-6  **Решение задач по теме: «Моль.  Количество вещества».**  Задача: Какую массу имеют 44,8 л  при н.у. угарного газа (оксид углерода (II))? | ВПЗ В-12  **Решение задач по теме: «Моль.  Количество вещества».**  Задача: Найдите объём 297 г фосгена (COCl2). |
| ВПЗ В-13  **Решение задач по теме: «Моль.  Количество вещества».**  Задача: Какое количество вещества соответствует хлориду натрия(NaCl) массой 5,85 г. | ВПЗ В-14  **Решение задач по теме: «Моль.  Количество вещества».**  Задача: Какое количество вещества соответствует оксиду кальция массой 28 г |