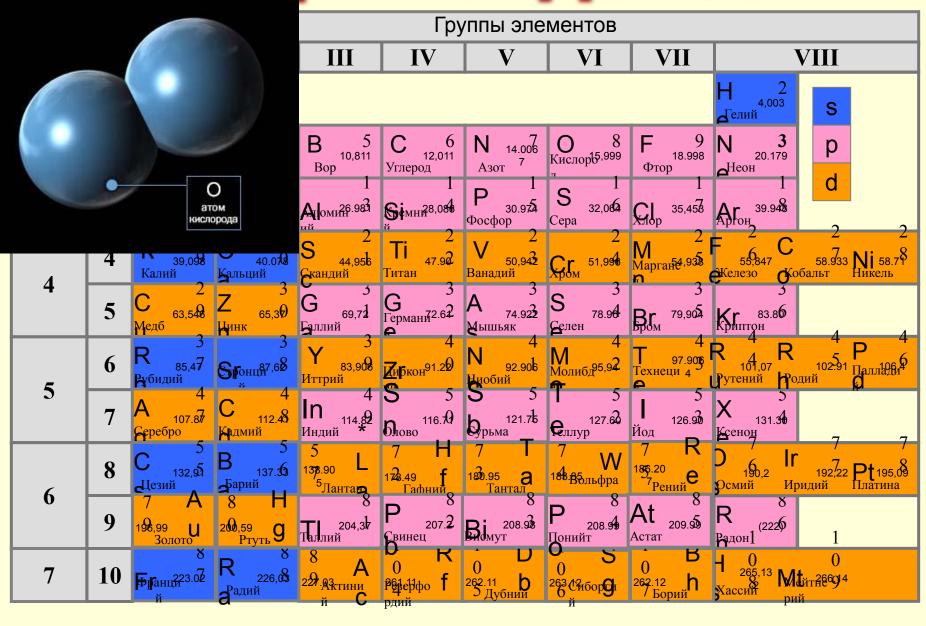


ICKS ZLILMOHZBIBBAL



Kiciopozi kak gjewett

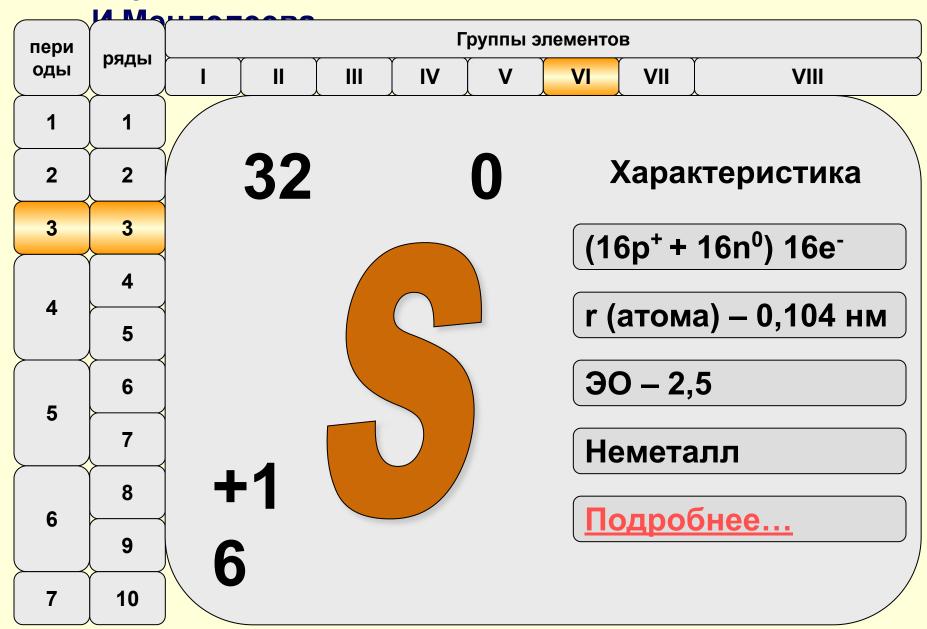
- Элемент кислород находится в VI группе, главной подгруппе, II периоде, порядковый номер №8,
 Ar = 16.
- 2. Строение атома:

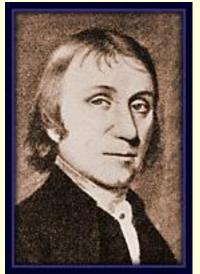
валентность II, степень окисления -2 (редко +2; +1; -1).

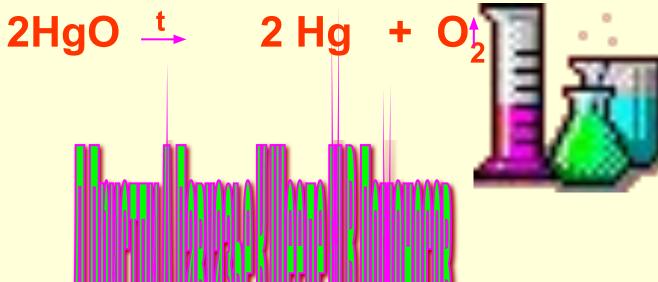


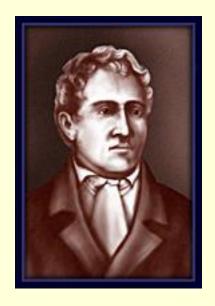
3. Входит в состав оксидов, оснований, солей, кислот, органических веществ, в том числе живых организмов.

Периодическая система химических элементов Д.

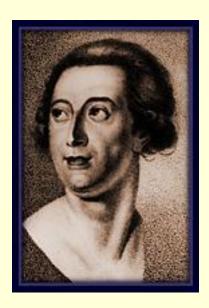


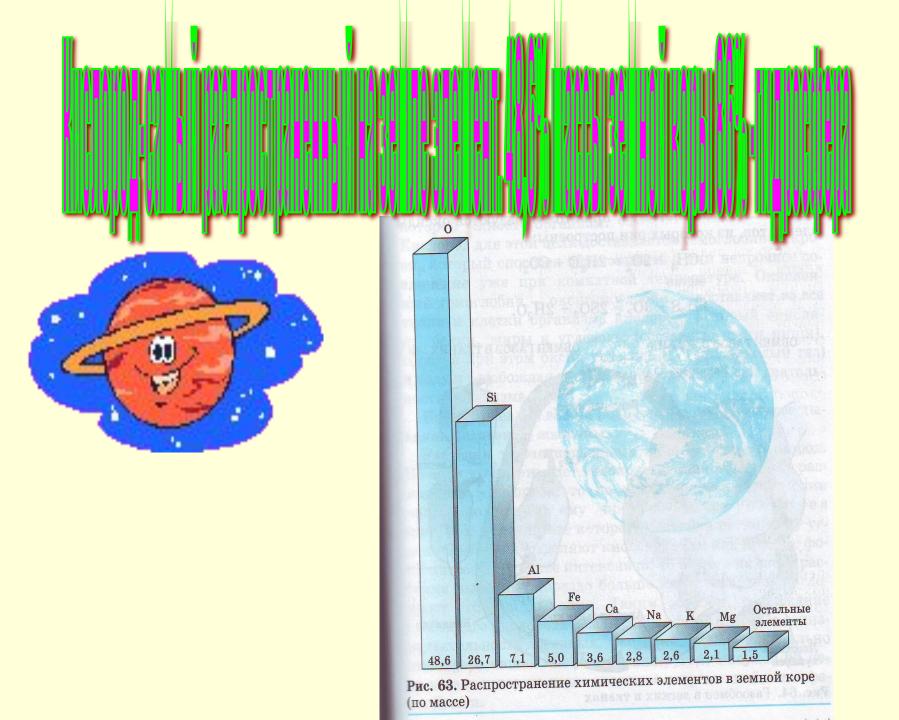












PNBNUPCKNP CBONCTBa

Газ - без цвета, вкуса и запаха; в 100V $\rm H_2O$ растворяется $\rm 3V~O_2$ (н.у.);

 t° кип= -183°C; t° пл = -219°C; d по воздуху = 1,1.

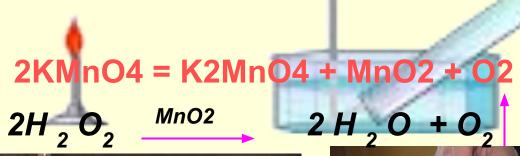
При давлении 760 мм. рт.ст. и температуре

-183 °C кислород сжижается



Получение кислорода:

TOJYUBHKE KKEJOPOZA:







Кислород поддерживает горение.

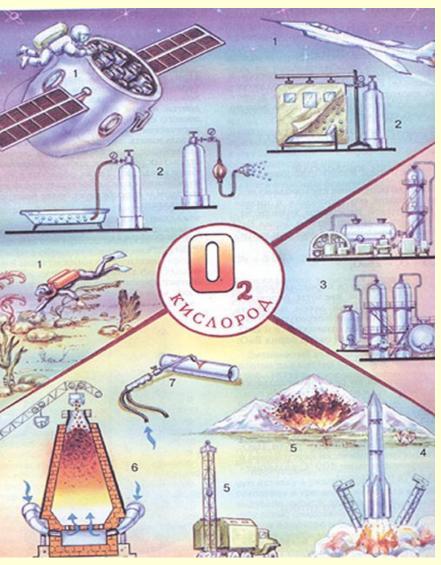
KAMAGEKAE EBOÄCTBE

Кислород образует химические соединения практически со всеми химическими элементами. Такие соединения называют оксидами. Многие оксиды получают прямым взаимодействием кислорода и соответствующего простого вещества. Кислород реагирует также со сложными веществами. В химических реакциях кислород проявляет свойства окислителя.



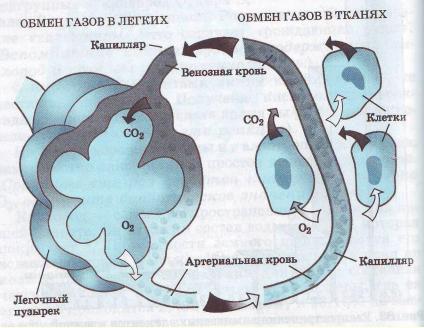


применение кислорода:



- Находит широкое применение в медицине и промышленности.
- При высотных полётах лётчиков снабжают специальными приборами с кислородом.
- При многих лёгочных и сердечных заболеваниях, а также при операциях дают вдыхать кислород из кислородных подушек.
- Кислородом в баллонах снабжают подводные лодки.
- Жидкий кислород применяют в реактивных двигателях, в автогенной сварке и резке металлов, даже под водой.

OKNOJOHNO -NOTOVIHNK SHODINN



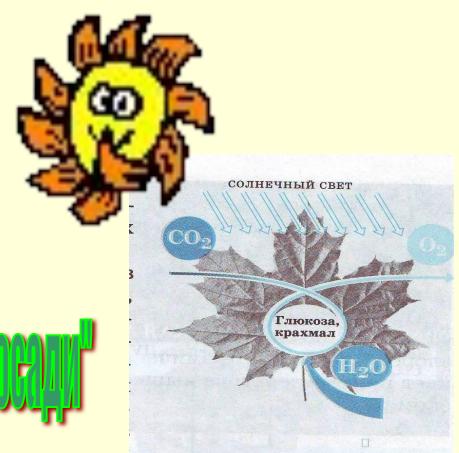
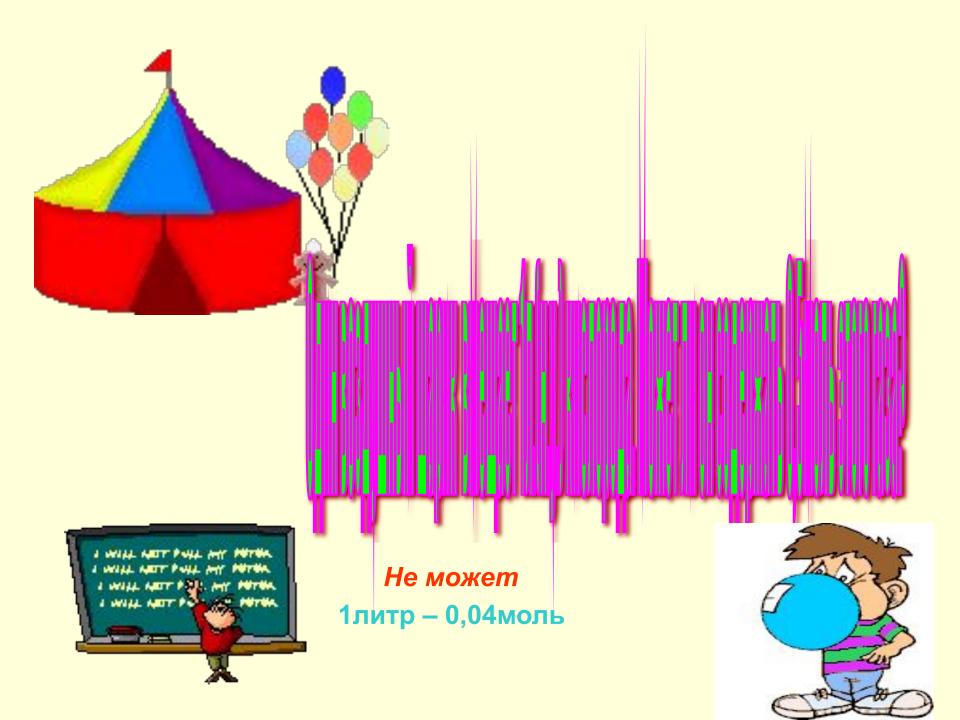
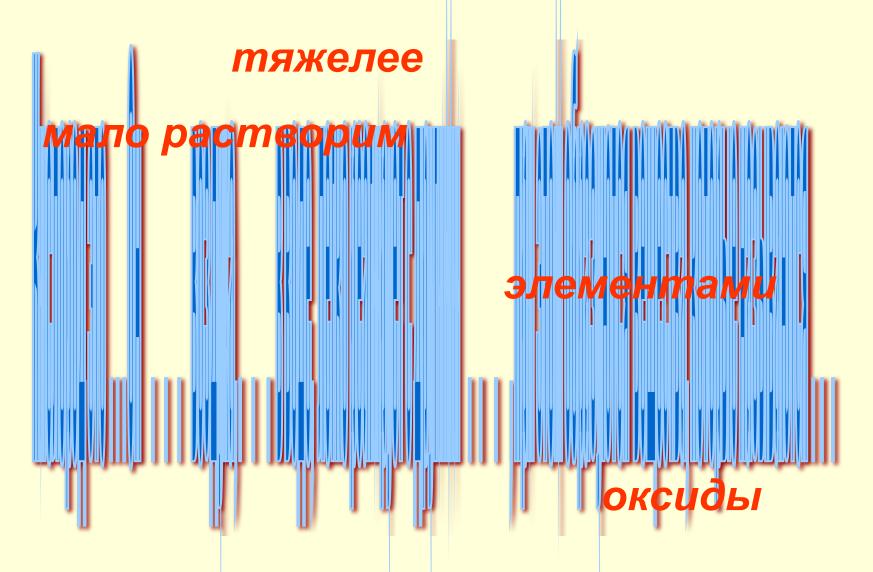
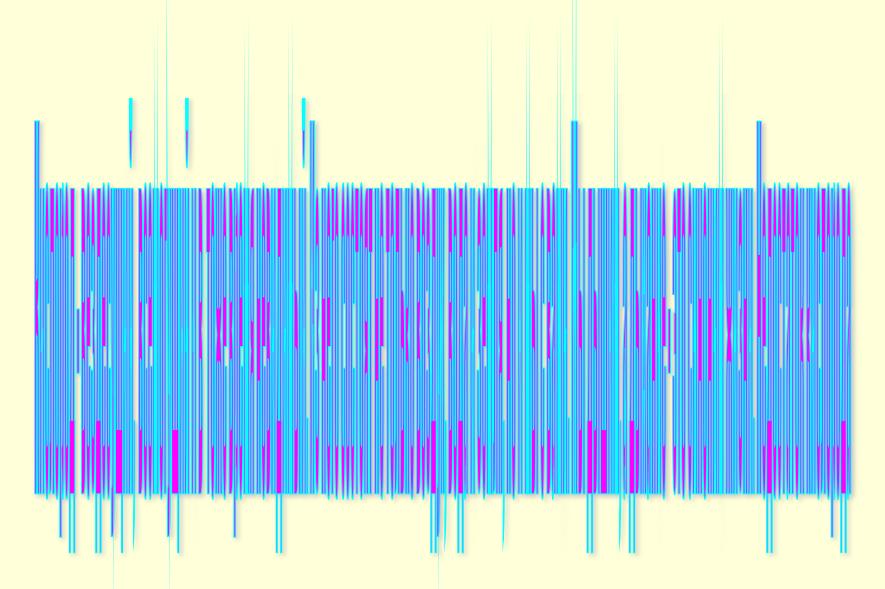


Рис. 65. Фотосинтез



sa3



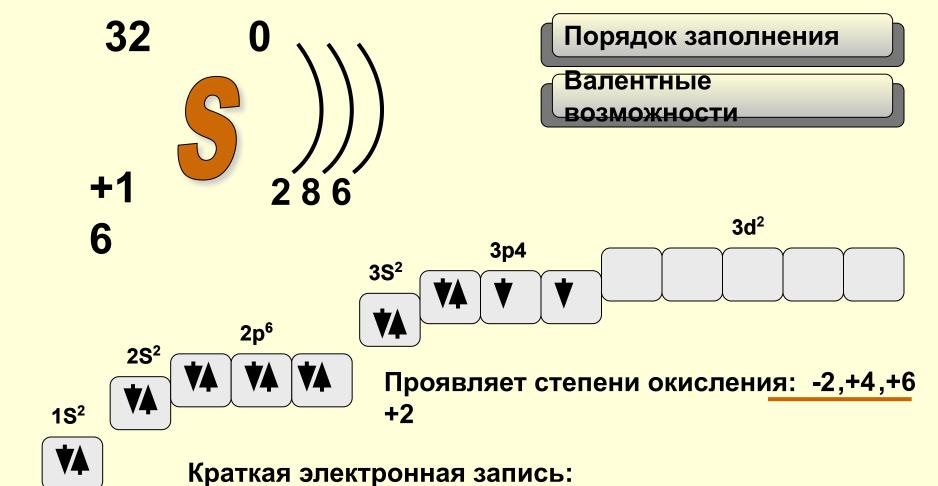


мы почувствуем мгновенно.

Cepa



главная



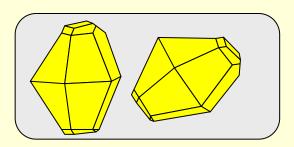
2. Аллотропия

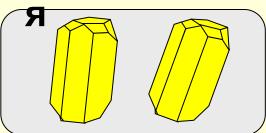
главная

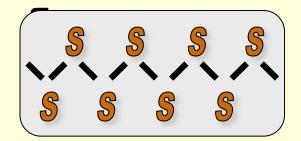
Существует несколько аллотропных модификаций серы.

ромбическая моноклинна

пластическа







Причина аллотропии в разном строении кристаллов.

Наиболее устойчивой модификацией является ромбическая сера.

Cepa

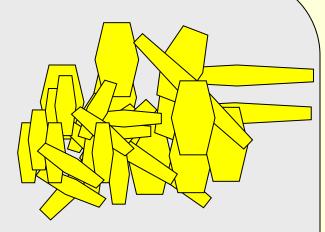
3. Физические свойства

главная

Сера – **твердое** кристаллическое вещество желтого цвета.

Не растворима в воде.

Мелкие кристаллы серы не смачиваются водой, плавают на поверхности (флотация). Сера хорошо растворима в сероуглероде.



4. Нахождение в природе

главная

П Самородная

Самородная cepa встречается в природе в виде более устойчивой модификации -Ромбическая Cepa S_s

Сульфидная

Сероводород H_{2} S Основные руды используемые в металлургии Цинковая обманка

ZnS

Киноварь **Hg**₂**S** Свинцовый блеск

PbS

Пирит Fe, S

Сульфатная

Глауберова соль

Na₂SO₄· 10H₂O

ГИПС

Ca₂SO₄· 2H₂O

Сера в организме

Сера — один из биогенных элементов. Сера входит в состав некоторых аминокислот Сера входит в состав некоторых аминокислот (цистеинСера входит в состав некоторых аминокислот (цистеин, метионин Сера входит в состав некоторых аминокислот (цистеин, метионин), витаминов Сера входит в состав некоторых аминокислот (цистеин, метионин), витаминов (биотинСера входит в состав некоторых аминокислот (цистеин, метионин), витаминов (биотин, тиаминСера

Сера.... Интересный факт о ней...

Введение серы в ежедневный рацион собак, кошек, овец и коз ускоряет рост шерсти, способствует ее блеску, интенсивной пигментации, предупреждает появление перхоти. У свиней, коров и лошадей сера улучшает обмен веществ, ускоряет восстановление копытного рога. У домашней птицы серу применяют для лечения апериоза (отсутствия пера), выпадения перьев у кур...

Enazodapho BCEX 3a uhmepechble coobulehua o kuchopode.

