

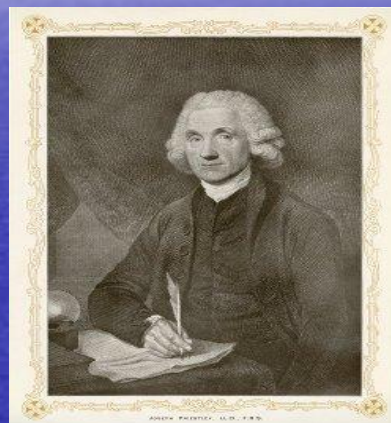


КИСЛОРОД

ОТКРЫТИЕ КИСЛОРОДА



К. Шееле



Дж. Пристли

Эти два великих химика независимо друг от друга во второй половине XVIII века открыли кислород.



Антуан Лоран ЛАВУАЗЬЕ (1743-1794)

Исследовал кислород и
создал кислородную
теорию горения,
пришедшую на смену
флогистонной теории.

Кислород – самый распространенный элемент на Земле

В воздухе 21% (по объему),
в земной коре 49% (по массе),
в гидросфере 89% (по массе),
в живых организмах до 65% массы.

Физические свойства

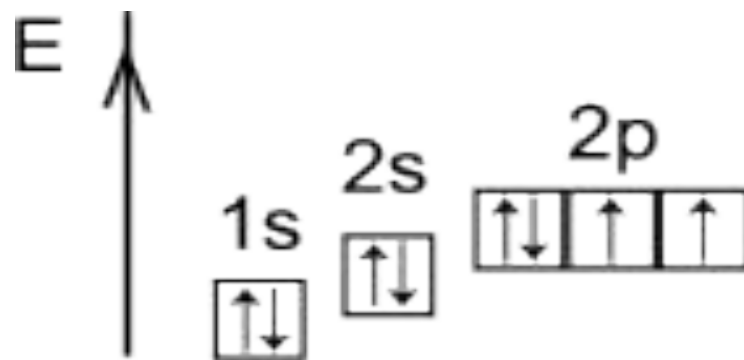
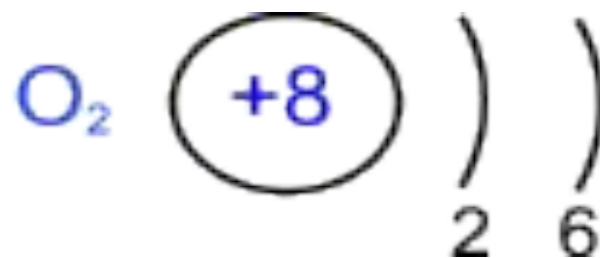
- **Агрегатное состояние** - газ при обычных условиях. При очень низких температурах (-183°C) переходит в жидкое агрегатное состояние (голубая жидкость), а при еще более низких температурах (-219°C) становится твёрдым (синие снежные кристаллы).
- **Цвет** – бесцветный.
- **Запах** - без запаха.
- **Растворимость в воде** - плохо растворяется.
- **Тяжелее воздуха** (M воздуха = 29 г/моль, а M_{O_2} = 32 г/моль).



Электронное строение атома

$$P^1_{+} = 8;$$

$$n_0^1 = 8; \bar{e}=8$$



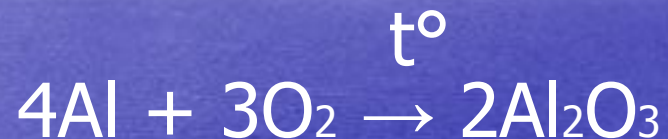
Химические свойства

Кислород — очень сильный окислитель! Он окисляет многие вещества уже при комнатной температуре (медленное окисление) и тем более при нагревании или при горении вещества (быстрое окисление).

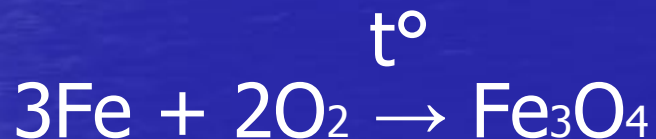
В реакциях со всеми элементами (кроме фтора) кислород всегда ОКИСЛИТЕЛЬ.

Реакции с металлами

В результате реакции **образуется оксид этого металла**. Например, алюминий окисляется кислородом согласно уравнению:



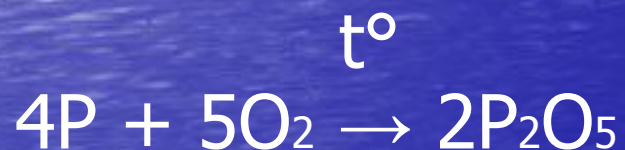
Другой пример. При опускании раскалённой железной проволоки в склянку с кислородом, проволока сгорает, разбрызгивая в стороны снопы искр - раскалённых частичек железной окалины Fe_3O_4 :



Реакции с неметаллами

Образуется оксид неметалла.

Горение фосфора с образованием оксида фосфора (V):

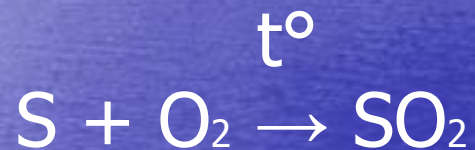


Горение фосфора с образованием твёрдых белых частичек оксида фосфора P_2O_5

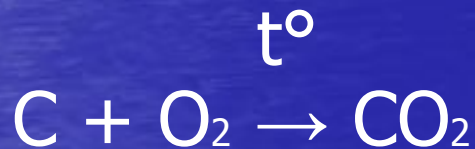


Другие примеры реакций с неметаллами

Горение серы в кислороде с образованием сернистого газа SO₂:



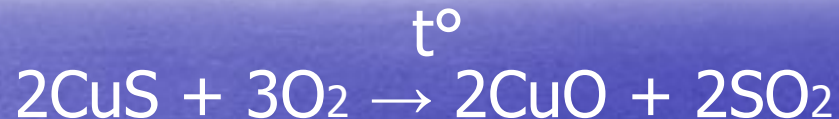
Горение угля в кислороде с образованием углекислого газа:



Реакции с некоторыми сложными веществами

В этом случае **образуются оксиды элементов**, из которых состоит молекула сложного вещества.

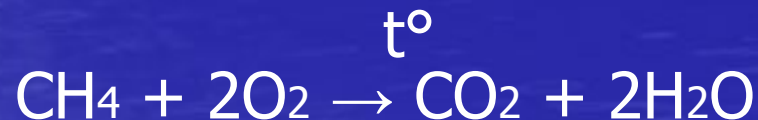
Например, при обжиге сульфида меди (II)



образуются два оксида — оксид меди (II) и оксид серы (IV).

При обжиге сульфидов образуется всегда оксид серы, валентность серы в котором равна IV.

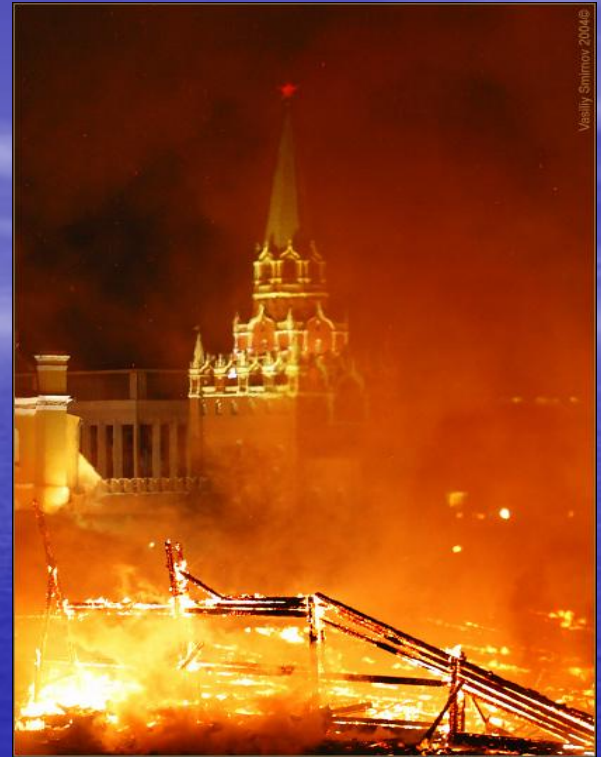
Другой пример — горение метана CH_4 . Так как эта молекула состоит из атомов элементов углерода C и водорода H, значит, образуется два оксида — оксид углерода (IV) CO_2 и оксид водорода, то есть вода - H_2O :



Химическое взаимодействие вещества с кислородом называется реакцией окисления.

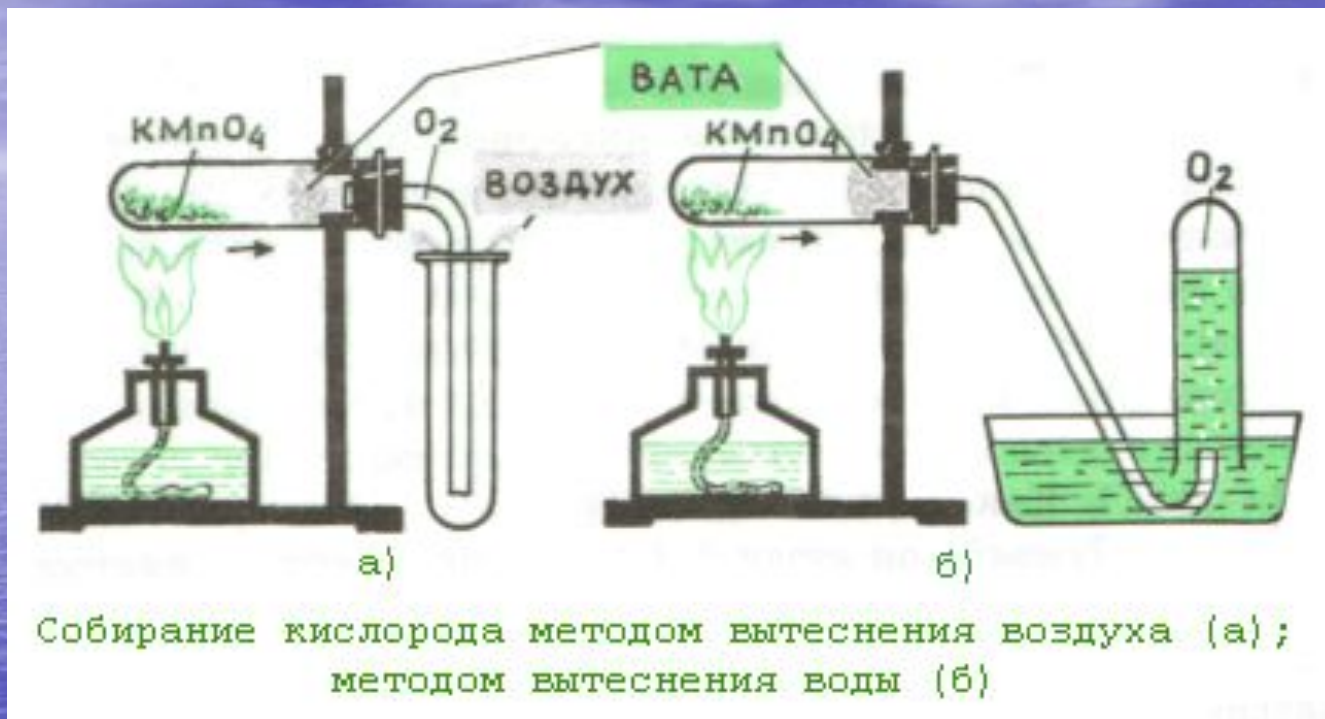
Реакции окисления, сопровождающиеся выделением теплоты и света, называются реакциями горения.

Реакции горения веществ — это примеры быстрого окисления, а вот гниение, ржавление и т.п. — это примеры медленного окисления веществ кислородом



Получение кислорода

(лабораторные способы)



- разложение воды электрическим током
- разложение пероксида водорода H_2O_2 под действием катализатора MnO_2
- разложение перманганата калия KMnO_4 при нагревании.

Получение кислорода

(промышленный способ)



В промышленности для получения чистого кислорода используют перегонку жидкого воздуха, основанную на разных температурах кипения компонентов воздуха. Воздух охлаждают примерно до -200°C и затем медленно нагревают. При достижении температуры -183°C из жидкого воздуха улетучивается кислород, остальные компоненты сжиженного воздуха при этой температуре остаются в жидком агрегатном состоянии.

Применение кислорода

в строительстве и машиностроении

- для кислородно - ацетиленовой газосварки и газорезки металлов
- для напыления и наплавки металлов

в нефтедобыче

- при закачке в пласт для повышения энергии вытеснения

в металлургии и горнодобывающей промышленности

- при конвективном производстве стали, кислородном дутье в доменных печах, извлечение золота и руд, производстве ферросплавов, выплавке никеля, цинка свинца, циркония и др. цветных металлов
- при прямом восстановлении железа
- при огневой зачистке в литейном производстве
- при огневом бурении твердых пород



Применение кислорода

в медицине

- в оксигарокамерах
- при заправке кислородных масок, подушек и т.д.
- в палатах со специальным микроклиматом
- для изготовления кислородных коктейлей
- при выращивании микроорганизмов



в экологии

- при очистке питьевой воды
- при вторичной переработке металлов
- при продувке сточных вод кислородом
- при обезвреживании химически активных отходов в очистных установках в мусоросжигательных печах



Применение кислорода

в химической промышленности

- при производстве ацетилена, целлюлозы, метилового спирта, аммиака, азотной и серной кислоты
- при каталитической конверсии природного газа (при производстве синтетического аммиака)
- при высокотемпературной конверсии метана

в энергетике

- при газификации твердого топлива
- для обогащения воздуха для бытовых и промышленных котлов
- для сжатия водно-угольной смеси



Применение кислорода

в военной технике

- в барокамерах
- для работы дизельных двигателей под водой
- в качестве окислителя топлива для ракетных двигателей

в сельском хозяйстве

- для обогащения кислородом водной среды в рыболовстве
- при изготовлении кислородных коктейлей
- для прибавки животных в весе

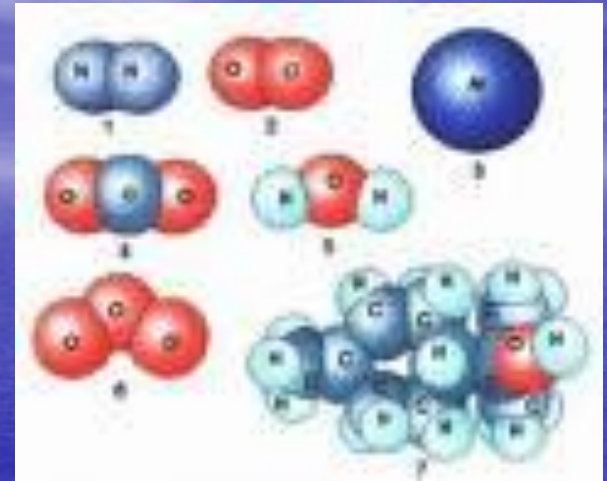


США
ВЕСТИ

ОЗОН

Аллотропная модификация кислорода

- *Озон* O_3 - газ голубого цвета с резким запахом. Каждый, кто обратил внимание на то, как пахнет воздух после грозы или вблизи источника электрического разряда, знает запах этого газа очень хорошо.
- В природе *озон* образуется под действием **ультрафиолетового излучения** Солнца, а также получается при электрических разрядах в атмосфере:



Озон - очень сильный окислитель, поэтому его используют при обеззараживании питьевой воды. При контакте с большинством способных окисляться веществ происходит взрыв.

Озон образуется в атмосфере Земли на высоте 25 км под действием солнечной радиации, он поглощает опасное излучение Солнца.

Однако в озоновом "зонтике" Земли, толщиной всего около 30 метров, то и дело возникают "дыры".

В воздух попадает все больше "вредных" для озона газов, вроде *монооксида азота* NO или тех веществ, которые используются для наполнения холодильных установок и аэрозольных баллончиков. Даже частичное исчезновение озонового слоя над Землей грозит всему живому гибелью...



Спасибо за внимание!

