

# 由固體氧化劑之分解速率 以探討最好催化劑及實 驗室製氧之最佳途徑

國中組第一名

新竹縣立竹東國中

製作學生：彭素玲 彭雪芮 林春枝  
陳淑金

指導老師：黃進治



將各種固體氧化劑（ $K_2CrO_4$ ， $KClO_3$ ， $KNO_3$ 及 $Na_2O_2$ 等四種）分別與金屬氧化劑物（ $CuO$ ， $Cu_2O$ ， $MnO_2$ ， $CaO$ ， $MgO$ ， $Al_2O_3$ ， $ZnO$ ， $Fe_2O_3$ ， $PbO$ 及 $HgO$ 等10種）混合加熱測定其分解速率然後加以比較得到下列結論：

- (一)除了 $Cu_2O$ 及 $PbO$ 外其他金屬氧化物都可作為催化劑使用。
- (二)在 $K_2CrO_4$ 加熱分解時最好催化劑為 $CuO$
- (三)在 $KClO_3$  加熱分解時最好催化劑為 $MnO_2$
- (四)在 $KNO_3$  加熱分解時最好催化劑為 $CuO$
- (五)在 $Na_2O_2$  加熱分解時最好催化劑為 $CuO$
- (六) $Al_2O_3$ 及 $FeO_3$ 可作為負催化劑使用。
- (七)過氧化鈉與氧化銅混合加熱是實驗室製氧的最好方法。