



- ◎ **Магний** (лат. *Magnesium*) Mg, элементтердің периодтық жүйесіндегі II топтың элементі, атом нөмірі 12, атом м. 24,312. Табиғатта үш изотопы бар: ^{24}Mg , ^{25}Mg , ^{26}Mg . 1808 ж. ағылшын ғалымы [Г.Дэви](#) (1778 — 1829) ашқан. Жер қыртысындағы масса бойынша мөлш. 2,1%. Ол барлық қосылыстарында екі валентті. Магний күмістей ақ, өте жеңіл, берік металл;



- ◎ *1. Магний алудың электролиттік жолы;*
- ◎ *2. Магний алудың термиялық жолдары;*

Қазіргі кезде магний екі түрлі электролиттік және термиялық жолмен алынады.

1. Магний алудың электролиттік жолы.

Магний алудын; электролиттік әдісінде доломит немесе магнит рудасы, 973- 1073° К (700-800° С) температурада күйдіріледі.

Күйдіру процесінің, нәтижесінде доломит пен магнезит мына реакциялар бойынша магний тотығына айналады:





2. Магний алудың термиялық жолдары: электролиттік әдісінің күрделілігі, қымбаттылығы мен денсаулыққа зияндылығы оны алудың қарапайым және тиімді жолын іздес-тіруге мәжбүр етті.

Силико-термиялық процесте тотықсыздандырғыш қызметін кремний атқарады. Бұл процесс жүру үшін доломит ферросилиций немесе кремний мен алюминий корытпасы қажет.

Магнийдің тотықсыздануы мына реакция бойынша жүреді:





Тазарту. Электролиз тәсілімен алынған магнийдің. құрамында оның физика-химиялық қасиеттеріне зиянды әсерін тигізетін Fe , Na , K , $CaCl_2$, $MgCl_2$, $NaCl$, KCl , MgO сияқты қоспалар кездеседі. Осы зиянды қоспалардан магний екі түрлі жолмен тазартылады:

- 1) флюс қосып қайта қорыту;*
- 2) сублимациялау.*

*Назарларыңызға
рахмет!*