

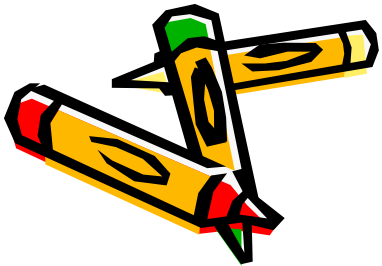
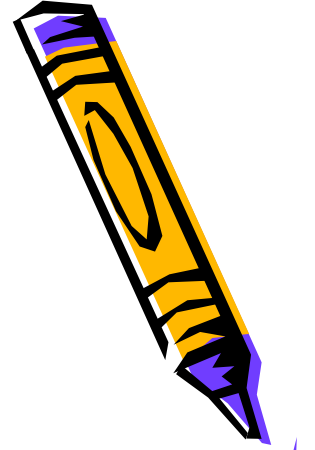
Deneyin Adı : Magnezyum Metali nasıl Yanar?

Hazırlayan : Çiğdem Günaydın
20534155



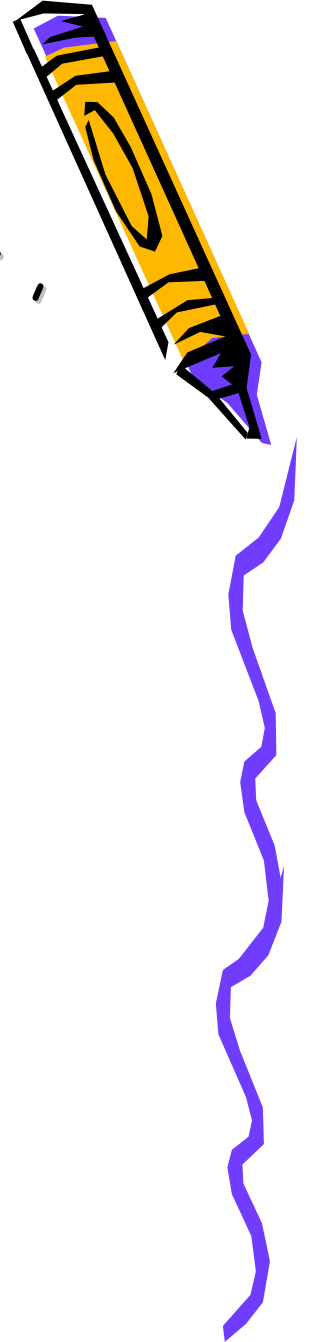
DENEYİN AMACI :

- Magnezyum metalinin yanmasıyla yanma tepkimelerinin gözlemlenmesi.



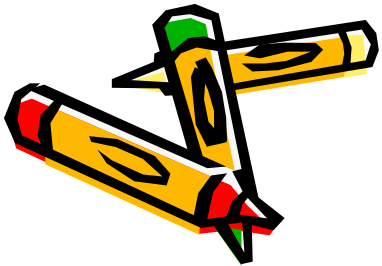
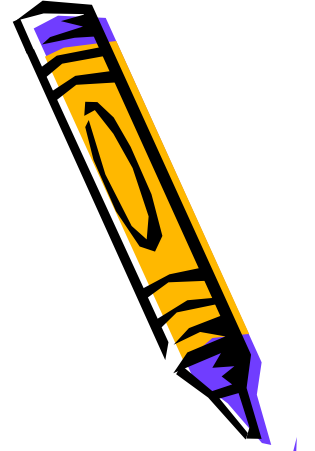
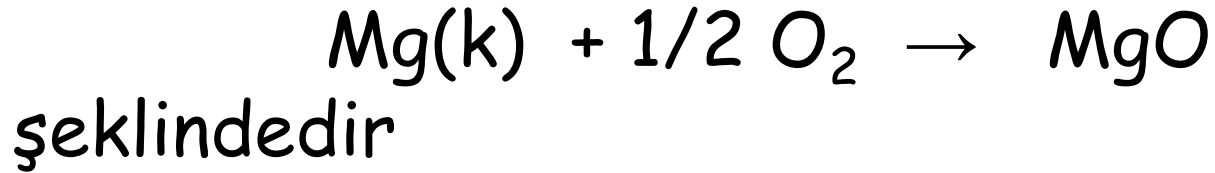
Malzemeler:

Magnezyum metal şerit ,
Çakmak, maşa



Teorik Bilgi :

- Magnezyum (Mg) aktif bir metaldir. Havanın oksijeni ile yanarak metaloksidi olan magnezyum oksidi oluşturur. olayın denklemi



Yanma Tepkimeleri

- Bir maddenin oksijenli verdiği tepkimelerdir.



Bir yerde yanma olayının gerçekleşmesi için;

1- Yanıcı madde olmalı

2- Yakıcı madde (oksijen) olmalı

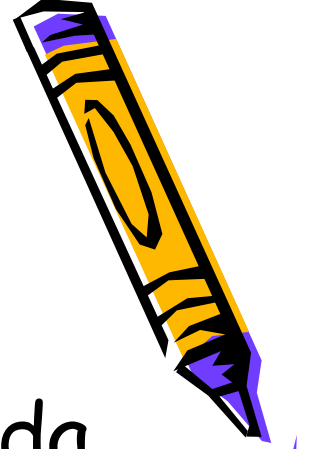
ancak yeterli değil;

3- Yanıcı maddenin tutuşma sıcaklığına kadar ısıtılmış olması gerekir.

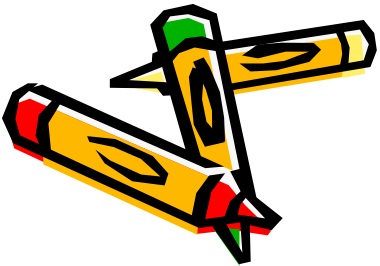
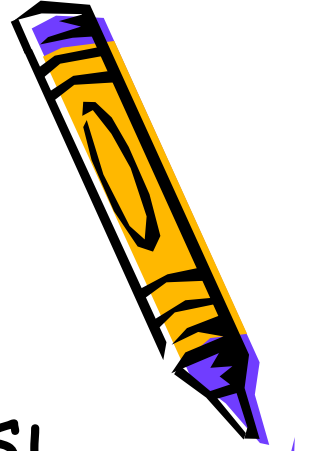


Magnezyum Metali

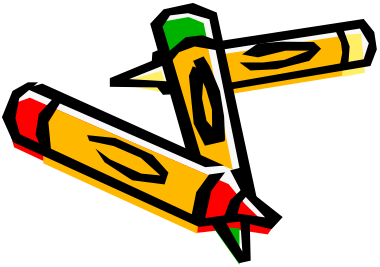
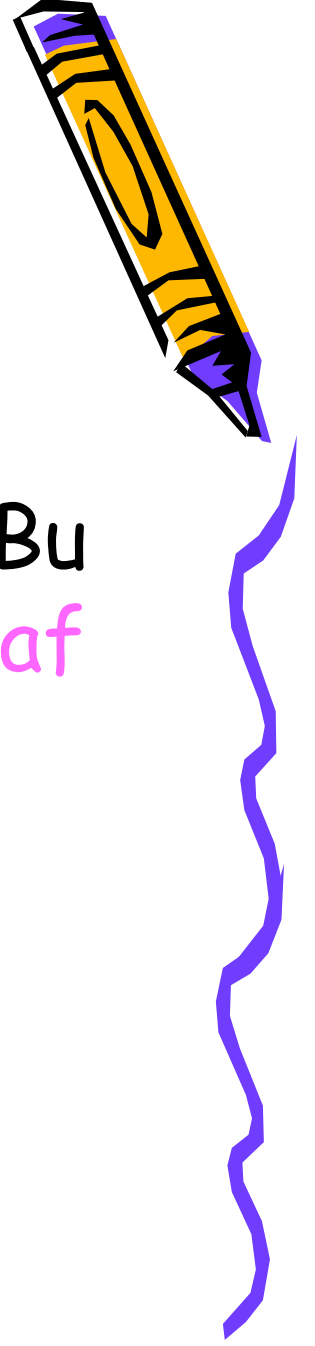
- **Magnezyum (Mg)**, gümüşbeyazlığında bir metaldir ve genellikle alaşım maddesi olarak, yani başka metallerle karıştırılarak kullanılır.



- Kimyasal simgesi *Mg*, atom numarası 12; atom ağırlığı 24,312 olan bu **element** en hafif metallere biridir ve bu özelliğiyle önem kazanmıştır.

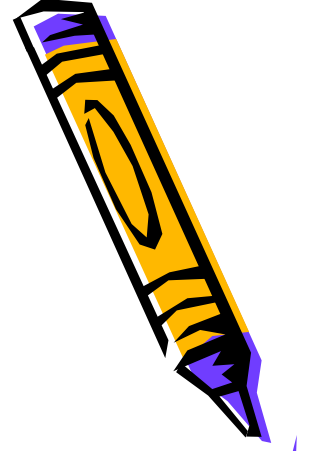


- Toz halindeki magnezyum kolayca tutuşur ve parlak bir alevle yanar. Bu özelliği nedeniyle, elektrikli **fotoğraf makinası** flaşları çıkmadan önce, magnezyum yakılarak flaşlı fotoğraflar çekilmiştir.

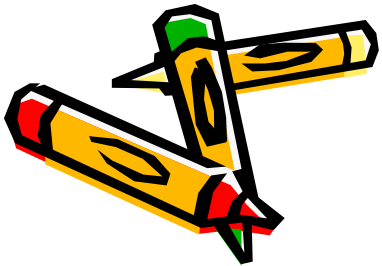
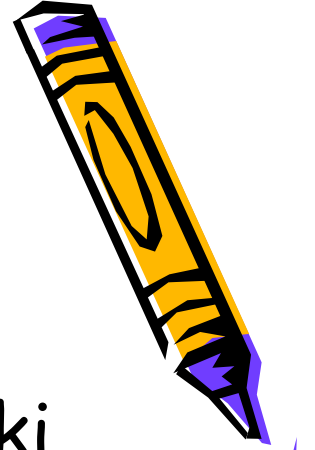


Kullanım Alanları

- Magnezyum hafif bir metal olduğundan alaşımları uçak ve füze yapımında, hafif ev eşyaları yapımında kullanılır. Alaşımlarda direnç, sertlik ve korozyona karşı dayanıklılık için kullanılır.

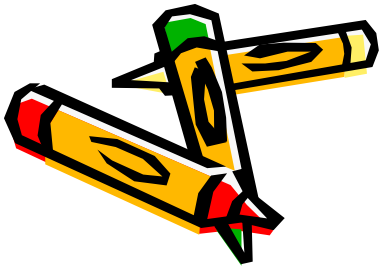
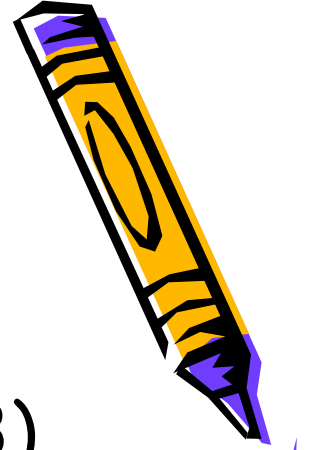


- Magnezyum şerit ve toz halinde havadaki oksijenle parlak bir ışık vererek yanar. Bu ışık (magnezyum ışığı) fotoğrafçılıkta flaş olarak kullanılır. İşaret fişekleri, roket yakıtlarında katkı maddesi olarak kullanılma alanları da mevcuttur.

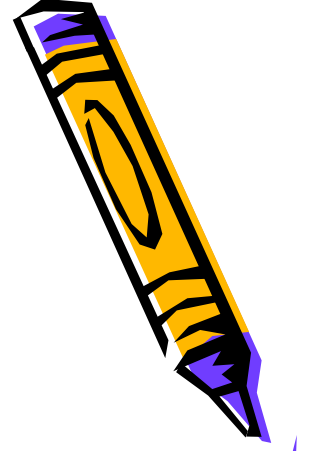


MAGNEZYUMUN TABİATTA BULUNUŞU

- Tabiatта en çok dolomit ($MgCO_3 \cdot CaCO_3$), magnezit ($MgCO_3$) ve çift tuz halinde karnalit ($KCl \cdot MgCl_2 \cdot 6H_2O$) ve acı tuz olarak bilinen epton tuzu ($MgSO_4 \cdot 7H_2O$) halinde maden suyunda bulunur. Epton tuzu bağırsaklarda suyu çekip topladığından tıpta müshil olarak kullanılır.

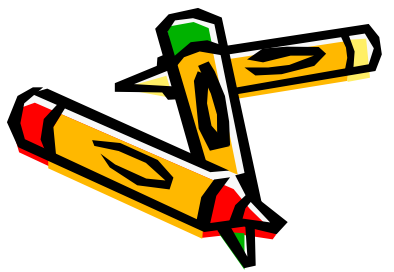


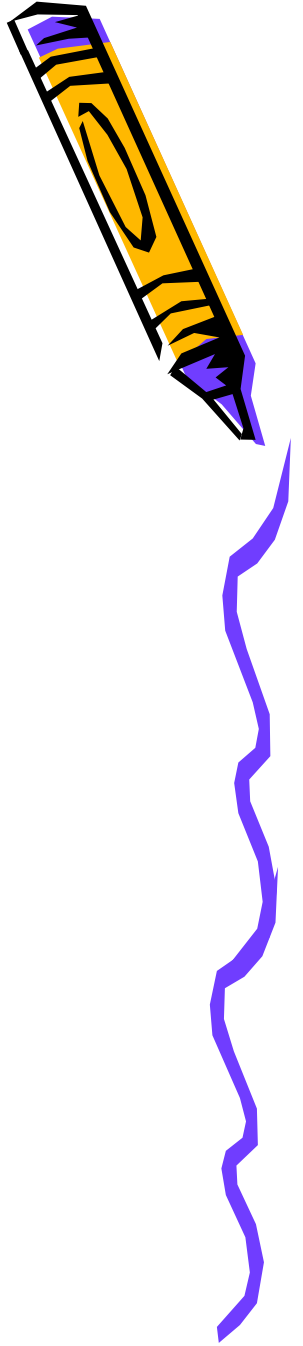
DENEYİN YAPILIŐI

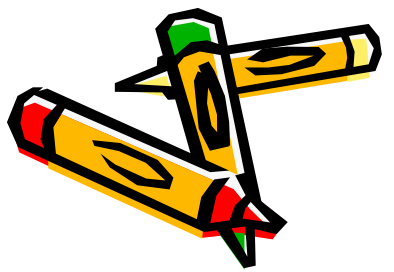
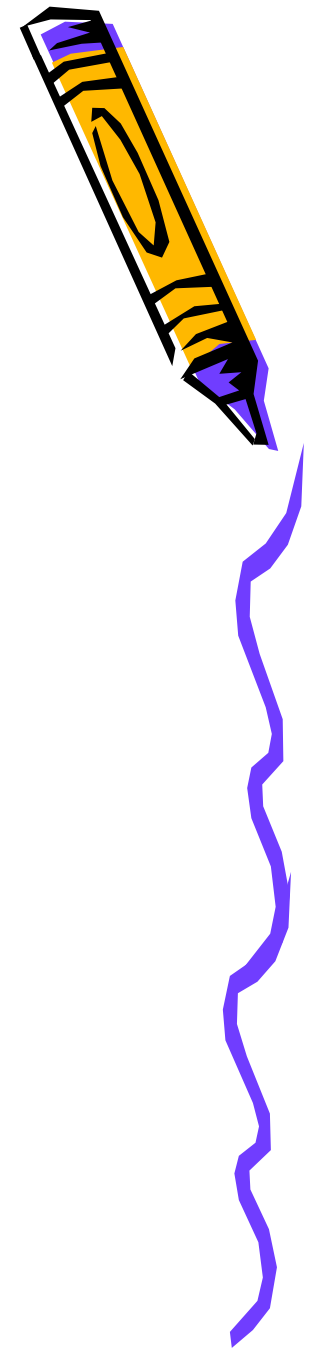


Bir parça magnezyum metali Őeriti alınır ve dikkatli bir Őekilde akmak ile yakılır.









SONUÇLAR VE DEĞERLENDİRME

- Magnezyum şeritin beyaz bir ışık vererek MgO oluşturarak yanma tepkimesi verdiği gözlemlenmiştir.

