

# ПРИЛОЖЕНИЕ 1

Химия

9. клас



**ВЯРНО**

**ГРЕШНО**

**ВЯРНО**

**ГРЕШНО**

**ВЯРНО**

**ГРЕШНО**

**ВЯРНО**

**ГРЕШНО**





**СТАНЦИЯ 1**

**СТАНЦИЯ 1**

**СТАНЦИЯ 2**

**СТАНЦИЯ 2**

**СТАНЦИЯ 3**

**СТАНЦИЯ 3**

**СТАНЦИЯ 1**

**СТАНЦИЯ 1**

**СТАНЦИЯ 2**

**СТАНЦИЯ 2**

**СТАНЦИЯ 3**

**СТАНЦИЯ 3**



# ПРИЛОЖЕНИЕ 3

Химия

9. клас



n

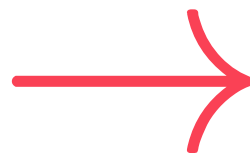
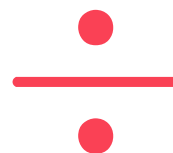
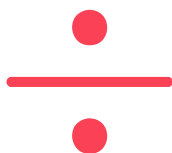
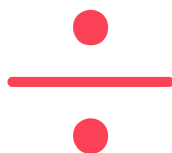
n

n

v

v

v



## ПРИЛОЖЕНИЕ 3

Химия

9. клас

n

$$V_m = 22.4 \text{ L/mol}$$

$$V_m = 22.4 \text{ L/mol}$$

$$V_m = 22.4 \text{ L/mol}$$

$$V_m = 22.4 \text{ L/mol}$$

$$V_m = 22.4 \text{ L/mol}$$

$$V_m = 22.4 \text{ L/mol}$$



## ПРИЛОЖЕНИЕ 4

Химия

9. клас

n

**1 mol CO<sub>2</sub>**

**6.72 L CO<sub>2</sub>**

**3 mol N<sub>2</sub>**

**89.6 L N<sub>2</sub>**

**5 mol Cl<sub>2</sub>**

**4.48 L Cl<sub>2</sub>**

**3.5 mol CO**

**11.2 L CO**

**7.5 mol He**

**15.68 L He**

**4 mol NO<sub>2</sub>**

**173.2 L NO<sub>2</sub>**

**8 mol NO**

**1660 L NO**

**9 mol SO<sub>2</sub>**

**560 L SO<sub>2</sub>**





# Молен обем

## Какво ще знам и мога?

- Определям мерните единици на количество вещество, обем и молен обем.
- Създавам диаграма разкриваща връзката между количество вещество, молен обем и обем.
- Решавам задачи за пресмятане на обем, молен обем и количество вещество.
- 

## Основи понятия към урока:

- Молен обем - отношението на обема на дадена вещество ( $V$ ) към неговото количество вещество ( $n$ ) се нарича молен обем на това вещество и се означава с  $V_m$ . Измерва се в  $L/mol$ .

## Задача 1

Вярно или грешно е правилното твърдение? Аргументирайте се!

1. Молният обем е еднакъв за всички газове при н.у.
2. Молният обем се измерва в  $mol/L$
3. Ако имаме  $44,8 L O_2$  при  $0^{\circ}C$  и  $1 atm$ , това са  $3 mol$ .

## Задача 2

Създайте диаграма, която да разкрива връзката между величините:  $m$ ,  $n$  и  $M$ .

Използвайте формулата:  $n = \frac{V}{V_m}$

## Задача 3

Пресметнете обемът, в  $L$ /количеството вещество на получения обемен газ:

.....

.....

.....

.....

## Рефлексия към урока:

Какво ново научих за газовете днес? .....

.....

Ако проектирахте реактор за производство на газ амоняк, защо е важно да знаете неговият молен обем? .....

.....