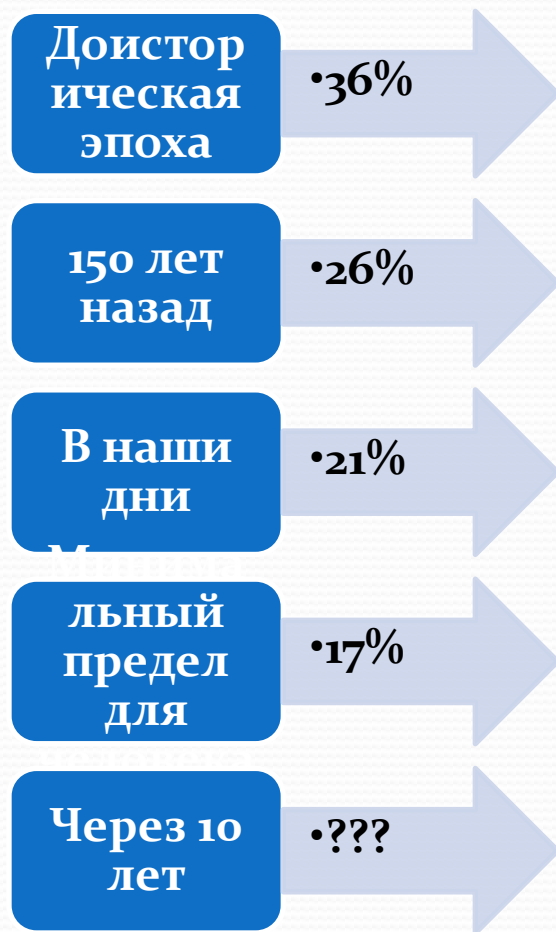


Кислород

Содержание кислорода в атмосфере



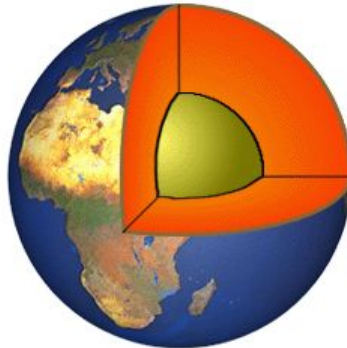
Кислород в природе



• ПЯТЬ

• ПОЛ

• 90% - в морской и пресной воде



коры



Кислород

как химический элемент

● Рабочая тетрадь, с.27, задание 1

1. Определите «адрес» кислорода в таблице Менделеева:

порядковый номер _____; группа _____; ряд _____.

Напишите знак химического элемента кислорода _____.

Напишите формулу простого вещества кислорода _____.

Кислород

как химический элемент

● Рабочая тетрадь, с.27, задание 1

1. Определите «адрес» кислорода в таблице Менделеева:

порядковый номер _____; группа _____; ряд _____.

Напишите знак химического элемента кислорода _____.

Напишите формулу простого вещества кислорода _____.

$p = \dots$, $n = \dots$, $e = \dots$

Свойства кислорода:

- **Без цвета**
- **Без запаха**
- **Без вкуса**
- **При горении выделяет теплоту и свет**
- **.....**

Свойства кислорода:

- при обычной температуре – газ
- при -183°C становится жидким
- при -219°C превращается в кристаллы.



Рабочая тетрадь, с 27

**О каких свойствах кислорода
идет речь?**

- «Привередливый Карп»
- «Из книги известного летчика»

Получение кислорода:

1) ...

(учебник, с. 35)

Получение кислорода:

2) ...



Применение кислорода:



- Учебник, с 35 ...?

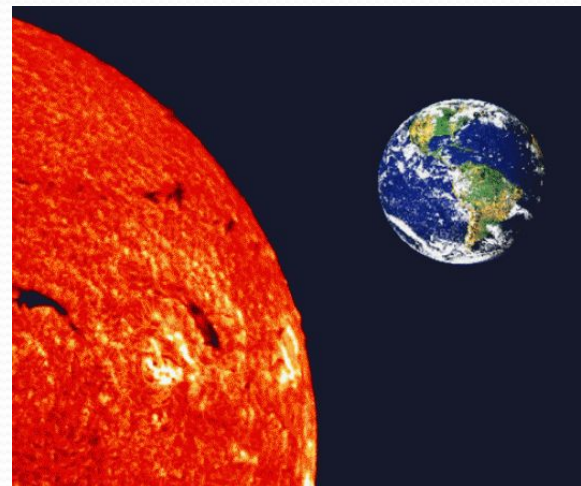
Знаете ли вы, что ...

- На сгорание в двигателе «Жигулей» 38 литров бензина расходуется 77000 литров кислорода.

Такой объем кислорода потребляют 30 человек при дыхании в сутки.



- Жители земного шара в течение года используют для дыхания 1314 кубических метров кислорода.



Все понятно

Есть вопросы

Многое непонятно

