

【3】 2 族元素

A マグネシウム Mg

- (1) マグネシウムを熱水と反応させる。
- (2) マグネシウムを強熱させると白煙とフラッシュを出して燃焼する。

D カルシウム Ca とその化合物

- (1) カルシウムに水を加える。
- (2) カルシウムを空気中におくと酸化される。
- (3) 酸化カルシウムに水を加える。
- (4) 水酸化カルシウム水溶液に二酸化炭素を吸収させると白色沈殿が生じる。
- (5) (4)で生成した沈殿に二酸化炭素をさらに吹き込むと沈殿が溶解する。
- (6) 炭酸水素カルシウムを熱分解する。
- (7) 炭酸カルシウムを加熱すると気体が発生する。
- (8) 水酸化カルシウム水溶液に塩素を吸収させてさらし粉を製造する。

E CaO, BaO の性質

- (1) 酸化カルシウムと塩酸を反応させる。
- (2) 酸化カルシウムと二酸化炭素が反応する。

