

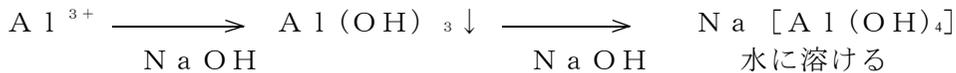
§ 1 9 典型元素とその化合物 II

Point. 4 6 アルミニウム化合物

①両性元素 酸・塩基ともに反応する Al · Zn · Sn · Pb

②濃硝酸・濃硫酸に溶けない 不動態 Al · Fe · Ni

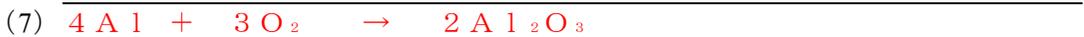
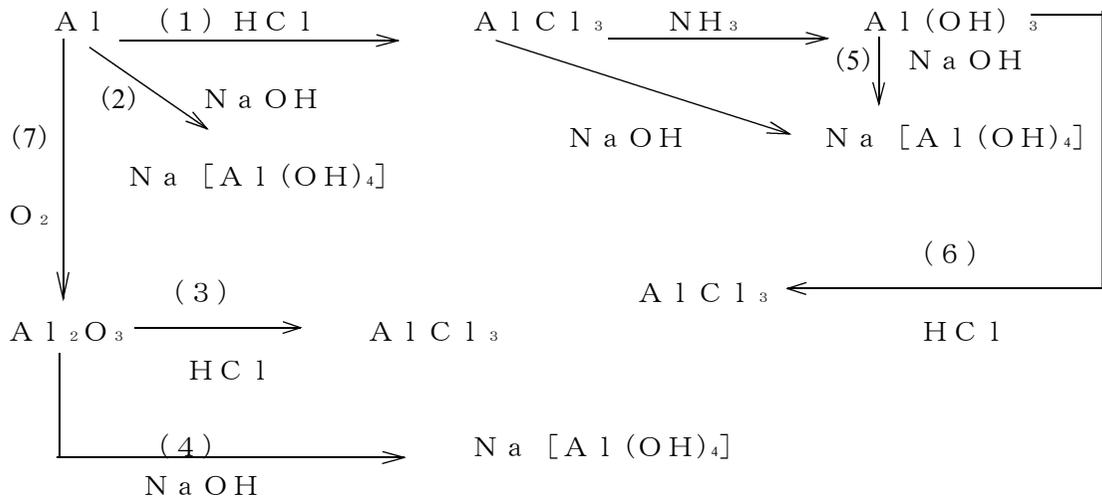
③過剰の NaOH で溶ける Al³⁺ · Zn²⁺ · Sn²⁺ · Pb²⁺



④単体は 融解電解 で得る 原料ボーキサイト (Al₂O₃ · nH₂O)
氷晶石 を加える

K · Ca · Na · Mg · Al

アルミニウム



AlK(SO₄) · 12 H₂O ミュウバン アルミナ Al₂O₃

Point. 4 7 亜鉛 Zn 両性 元素



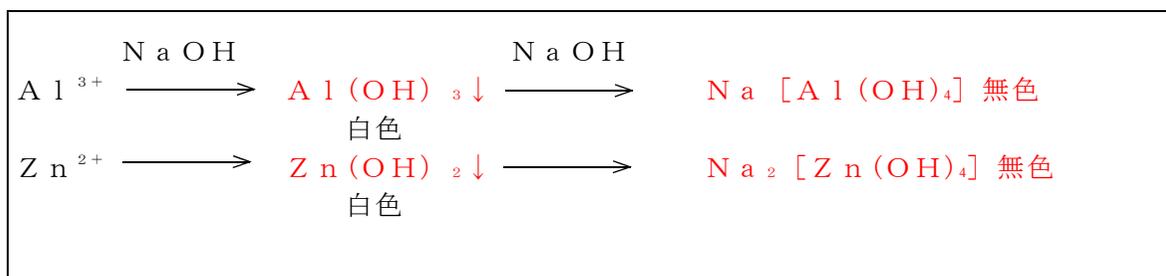
酸化物 両性 酸化物



水酸化物 両性 水酸化物



Zn²⁺に過剰のNaOHを加えると溶ける Al³⁺・Zn²⁺・Sn²⁺・Pb²⁺



Zn²⁺に過剰のNH₃を加えると溶ける Cu²⁺・Ag⁺・Zn²⁺

