

COMBUSTIONE DEL MAGNESIO

Mod. CB-IN-37/EV

DESCRIZIONE

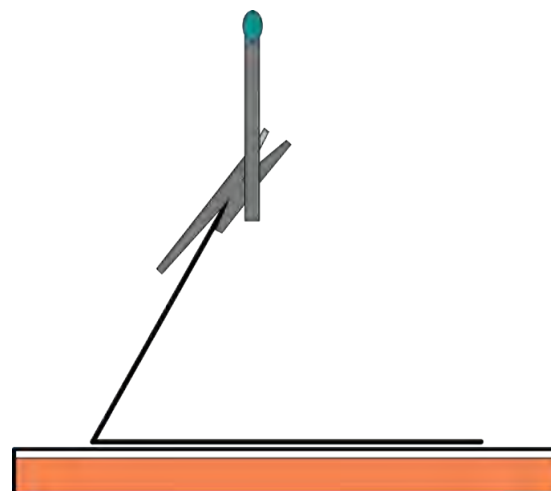
Attraverso questo kit, è possibile evidenziare una reazione di sintesi attraverso la combustione del magnesio con l'ossigeno atmosferico. Si può osservare che due sostanze elementari, una solida (magnesio) e l'altra gassosa (ossigeno), si uniscono insieme attraverso una reazione chimica per formare una nuova sostanza solida di colore bianco, l'ossido di magnesio.

PROGRAMMA DI FORMAZIONE

- Reazione di sintesi attraverso la combustione del magnesio con l'ossigeno

COMPONENTI

- Supporto con pinza
- Accendino
- Mattonella refrattaria
- Strisciolina di magnesio



INCLUSO

MANUALE TEORICO – SPERIMENTALE



DECOLORAZIONE DEL PERMANGANATO

Mod. CB-IN-38/EV

DESCRIZIONE

Con questo kit è possibile osservare una reazione chimica in cui le sostanze iniziali subiscono un cambiamento di colore. Durante il fenomeno si verifica la trasformazione del permanganato di potassio, di colore viola, nel prodotto incolore, costituito da solfato di manganese.

PROGRAMMA DI FORMAZIONE

- Decolorazione di una sostanza mediante reazione chimica

COMPONENTI

- N°2 provette grandi con tappo
- Spatola metallica
- Contagocce graduati
- Permanganato di potassio
- Soluzione acida di solfato ferroso

INCLUSO

MANUALE TEORICO – SPERIMENTALE

