

แบบฝึกหัด เรื่องการหาเลขออกซิเดชัน

จงหาเลขออกซิเดชันของธาตุ ไอออน และสารประกอบต่อไปนี้

P_4 P =	H H =	O_2 O =
CO_3^{2-} C = O =	Ca^{2+} Ca =	OH^- O = H =
NH_3 N = H =	HCl H = Cl =	Cl Cl =
$K_2Cr_2O_7$ K = Cr = O =	MnO_2 Mn = O =	MnO_4^- Mn = O =
$KMnO_4$ K = Mn = O =	$MgSO_4$ Mg = S = O =	Na_2O_2 Na = O =
$Cr_2O_4^{2-}$ Cr = O =	Al_2O_3 Al = O =	K_2CrO_4 K = Cr = O =
K_2SO_4 K = S = O =	$NaHCO_3$ Na = H = C = O =	MnO_4^{2-} Mn = O =