

Урок - практикум

**«Получение,
собираание и
распознавание
газов»**

Учитель химии МБОУ «СОШ№1» г. Тарко-Сале Коробцева Т.А.

Задание №2



- **Вспомните правила техники безопасности при проведении практической работы.**

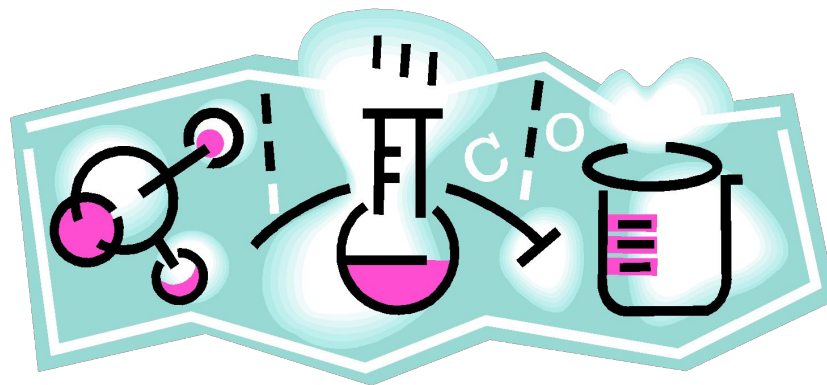
Задание №1



- Проанализируйте таблицы на доске.
- Какой элемент – неметалл является самым распространенным на нашей планете?

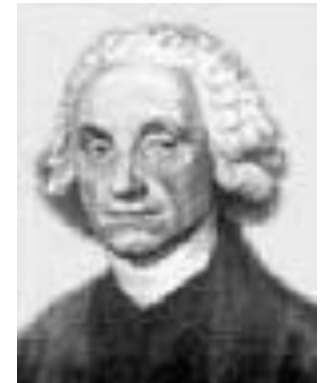
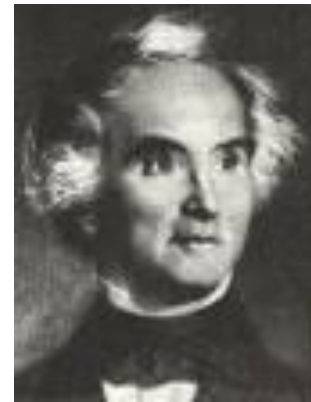


Кислород.



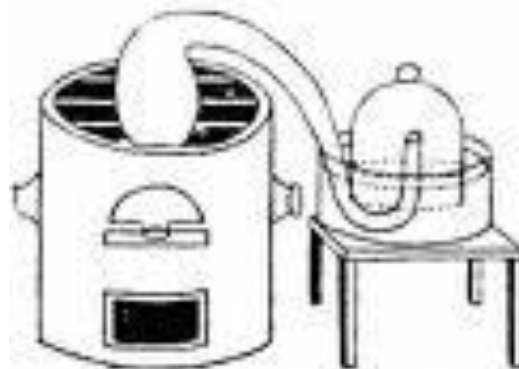
Открытие кислорода.

- VIII В. – Мао Хоа (Китай)
- 1742 Г. –
К. Шееле (Швеция)
- 1744 Г. – Д. Пристли
(Англия)



Открытие кислорода.

- 1756 Г. – А. Лавуазье (Франция)



Способы получения кислорода



- **Разложение воды.**
- **Разложение пероксида водорода.**
- **Разложение бертолетовой соли.**
- **Разложение перманганата калия.**

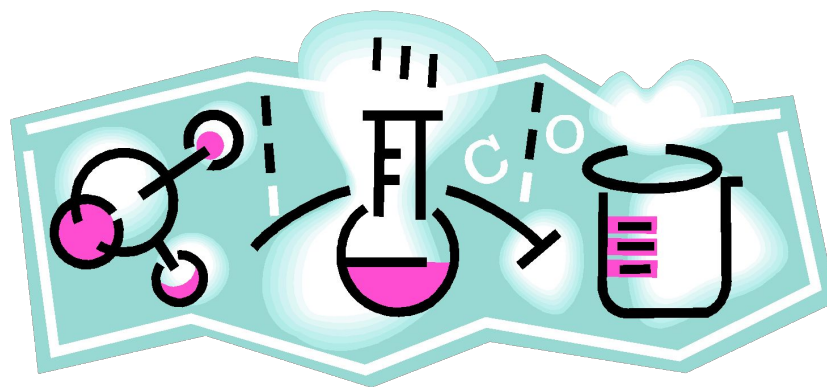
Ход работы (опыт №1)


- Соберите прибор для получения кислорода
- Получите кислород
- Докажите наличие этого газа

Задание №3

- **Подумайте, какой химический элемент – неметалл занимает первое место в составе живых организмов?**
- **Почему?**

Углерод





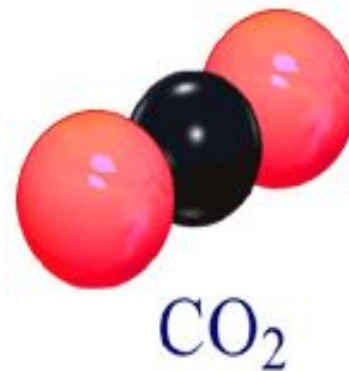
- **Какое
кислородосодержащее,
известное всем
соединение образует
углерод?**

Углекислый газ



Открытие углекислого газа

- 1778 г. – Карл Шееле (Швеция)




Способы получения углекислого газа

- **Сжигание угля.**
- **Обжиг известняка.**
- **Взаимодействие мела
с соляной кислотой**

Опыт №2

- **Соберите прибор для получения углекислого газа.**
- **Получите углекислый газ по реакции взаимодействия мела с соляной кислотой.**
- **Докажите наличие этого газа.**

- 
- **Сделайте выводы о
проделанной
работе.**

Спасибо за урок!

