

ДОБУВАННЯ КИСНЮ З ГІДРОГЕН ПЕРОКСИДУ, ДОВЕДЕННЯ ЙОГО НАЯВНОСТІ

Мета: ознайомитися з лабораторним способом добування кисню; навчитися доводити його наявність.

Обладнання: штатив з пробірками, довга скіпка, сірники.

Реактиви: розчин гідроген пероксиду (3%), манган (II) оксид.

Завдання: оформіть звіт, заповнивши таблицю.

Хід роботи

8 O 15,999 Оксиген II
--

1. Заповніть таблицю:

Назва і порядок виконання досліду	Спостереження, рівняння реакції і висновок
I. Добування кисню каталітичним розкладанням гідроген пероксиду 1. Налили в пробірку розчин гідроген пероксиду об'ємом 1-2 мл, поставили її в штатив для пробірок. 2. Додали в пробірку манган (II) пероксид.	Що спостерігаємо? Добування кисню з гідроген пероксиду каталітичним розкладанням $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \underline{\hspace{2cm}}$ Про перебіг хімічної реакції свідчить
II. Доведення наявності кисню Через 30 секунд після початку реакції піднесли до отвору пробірки тліючу скіпку.	У пробірці спостерігаємо

2. Тестова самостійна робота

1. Хімічний символ елемента Оксиген:

- а) Н;
- б) О;
- в) К.

2. Відносна молекулярна маса кисню:

- а) 16;
- б) 32;
- в) 48.

3. У процесі дихання кисень:

- а) поглинається;
- б) виділяється;
- в) не використовується.

4. У лабораторії кисень одержують:

- а) шляхом розкладу калій перманганату;
- б) з рідкого повітря;
- в) розкладаючи воду;
- г) розкладаючи гідроген пероксид.

5. Формула простої речовини кисню:

- а) O_3 ;
- б) О;
- в) O_2 .

6. Відносна атомна маса Оксигену:

- а) 16;
- б) 32;
- в) 48.

7. У процесі фотосинтезу кисень:

- а) поглинається;
- б) виділяється;
- в) не використовується.

8. У промисловості кисень одержують:

- а) шляхом розкладу калій перманганату;
- б) з рідкого повітря;
- в) розкладаючи воду;
- г) розкладаючи гідроген пероксид.



3. Розставте коефіцієнти у реакціях розкладу:

