

MAGNESIUM

Elément chimique (Mg), n.at. 12, p. a. 14,312, p. f. 650°C, p. éb. 1 107°C, dens. 1,74 g/cm³, réseau cristallin hexagonal.

C'est un métal blanc argenté, très commun, qui constitue environ 2,5% de l'écorce terrestre : étant donné la facilité avec laquelle il s'oxyde, on ne le trouve pas l'état libre, mais sous forme de composés variés, surtout des **carbonates**, des **sulfates**, des **chlorures**, des **silicates**.

Le métal s'obtient par réduction **électrolytique** du chlorure fondu, extrait de l'eau de mer ; on peut aussi effectuer la réduction thermique de l'oxyde.

Comme métal, le magnésium est utilisé dans les **alliages légers** et **ultralégers**. En poudre fine, il brûle avec une flamme très lumineuse. Il possède de puissantes propriétés réductrices ; il libère l'**hydrogène** de l'**eau** à l'**ébullition**, il est facilement attaqué par les **acides**, mais non par les **bases** ; à l'**air**, il ne s'oxyde que superficiellement.

Il appartient au deuxième groupe de la classification périodique des et, dans ses composés, montre pour seul degré d'oxydation **+2**.

Ses composés les plus importants sont : l'**oxyde de magnésium MgO**, poudre blanche utilisée dans la fabrication des **revêtements réfractaires** des **fours** et en **thérapeutique** comme **antiacide** ; l'**hydroxyde de magnésium, Mg (OH)₂**, peu soluble et de faible **alcalinité**, utilisé comme antiacide et **laxatif** ; le **sulfate de magnésium, MgSO₄**, utilisé comme **purgatif (sel anglais)** ainsi que dans les industries textiles ; le **carbonate de magnésium, MgCO₃ (magnésite)**, dont la forme basique existe également, utilisé dans les matériaux réfractaires.