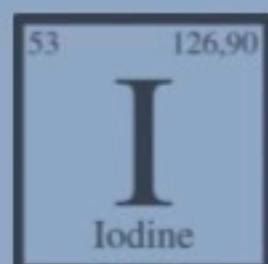
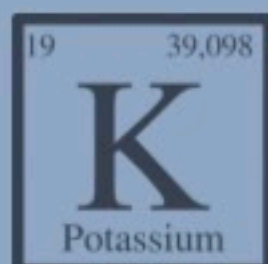
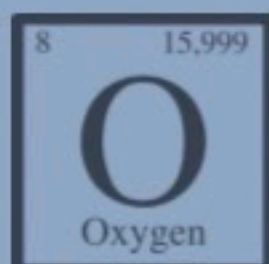
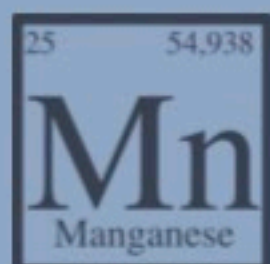


碘亮神燈

彰師大×彰化女中



戀戀半線活動

實驗原理

過氧化氫 (H_2O_2) 屬於氧化劑，在常溫下不容易自行反應，加入催化劑可增加反應速率，催化反應進行。

催化劑能提供另一活化能較低的反應途徑而加快化學反應的速率。而又分為均相催化劑及非均相催化劑。

本實驗中，催化劑提升雙氧水分解速率，在短時間內產生大量水、氧氣及熱，藉由細管口達到噴發效果，白色煙霧即為氧氣與水蒸氣。



實驗步驟

準備一有細管口的深色瓶子，將30毫升之過氧化氫使用漏斗倒入其中。

將事先準備好的0.5克催化劑紙包放入深色瓶子內。

等待其發生反應。