|  |  |
| --- | --- |
| 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 |