

# 化學闖關比賽第二關-重見光明

## 一、題目：

請將主辦單位所提供的三支試管清洗乾淨。試管中為殘留的  $\text{KMnO}_4$  固體，請由提供之藥品來作為清洗之依據，並在答案卷上分別寫下三支試管清洗方法或反應之方程式，清洗過程中請注意安全，避免有噴濺或打破試管之情形。

## 二、器材與藥品：

燒杯 250ml 一個，試管三支，試管刷三支，手套， $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$  0.1M 50ml， $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$  0.1M 50ml， $\text{Na}_2\text{SO}_4$  0.1M 50ml， $\text{FeSO}_4$  0.1M 50ml， $\text{HCl}$  0.1M 50ml， $\text{NH}_4\text{OH}$  0.1M 50ml， $\text{H}_2\text{O}_2$  0.1M 50ml。

# 答案卷

【請填入比賽隊伍名稱：】