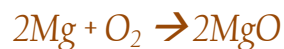


# Formazione dei Composti:

## Formazione di Ossido e Idrossido di Mg, a partire dal metallo

**F**ormazione di Ossido e Idrossido di Mg a partire dal metallo:

Prima di tutto bruciamo il magnesio utilizzando il becco Bunsen con formazione di MgO (*ossido di magnesio*):



Addizioniamo all'*ossido di magnesio* acqua distillata per formare dell'*idrossido di magnesio*; la reazione è la seguente:



Notiamo che la soluzione è incolore. (Figura 1)

Seconda parte dell'esperimento consiste nel verificare il pH del composto: aggiungiamo la *fenolftaleina*, (che vira all' viola a pH p basico, come nel caso della presenza di un idrossido) e osserviamo che la soluzione diventa viola/rosa (Figura 1) da cui possiamo concludere che la soluzione è basica.

### Sostanze:

Mg, fenolftaleina, acqua distillata.

### Materiali:

Carta tornasole, provette, becker, crogiolo, cannuce, pipette, spatola, becco Bunsen, sostegno metallico, carta abrasiva, pinze.



Figura 1