



Magnézium égése levegőn és szén-dioxidban

Szükséges anyagok: magnéziumszalag, magnéziumforgács, magnéziumpor, szárazjég, kalcium-klorát

Szükséges eszközök: csipesz, Bunsen-égő, vasháromláb, fémlap, vegyszeres kanál, gyufa

Végrehajtás:

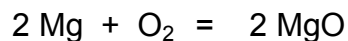
1. Fogjunk csipeszbe egy kb. 5 cm hosszúságú magnéziumszalagot és gyújtuk meg.
2. Szárazjégből készítsünk a fémlapra egy tömböt úgy, hogy a közepén egy kis mélyedés maradjon. Szórjuk bele 2 g Mg-por és 2 g Mg-forgács keverékét. A tetejére 1 g kálium-klorát és 1 g Mg-por keveréke kerüljön. Szúrjunk a közepébe egy 4 cm hosszúságú Mg-szalagot. Tegyük a fémlapot a vasháromlábra és tegyük be a fülke alá. Gyújtuk meg a Mg-szalagot.
A reakció lejátszódása után vágjuk szét a szárazjégtömböt.

Megfigyelés: A magnéziumszalag levegőn vakító fénnel ég.

A magnézium folytatja az égést a szén-dioxidban.

A szétvágott szárazjégtömbben látszik a fekete színű szén keletkezése.

Magyarázat: A magnézium és az oxigén egyesülését a következő egyenlet írja le:



A magnézium az oxigént vegyületeiből is elvonja, pl. a szén-dioxidból:

