

Условия заданий по химии для 10-11 классов (интернет-тестирование 2023)

Задача 1

26 г газа при н.у. занимают объем 4,48 л. Что это за газ? Напишите его формулу.

Используйте только латинские буквы, индексы пишите строчными цифрами без пробелов.
Например: $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$.

Задача 2

А) Оксид серы (IV) объемом 4,48 л (н.у.) пропустили в 100 г 3,6%-ного раствора гидроксида лития. Сколько моль соли образовалось в растворе?

Б) Полученный раствор прокипятили. Сколько моль соли содержится в растворе после кипячения, если испарением воды можно пренебречь?

В ответе запишите два полученных числа без указания размерности через пробел.

Задача 3

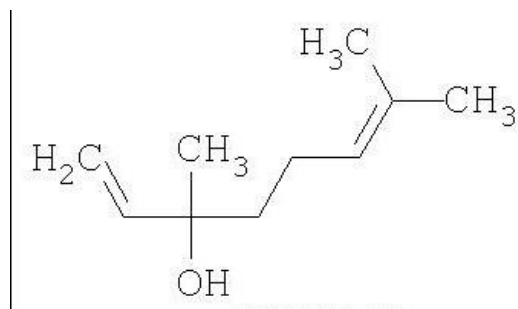
К раствору, содержащему 2,5 г бромида стронция, прилили 10 г 8,7%-ного раствора сульфата калия. Сколько г осадка при этом образовалось? Ответ дайте с точностью до сотых (десятичный знак – запятой).

Задача 4

В реакции озона с раствором иодида калия получается газ, который взаимодействует с аммиаком на катализаторе с образованием вещества, состоящего из двухатомных молекул. Запишите молярную массу этого вещества (в ответе должно быть только число с точностью до целых).

Задача 5

Дайте название изображенному веществу по систематической номенклатуре (в углах и перекрестьях находятся атомы углерода с соответствующим числом атомов водорода).



Помните, что при записи названия пробелы между знаками препинания (дефисы, запяты), буквами и цифрами не ставятся. Например: 3,4-диметилпентен-4-он-2.