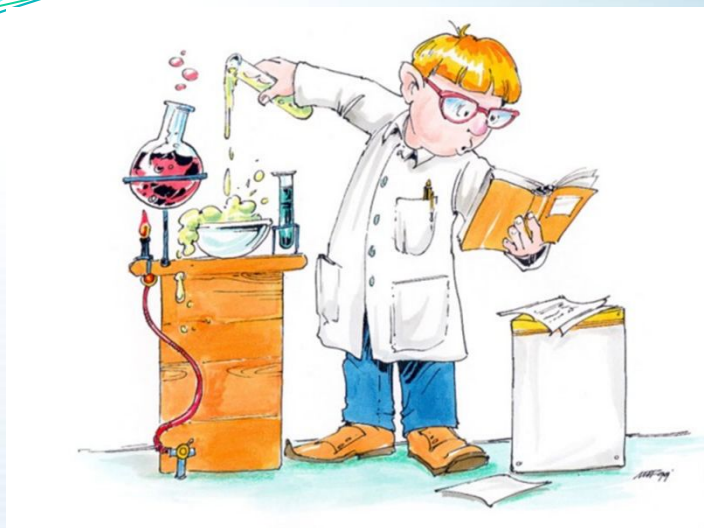
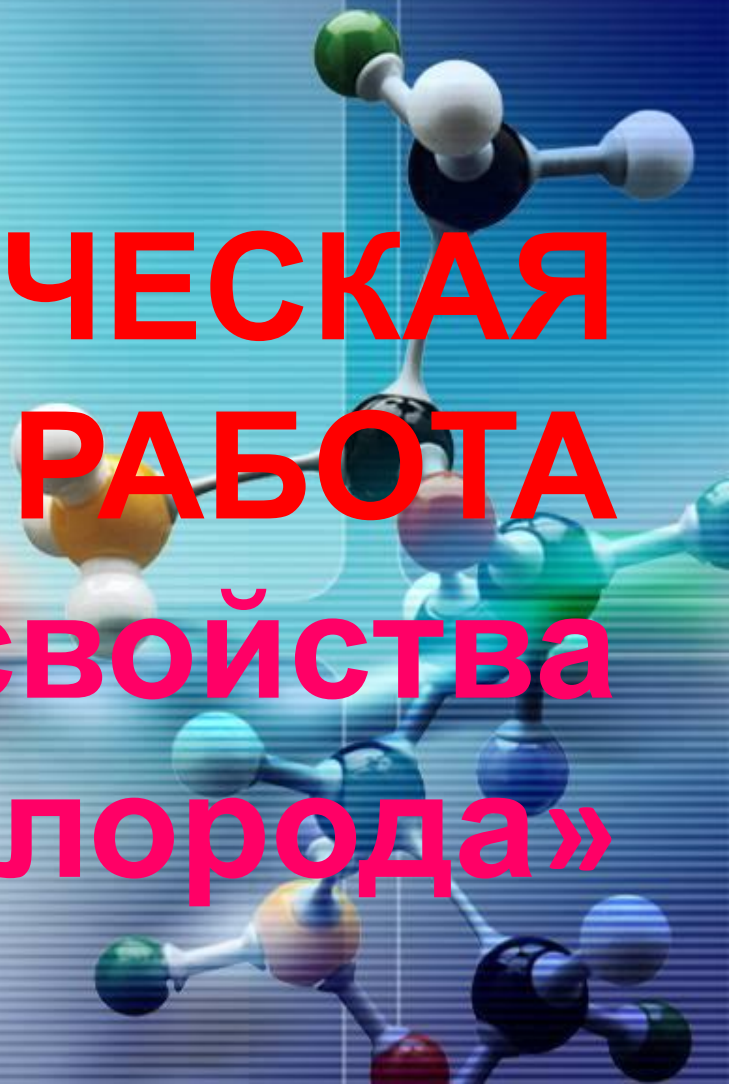




ПРАКТИЧЕСКАЯ РАБОТА «Получение и свойства кислорода»



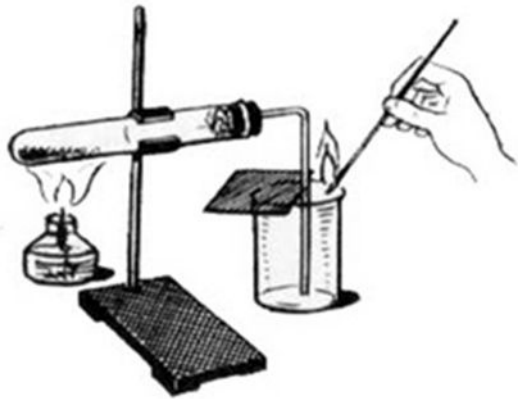




Практическая работа № 3

«Получение и свойства кислорода».

Цель работы: получить кислород лабораторным способом, рассмотреть горение простых веществ в кислороде.

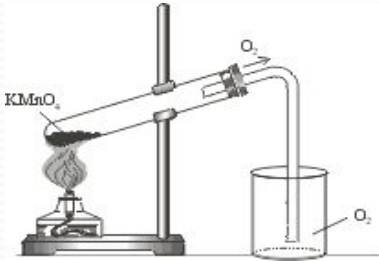


Правила техники безопасности.



- ❖ *! 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)*

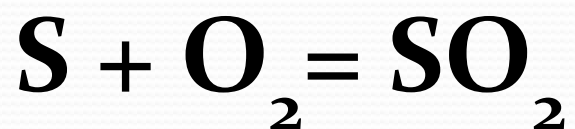
Ход работы

Что делали	Что наблюдали	Объяснения наблюдений
1. Сборка прибора для получения кислорода		
2. Нагреваем пробирку с KMnO4		$\text{KMnO}_4 \xrightarrow{t} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \dots$
3. Вносим в стакан с полученным газом тлеющую лучинку		

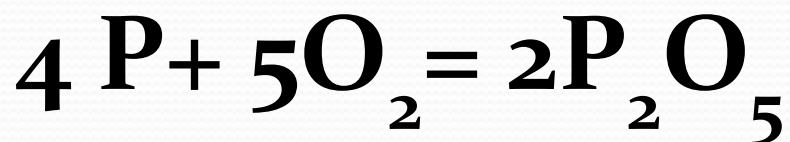
Ход работы

Что делали	Что наблюдали	Объяснения наблюдений
4. В ложке для сжигания вносим в пламя кусочек угля.		
5. Вносим тлеющий уголь в стакан с кислородом.		
6. В ложке для сжигания вносим в пламя серу.		
7. Вносим горящую серу в стакан с кислородом.		

1. Горение серы:



2. Горение фосфора:



3. Горение углерода

