Практична робота №4

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

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 $H_2O_2 \rightarrow$ _____
	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:

$KMnO_4 = K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2$

$H_2O_2 = H_2O + O_2$

$HgO = Hg + O_2$

$KClO_3 = KCl + O_2$

LIVEWORKSHEETS