

ชื่อ

ชั้น ม.6/ เลขที่

เคมีไฟฟ้า
ElectroChemistry

Level 2

Li_2O_2 เลขออกซิเดชันของ $\text{Li} = \dots\dots\dots$ $\text{O} = \dots\dots\dots$

SnBr_4 เลขออกซิเดชันของ $\text{Sn} = \dots\dots\dots$ $\text{Br} = \dots\dots\dots$

Fe_2O_3 เลขออกซิเดชันของ $\text{Fe} = \dots\dots\dots$ $\text{O} = \dots\dots\dots$

Mo_3P_4 เลขออกซิเดชันของ $\text{Mo} = \dots\dots\dots$ $\text{P} = \dots\dots\dots$

PtH_4 เลขออกซิเดชันของ $\text{Pt} = \dots\dots\dots$ $\text{H} = \dots\dots\dots$

Sb_2O_5 เลขออกซิเดชันของ $\text{Sb} = \dots\dots\dots$ $\text{O} = \dots\dots\dots$

As_2O_3 เลขออกซิเดชันของ $\text{As} = \dots\dots\dots$ $\text{O} = \dots\dots\dots$

CaC_2 เลขออกซิเดชันของ $\text{Ca} = \dots\dots\dots$ $\text{C} = \dots\dots\dots$

H_2SO_3 เลขออกซิเดชันของ $\text{H} = \dots\dots\dots$ $\text{S} = \dots\dots\dots$ $\text{O} = \dots\dots\dots$

HNO_2 เลขออกซิเดชันของ $\text{H} = \dots\dots\dots$ $\text{N} = \dots\dots\dots$ $\text{O} = \dots\dots\dots$

Cu_2C เลขออกซิเดชันของ $\text{Cu} = \dots\dots\dots$ $\text{C} = \dots\dots\dots$

