

МОЛЯРНИЙ ОБ'ЄМ ГАЗІВ

Опрацювавши інтерактивний робочий листок, ти:

- зрозумієш, чому об'єм газів потребує особливої уваги
- навчишся визначати об'єм природного газу, що витрачається на приготування борщу

Прізвище та ім'я

Опрацюй параграф 13 підручника "Хімія 8 клас" п автор О. Григорович

ВИКОНАЙ НАСТУПНІ ЗАВДАННЯ

1. Доповніть речення і дайте відповіді на запитання:

Формулювання закону Авогадро:

Молярний об'єм -

Одиниці вимірювання молярного об'єма

Молярний об'єм будь-якого газу за нормальних умов дорівнює

Чому за однакових умов молярні об'єми різних газуватих речовин однакові?

Значення нормальних умов: температура

Тиск

2. Збери формули для обчислення зазначених величин за відомими об'ємом і молярним об'ємом

$$n = \frac{V}{V_m}$$

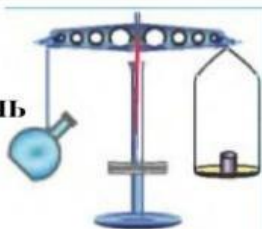
$$V = n \cdot V_m$$

$$V_m = \frac{V}{n}$$

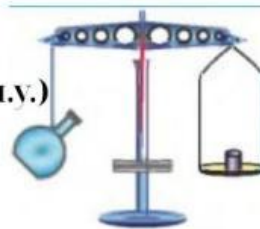
 n n V V V_m V_m

3. На одній шальці терезів є певна кількість кисню (див малюнок). Обчисліть масу важка, що має бути на іншій шальці для врівноваження терезів.

1 моль



1 л (н.у.)



Г

ЗНАЙДИ



$m = 33 \text{ г}$

Хімічна формула вуглекислого газу:

Молярна маса:

Кількість речовини:

Об'єм:

ПОРІВНЯЙ

маси зазначених об'ємів газованих речовин (за н.у.) і постав відповідний знак:

33,6 л SO_2

> < =

15,68 л Cl_2

число молекул в зазначеній кількості речовин і поставте відповідний знак:

40 г O_2

> < =

29,12 л F_2

ОБЧИСЛИ

Обчисли значення невідомих величин і доповни таблицю

Речовина	n	m	M	V (за н.у.)
водень H_2		1 г		
азот N_2				1,12 мл
кисень O_2		256 г		
амоніак NH_3	0,5 моль			

ОЦІНИ РОБОТУ