**Добування кисню з гідроген пероксиду, збирання, доведення його наявності**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Послідовність дій** | **Запитання, завдання** | **Спостереження, відповіді, рівняння реакцій** |
| 1. У пробірку з 2 мл гідроген пероксиду шпателем внести трохи речовини, що призводить до розкладу гідроген пероксиду. | 1.Опишіть, що відбувається у пробірці в процесі добування кисню. |  |
| 2. Потім пробірку закрити пробкою з газовідвідною трубкою. Кінець трубки опустити у склянку. | 2.Опишіть, що залишається у пробірці після закінчення реакції. |  |
| 3.Через 2-3 хв. опустити у склянку скіпку, що жевріє, та відразу ж вийняти її. Якщо скіпка у склянці яскраво спалахнула, зачекати ще кілька хвилин, потім вийняти газовідвідну трубку й накрити склянку скляною пластиною. | 3.Чому загоряння скіпки свідчить про наявність у склянці кисню?  4.Запишіть рівняння розкладу гідроген пероксиду Н2О2.  5.Яка речовина сприяє розкладу гідроген пероксиду, чим вона є в реакції? |  |
|  | | |

***Висновок*** Кисень можна добути шляхом розкладу \_\_\_\_\_\_\_\_ під дією \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, який є \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Довести наявність кисню можна за допомогою \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, вона .