

Тема урока:
**«Кислород. Способы
получения. Свойства.
Применения»**

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

Химические свойства кислорода

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



**Горение – это окисление,
идущее с выделением тепла и
света.**



Магний

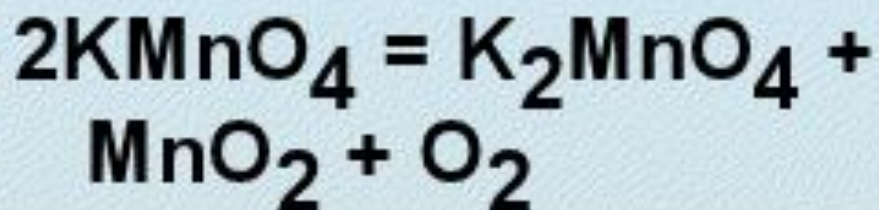
сера



Лабораторные способы получения кислорода

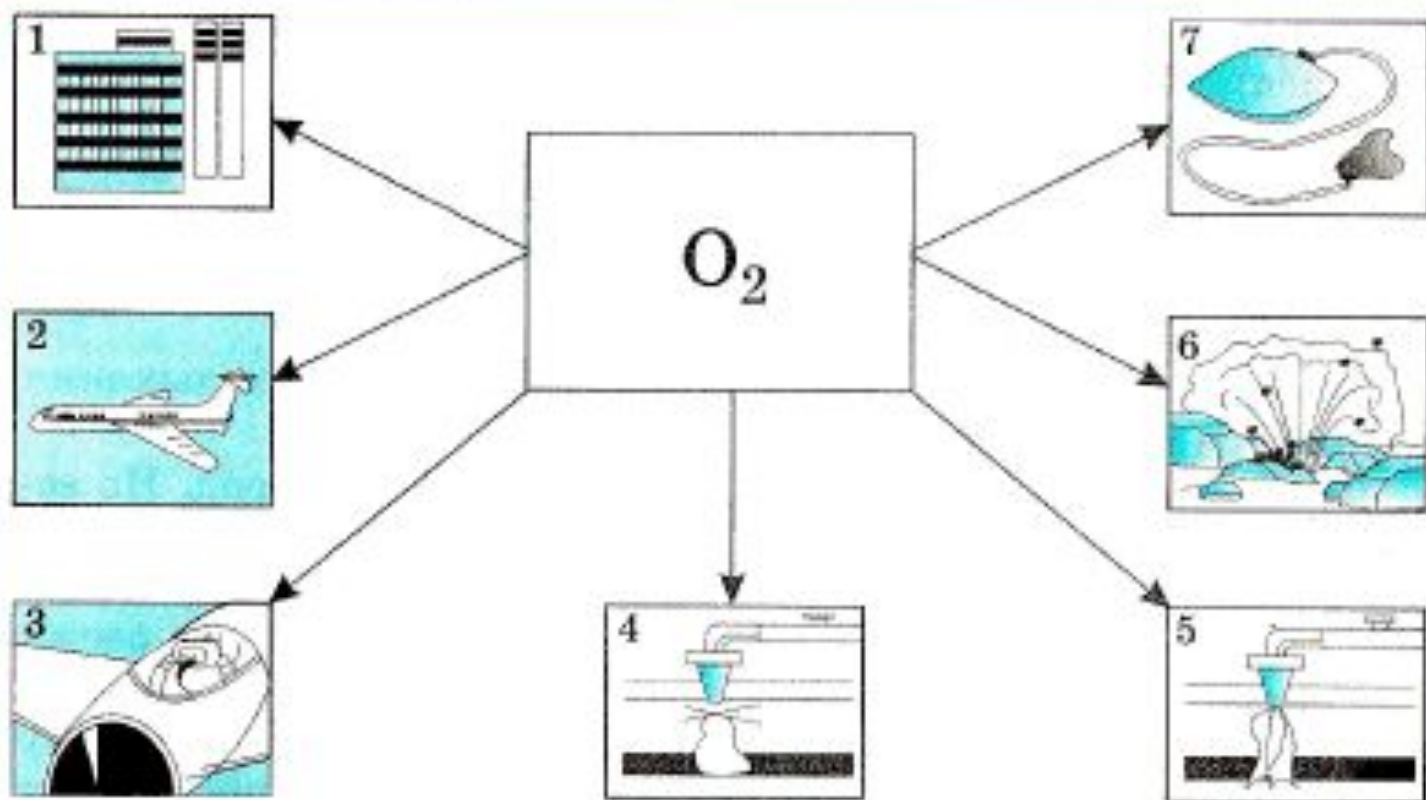


- Кислород можно получить разложением перманганата калия



**Как проверить, собрался ли
кислород в сосуде?**

Применение кислорода.



Применение кислорода:

1 — в металлургии; 2 — как окислитель ракетного топлива; 3 — в авиации для дыхания; 4 — для резки металлов; 5 — для сварки металлов; 6 — при взрывных работах; 7 — в медицине (кислородная подушка)

Промышленный способ получения кислорода



- В промышленности кислород получают из **воздуха**