

МОЛЯРНЫЙ ОБЪЕМ

Химия 8 класс

Актуализация

- ☐ 1. Вспомните, что обозначается этими буквами в химии:
 - ☐ **M** -
 - ☐ **m** -
 - ☐ **V** -
 - ☐ **M_r** -
 - ☐ **A_r** -
 - ☐ **V_m** -
-

ПРОВЕРЬТЕ СЕБЯ:

- ☐ **M** – молярная масса
- ☐ **m** – масса
- ☐ **V** – объем
- ☐ **M_r** – относительная молекулярная масса
- ☐ **A_r** – относительная атомная масса
- ☐ **V_m** – молярный объем

**Каким образом связаны между собой
выделенные цветом буквы?**

ЕДИНИЦЫ ИЗМЕРЕНИЯ ВЕЛИЧИН:

☐ **M** – г/моль

☐ **m** – г

☐ **V** – л, куб. м

☐ **M_r** –

☐ **A_r** –

☐ **V_m** – л/моль

МОЛЯРНЫЙ ОБЪЕМ

- 1. ДЛЯ КАКИХ ВЕЩЕСТВ ПРИМЕНЯЕТСЯ ЭТА ВЕЛИЧИНА?
 - 2. ИЗ КАКОГО КОЛИЧЕСТВА АТОМОВ СОСТОЯТ ТАКИЕ ВЕЩЕСТВА?
 - 3. НАЗОВИТЕ ЧИСЛЕННОЕ ЗНАЧЕНИЕ ЭТОЙ ВЕЛИЧИНЫ!!!
-

НЕОБХОДИМЫЕ ФОРМУЛЫ

- Какие формулы были нужны для решения задач?
 - ЗАПИШИТЕ НА ДОСКЕ И
 - **ЗАПОМНИТЕ!!!**
-

ПРОВЕРОЧНАЯ РАБОТА- **7** МИНУТ

- **1 УРОВЕНЬ:** Какое количество вещества содержится в 44.8 л кислорода?

 - **2 УРОВЕНЬ:** Какой объем занимают 2 моль водорода?

 - **3 УРОВЕНЬ:**
 - Сколько весят 22.4 л азота?
 - или**
 - Какой объем занимают 70 г хлора?
-

Проверяем работу

- 1 УРОВЕНЬ: Какое количество вещества содержится в 44.8 л кислорода? **(2 моль)**
 - 2 УРОВЕНЬ: Какой объем занимают 2 моль водорода? **(44, 8 л)**
 - 3 УРОВЕНЬ:
 - Сколько весят 22.4 л азота? **(28 г)**
 - Какой объем занимают 70 г хлора? **(22, 4 л)**
-

Новая тема!!!!

- Оказывается !!! **Задачи** с использованием величины МОЛЯРНЫЙ ОБЪЕМ можно **решать** не только по формулам.
 - Но и по **уравнениям**!!!!
 - Попробуйте сформулировать новую тему урока!!!
-

**РЕШЕНИЕ ЗАДАЧ
ПО УРАВНЕНИЯМ
ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ
С
ИСПОЛЬЗОВАНИЕМ ВЕЛИЧИНЫ**

V_m

ЦЕЛИ:

- УЗНАТЬ О СПОСОБАХ РЕШЕНИЯ ЗАДАЧ ПО ХИМИЧЕСКИМ УРАВНЕНИЯМ С ИСПОЛЬЗОВАНИЕМ ВЕЛИЧИНЫ МОЛЯРНОГО ОБЪЕМА
 - НАУЧИТЬСЯ РЕШАТЬ ТАКИЕ ЗАДАЧИ!
-

Запишите задачу:

- ☐ Сколько граммов воды можно получить из 22, 4 л водорода?
 - ☐ Послушайте и запишите в тетрадь объяснение учителя!
-

Еще одна задачка!

- ☐ **Сколько литров водорода может вступить в реакцию с 44.8 л хлора?**
-

Рефлексия:

- ☐ Что нового я узнал сегодня на уроке?
 - ☐ Какие умения я сегодня приобрел?
 - ☐ Где пригодятся в жизни полученные знания?
-

Домашнее задание

СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ!
