

ชื่อ

ชั้น ม.6/ เลขที่

เคมีไฟฟ้า  
ElectroChemistry

Level 3

$\text{SO}_3^{2-}$  เลขออกซิเดชันของ S = ..... O = .....

$\text{BrO}_3^-$  เลขออกซิเดชันของ Br = ..... O = .....

$\text{P}_3\text{O}_{10}^{5-}$  เลขออกซิเดชันของ P = ..... O = .....

$\text{OsO}_4$  เลขออกซิเดชันของ Os = ..... O = .....

$\text{H}_2\text{SO}_3$  เลขออกซิเดชันของ H = ..... S = ..... O = .....

$\text{HBrO}_2$  เลขออกซิเดชันของ H = ..... Br = ..... O = .....

$\text{HClO}_3$  เลขออกซิเดชันของ H = ..... Cl = ..... O = .....

$\text{LiHSO}_3$  เลขออกซิเดชันของ Li = ..... S = ..... O = .....

$\text{KHSO}_4$  เลขออกซิเดชันของ K = ..... S = ..... O = .....

$\text{HBrO}_4$  เลขออกซิเดชันของ H = ..... Br = ..... O = .....

$\text{HIO}_3$  เลขออกซิเดชันของ H = ..... I = ..... O = .....

