

Кислород

Химия 8 класс .

Учитель: Фомина К.Н.

Проверка домашнего задания

Составьте химические формулы, пользуясь валентностью:

1 вариант

IV V II III II
S O, N O, Ba O, Al S

2 вариант

IV IV II III
C O, N O, Ba Cl, Al O

Кислород

Химический элемент

Знак элемента – O

Относительная
атомная масса – 16

Валентность – II

Простое вещество

Неметалл

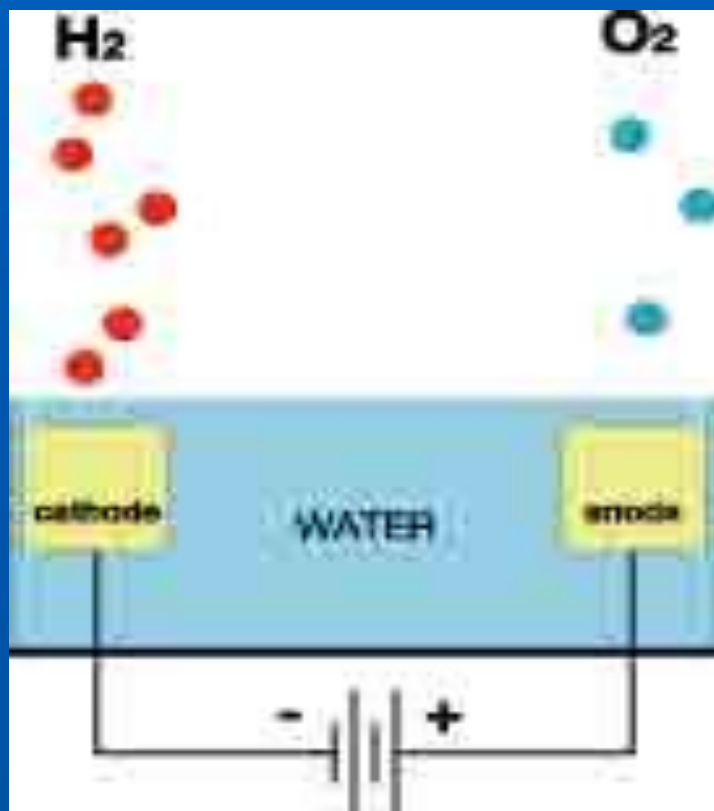
Молекула – O₂

Относительная
молекулярная
масса - 32

Физические свойства кислорода

Агрегатное состояние	Газ
Цвет	Бесцветный
Запах	Без запаха
Плотность	1,4 г/л
Растворимость в воде	Мало растворим
Температура кипения	-183⁰С
Температура плавления	-193⁰С

Лабораторные способы получения кислорода



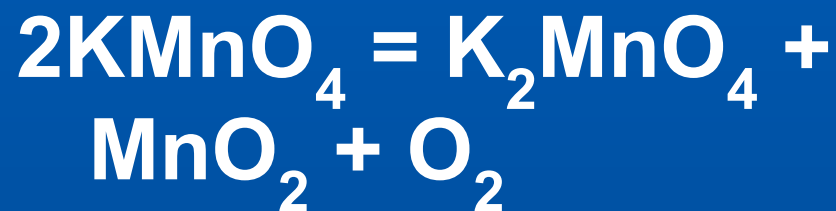
- Кислород можно получить электролизом ВОДЫ:



Лабораторные способы получения кислорода



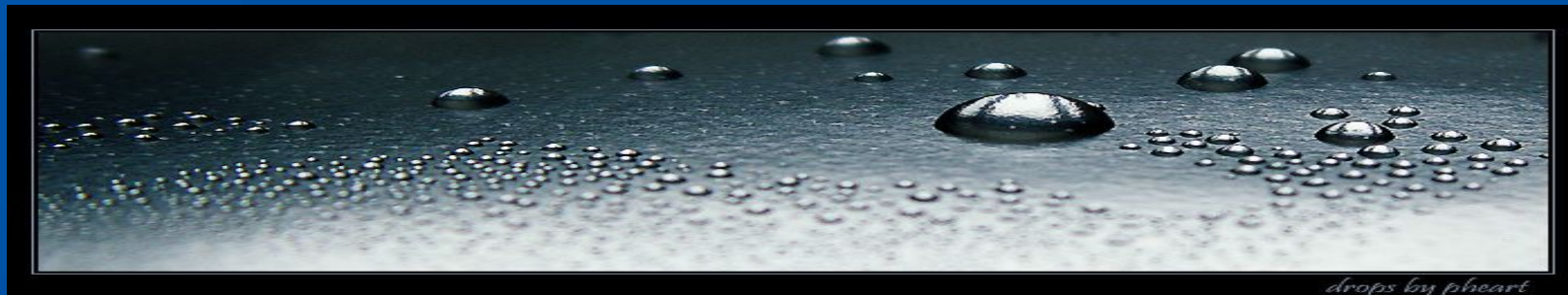
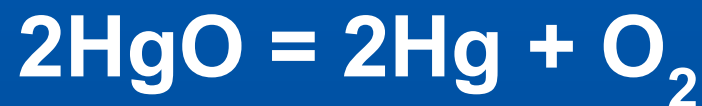
- Кислород можно получить разложением перманганата калия



Лабораторные способы получения кислорода



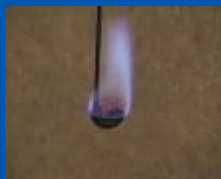
- Кислород может быть получен разложением оксида ртути (II)



drops by heart

Химические свойства кислорода

Реакции с кислородом с простыми и сложными веществами приводят к образованию оксидов



Допиши химические реакции:





- Как погасить горящую древесину?
- Загоревшуюся на человеке одежду?
- Горящую на поверхности воды нефть?

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.
- Горение рыхлого горючего материала, пропитанного жидким кислородом, сопровождается взрывом, что даёт возможность применять кислород при взрывных работах.
- Жидкий кислород применяют в реактивных двигателях, в автогенной сварке и резке металлов, даже под водой.

Домашнее задание

П. 19, 20.

Решить задачу 1.