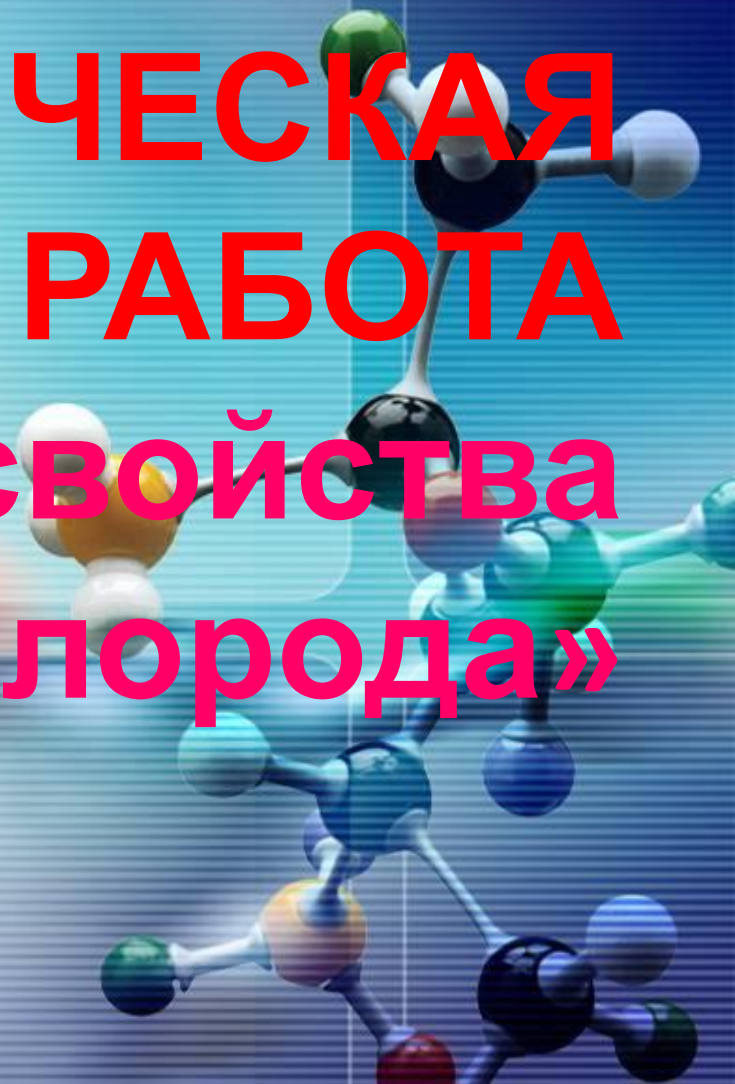


ПРАКТИЧЕСКАЯ РАБОТА

«Получение и свойства кислорода»



Олимпиада урока:

**«Кислород – это
вещество, вокруг
которого вращается
земная химия»**

Я. Берцелиус

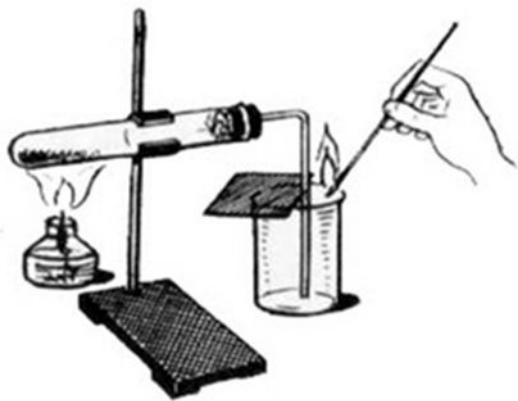
Химический диктант

- | | |
|---|-----|
| 1. В промышленности получают из воздуха. | Да |
| 2. Хорошо растворим в воде. | Нет |
| 3. При обычных условиях - бесцветный газ. | Да |
| 4. Сложное вещество. | Нет |
| 5. Газ, имеющий запах. | Нет |
| 6. В природе встречается только в связанном виде. | Да |
| 7. Простое вещество. | Нет |
| 8. Легче воздуха. | Да |
| 9. Собирают сосуд поставленный на дно. | Да |
| 10. Мало растворим в воде. | Да |
| 11. В природе встречается в свободном и связанном виде. | Нет |
| 12. Собирают в перевернутый вверх дном сосуд. | Да |
| 13. Тяжелее воздуха. | Да |
| 14. Необходим для дыхания. | Да |
| 15. Применяется для сварки и резки металлов. | Да |

«5» - 15 отв., «4» - 14-11 отв., «3» - 10-6 отв., «2» - менее 6 отв.

Практическая работа № 3 «Получение и свойства кислорода».

Цель работы: научиться использовать лабораторное оборудование и посуду для получения, собирания и доказательства наличия кислорода, соблюдать правила техники безопасности.



Правила техники безопасности.



Тушите спиртовку только колпачком (а).

Запрещается зажигать одну спиртовку с помощью другой (б).

Запрещается передавать спиртовку в зажженном виде (в).

Запрещается пробовать вещество на вкус(г).

Работу проводить только над столом (д)

Ход работы

Что делали	Наблюдения	Уравнения	Вывод
1. Получение кислорода			
1. Сборка прибора для получения кислорода (указать название оборудования и посуды)			
2. Получение кислорода из KMnO_4 при нагревании		Уравнение	
3. Доказательство получения кислорода при помощи тлеющей			

Ход работы

Что делали	Наблюдения	Уравнения	Вывод
2.Свойтва кислорода			
1Горение угля			
2Горение серы			
Общий вывод.			

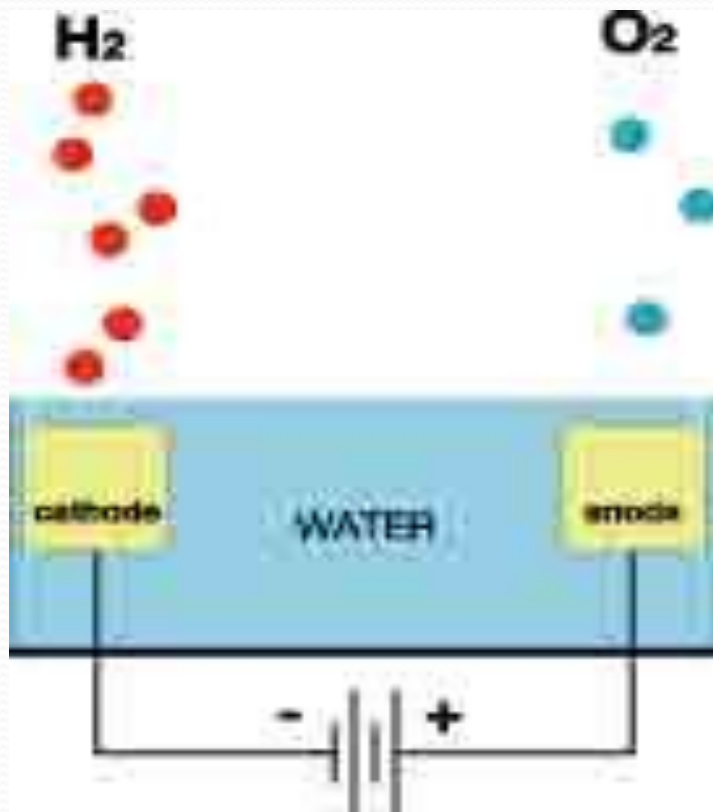
Горение углерода



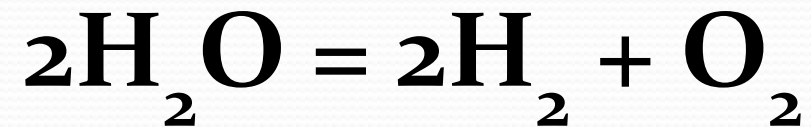
Горение серы:



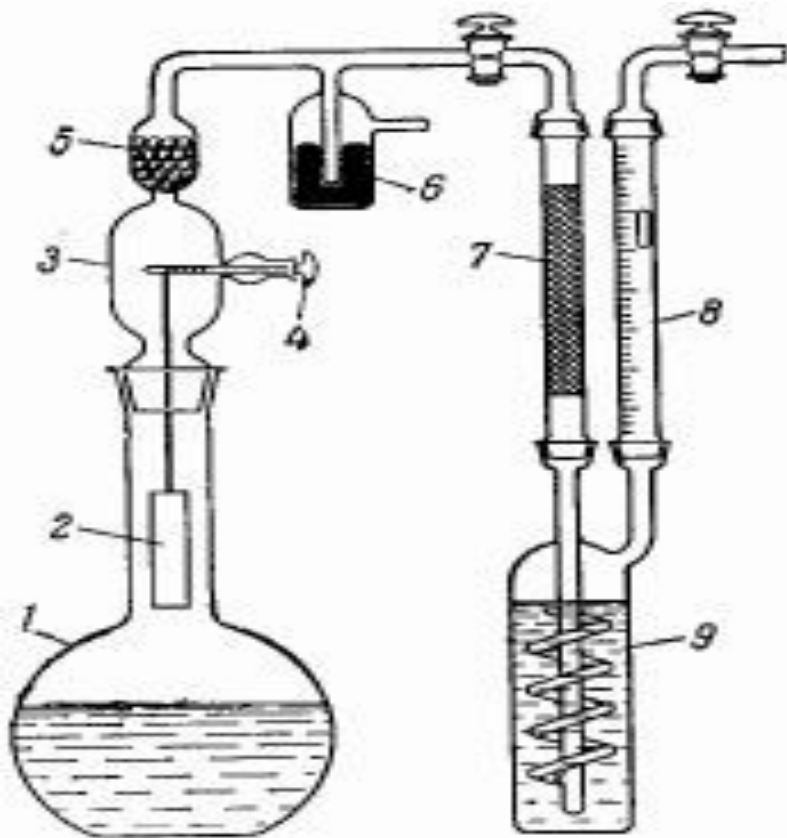
Лабораторные способы получения кислорода



Кислород
можно получить
электролизом
ВОДЫ:



Лабораторные способы получения кислорода



Кислород может
быть получен
разложением
перекиси водорода
(в присутствии
 MnO_2)





Улыбнись
новому дню!

Домашнее задание

§ 25 Оформить ПР в РГ.



ВНИМАНИЕ

