

【5】 アルミニウム

B アルミニウム Al の反応

- (1) アルミニウムに希酸を加えると気体が発生する。
- (2) アルミニウムに強塩基を加えると気体が発生する。
- (3) (1)で生成した水溶液に適量のアンモニア水や適量の強塩基を加えると白色沈殿が生じる。
- (4) (3)で生じた白色沈殿を含む水溶液に過剰の強塩基を加えると沈殿が溶解する。
- (5) 酸化アルミニウムに酸を加えて溶解させる。
- (6) 酸化アルミニウムに強塩基を加えて溶解させる。
- (7) 水酸化アルミニウムを強熱して酸化物を得た。

C アルミニウムの諸性質

- (1) アルミニウムの粉末を高温で加熱すると、熱と光を放出し燃焼する。
- (2) アルミニウムの粉末と酸化鉄 (III) を混合して、高温で加熱すると単体の鉄が得られる。
- (3) アルミニウムは高温で水蒸気と反応して、気体が発生する。

