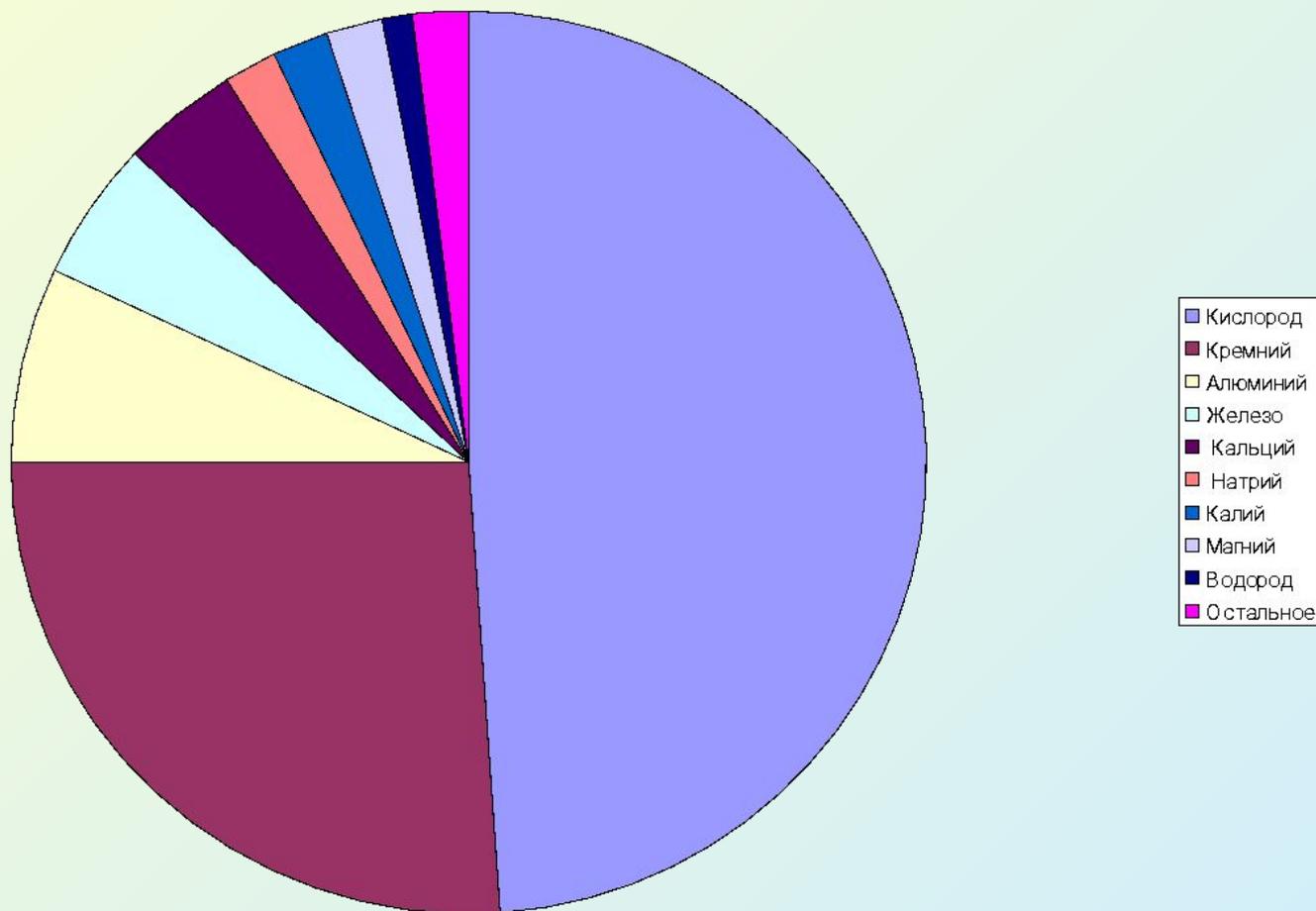


КИСЛОРОД

Поговорим о самом важном
эlemente

Распространение химических элементов в земной коре



В природе

В ВОДЕ

В ВОЗДУХЕ (21 %)



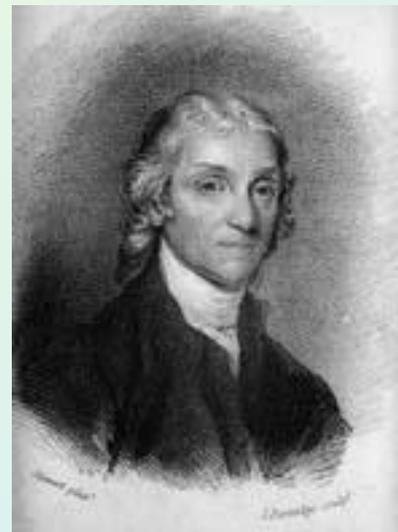
В ЗЕМНОЙ КОРЕ (49 %)

В ЖИВЫХ ОРГАНИЗМАХ

открытие

Д. ПРИСТЛИ (1774г) получил
«дефлогистированный воздух» -
Кислород.

А. ЛАВУАЗЬЕ (1775г) назвал
кислород «окси- генес» -образую-
щий кислоты.



Д. ПРИСТЛИ (1733-1804гг)

получение

В ЛАБОРАТОРИИ

Прокаливание кислородосодержащих

Веществ

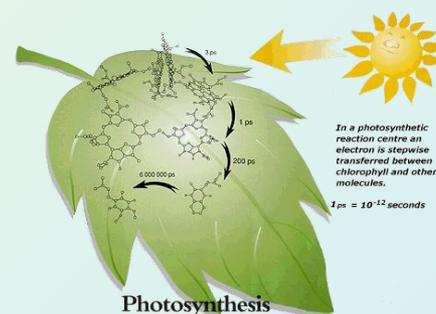
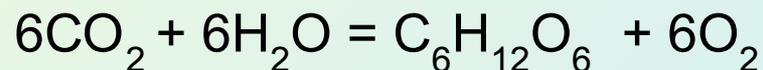


электролиз воды



В ПРИРОДЕ

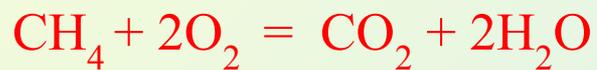
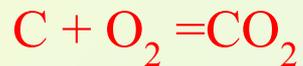
фотосинтез



В ПРОМЫШЛЕННОСТИ

разделение жидкого воздуха

Я -окислитель



Я- газ важнейший и бесцветный,

Неядовитый и безвредный,

Соединяясь с водородом,

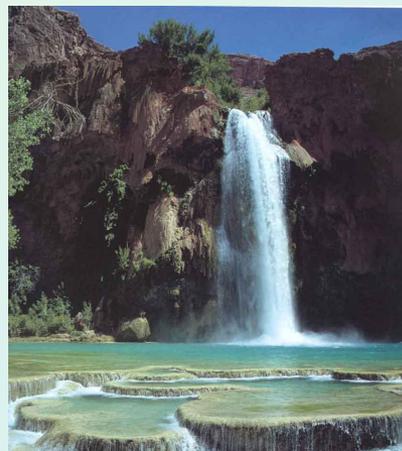
Я для питья даю вам воду.

Я агрессор- поджигатель,

Вы огня хотите- нате!

Я силен как окислитель

Все сожгу, что вы дадите.



продолжение

Озон- «пахучий» с резким
Запахом, образуется под
действием излучения
Солнца, а также
при электрических
разрядах в атмосфере

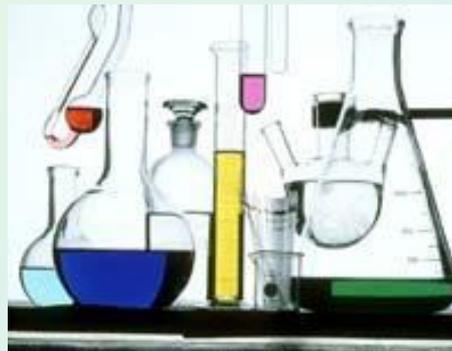


При температуре -183°C
Кислород становится жидким.

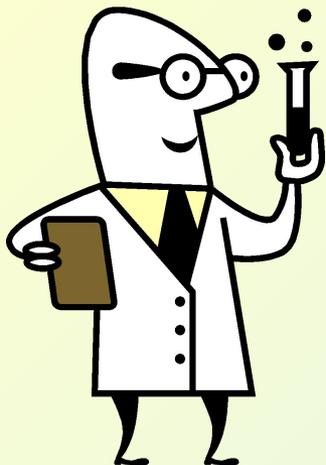
O_3 – озон, газ голубого цвета,
сильный – окислитель,
Используется для
обеззараживания воды.

Применение

- В медицине- для дыхания.
- В металлургии.
- В технике- для резки металлов.
- В промышленности- окислитель.
- В лабораториях- для ускорения реакций горения.



Copyright 1997 Kurkjian Images



ПРОВЕРЬ СЕБЯ:

«ЕСЛИ НЕ ЗНАЕШЬ, КАК ПОСТУПИТЬ - ПОСТУПАЙ ПРАВИЛЬНО.»

КАРЛ КЛАУС

1. ЧТО ТАКОЕ ОКИСЛИТЕЛЬ?
2. ЧТО ТАКОЕ ВОССТАНОВИТЕЛЬ?
3. ЧТО ТАКОЕ ОКИСЛЕНИЕ, ВОССТАНОВЛЕНИЕ?
4. ЧТО ТАКОЕ ОКСИДЫ?
5. КАКИЕ БЫВАЮТ ОКСИДЫ?
6. ПРИ КАКОЙ ТЕМПЕРАТУРЕ КИСЛОРОД СЖИЖАЕТСЯ?
7. ГДЕ ПРИМЕНЯЕТСЯ КИСЛОРОД?

запомни:

O_2 - формула кислорода.

$Mr(O_2) = 32$

Кислород- сильный окислитель.

Кислород принимает электроны:

