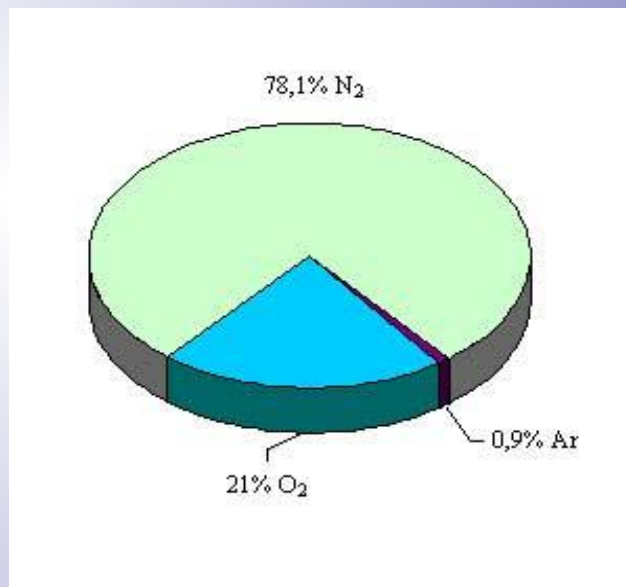


Раздел: Кислород. Оксиды. Горение.

Тема: Общая характеристика кислорода

Химия 8 класс



Общая характеристика кислорода

Химический элемент

Знак элемента – **O**

Валентность – **II**

Относительная
атомная масса - **16**

Простое вещество

Неметалл

Молекула – **O₂**

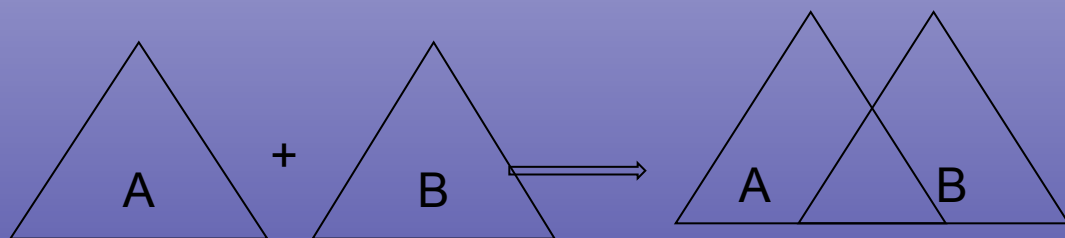
Относительная
молекулярная
масса - **32**

Физические свойства кислорода

Агрегатное состояние, цвет, запах	→	Бесцветный газ, без запаха
Плотность	→	1,4 г/л, немного тяжелее воздуха
Растворимость	→	Мало растворим в воде
Температура кипения	→	-183 °С
Температура плавления	→	-216 °С

Задание

Составьте из двух простых веществ одно сложное.



C Cu Cl₂ O₂ H₂SO₄ CO₂

Задание 1

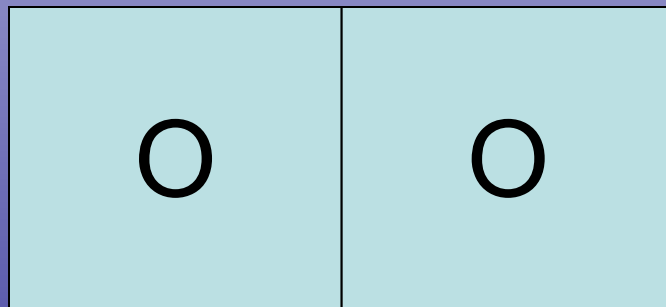


Вычислить относительную молекулярную массу кислорода?

Задание 2

Определить по каким признакам мы относим кислород к простым веществам?

Составьте модель молекулы кислорода?



Задание 1 уровня

Вставьте пропущенные слова в тексте?

Кислород в переводе с латинского
означает oxugenium

В периодической системе
химических элементов Д.И.

Менделеева кислород занимает
.... место. VIII

Задание 2 уровня

Вычислить массовую долю кислорода в воде и в песке?



Задание 3 уровня

Работа в группе.

Докажите, что KMnO_4 простое вещество ?



Задание 4 уровня

Задание №1

Вставить пропущенные слово

... самый распространенный элемент на Земле? ... в атмосферном воздухе находится в виде простого вещества.
... необходим для дыхания живых организмов?

Задание 2

H₂ охарактеризовать как простое вещество?



Задание 3

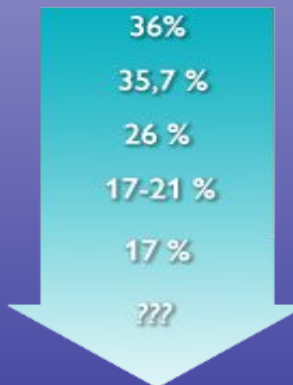
Составить сказку о кислороде.



Кислород - основа жизни!

УРОВЕНЬ КИСЛОРОДА В АТМОСФЕРЕ

в доисторическую эпоху	36%
на космической станции	35,7 %
150 лет назад	26 %
в наши дни	17-21 %
минимальный предел для человека	17 %
через 10 лет	???



Рефлексия

Как вы докажете, что кислород является простым веществом?

Что нового узнали о кислороде?



Заключение

- На этом уроке мы узнали о кислороде – элементе и простом веществе,
- О физических свойствах кислорода

Впереди у нас новые открытия!