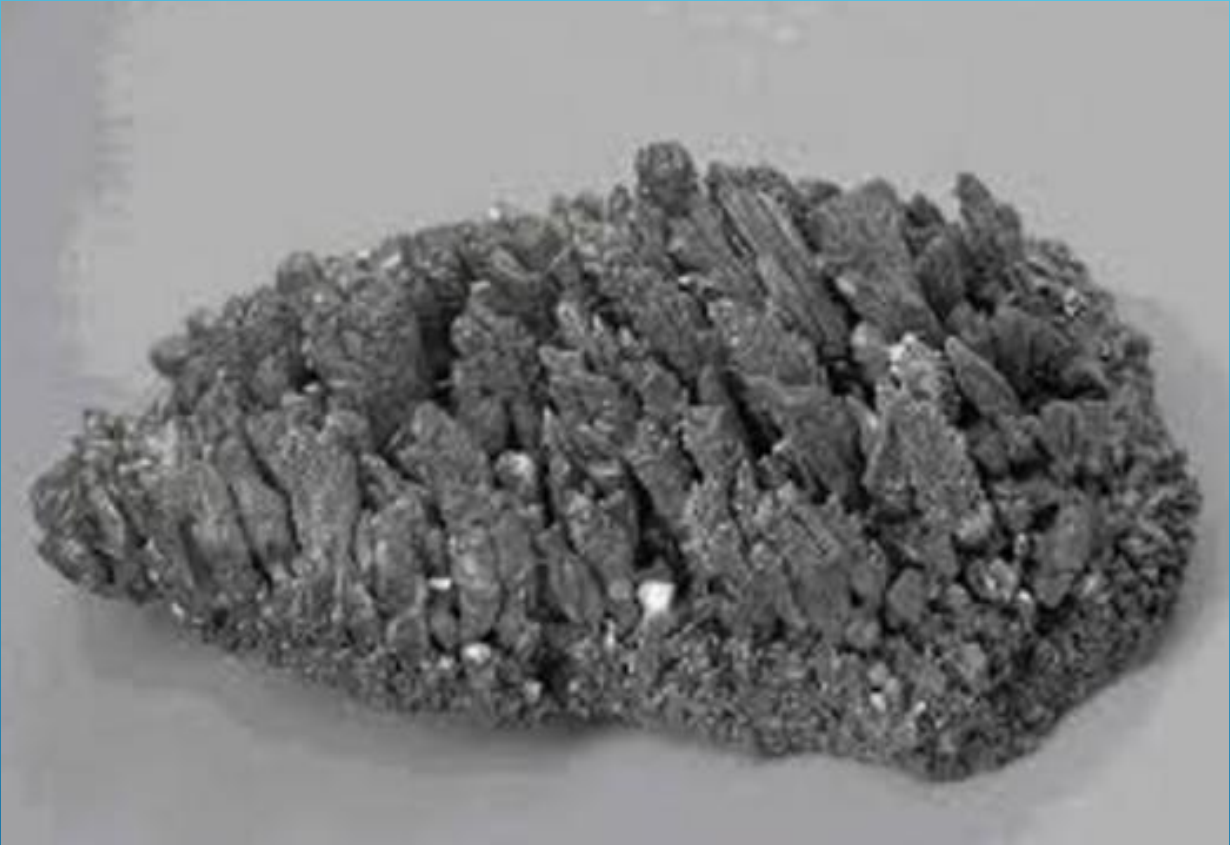


BIYOİNORGANİK KİMYA

4. HAFTA

MAGNEZYUM

- Simgesi Mg olan bir metaldir.
- Gümüş rengindedir.
- Hafif metallerden biridir
- Toz halindeki magnezyum kolayca tutuşur ve yanar. Bu özelliği nedeniyle, elektrikli fotoğraf makinesi flaşları çıkmadan önce, magnezyum yakılarak flaşlı fotoğraflar çekilmiştir.



- ▶ Yer kabuğunda bol bulunur.
- ▶ Bilesikleri halinde bulunurlar. $\text{CaCO}_3\text{MgCO}_3$, dolomit; MgCO_3 vb.



- **Vücutta kemik ve dişlerin yapısında yer alır.**
- **Sinir uyarımını ve kas kasılmalarını düzenler.**
- **Tuzları suda çözünmez.**
- **Yeşil yapraklı bitkiler, fındık, tahıl ve deniz ürünleri bol miktarda magnezyum içerirler.**

Klorofiller bitkilerde bulunan, magnezyum içeren ve fotosentez işlemini başlatan yeşil boyarmaddelerdir. Bunlar kırmızı ışığı soğururlar.

KALSİYUM

- Simgesi Ca olan bir toprak alkali metaldir.
- Elektriđi iletir.
- Yumuşak bir metaldir.
- Dövülebilir.
- Yer kabuğunda genellikle karbonat, sülfat, silikat ve fosfat bileşikleri şeklinde bulunur.

- Kalsiyumun yapısında bulunduğu minerallere örnek olarak kireçtaşı, mermer, kalsit (CaCO_3), dolomit ($\text{MgCO}_3 \text{ CaCO}_3$) ve apatit $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ verilebilir.

- **Ca²⁺ sert yapılarda bulunur.**
- **Hormonlarda haber verici, kas büzülmesinde tetikleyici, kan pıhtılaşmasında başlatıcı ve protein yapılarında kararlılık arttırıcı gibi birçok fonksiyonları vardır.**