

Дата	Класс	Предмет	Учитель
03.06.2022г.	8	химия	Сытникова И.В.
ТЕМА урока:	Моль. Молярная масса. Молярный объем газов		

ЭТАПЫ УРОКА

1. Просмотрите видеоматериалы на повторение:

https://www.youtube.com/watch?v=9_Dpqv6BQbY

<https://www.youtube.com/watch?v=c92ys3p3Prw&t=5s>

[cxkDJzg5JU](#)

л 36- 38

ль

- п

еленное
рных
текул,
ов)

т в
ной
т (Си) -

ъем

12*10²³

;

ри

вления;

Молярная масса

обозначается - M

Измеряется г/моль

Показывает массу
1 моля вещества

Молярная масса –
физическая величина,
которая

$$M = m/n$$

Молярная масса вещества равна
отношению массы вещества
к соответствующему количеству вещества

МОЛЬ – МЕРА КОЛИЧЕСТВА ВЕЩЕСТВА



$$n = \frac{m}{M} = \frac{N}{N_A} = \frac{V}{V_m}$$

n – количество вещества (моль)

m – масса вещества (г)

M – молярная масса вещества (г/моль)

V – объем газа (л)

V_m – молярный объем газа 22,4 $\frac{\text{л}}{\text{моль}}$ (н.у.)

N – число структурных единиц вещества

N_A – постоянная Авогадро 6,02 · 10²³ $\frac{1}{\text{моль}}$

н.у. – нормальные условия (0°C; 101,325 кПа – 1 атм)

ХИМИЯ 8

$$V_m = 22,4 \text{ л/моль}$$

Домашнее задание: повторить параграф 36-38, выполнить задание

Заполнить таблицу и перенести в тетрадь.

Название вещества	Формула вещества	M_r	M	n	m	N	V
Углекислый газ	CO_2			1,5 моль			
Азотная кислота	HNO_3				31,5 г		
Кислород	O_2			2 моль			
Серная кислота	H_2SO_4				196 г		

Не забывайте писать название темы после даты!

Выполненные работы присылайте на адрес электронной почты isytnikova@mail.ru