

FORMAZIONE DI UN OSSIDO BASICO E DEL CORRISPONDENTE

<p>Materiale occorrente</p>	<p>Filo di acqua fornelletto di legno cartina al crogiuolo</p>
<p>Procedimento</p>	<ul style="list-style-type: none"> - avvicinare l'estremità del filo di alla fiamma del - raccogliere il prodotto della combustione nel - aggiungere al prodotto ottenuto un po' di e mescolare - bagnare nella soluzione ottenuta la al tornasole
<p>Schema del dispositivo sperimentale:</p>	
<p>Considerazioni teoriche</p>	
<p>Osservazioni</p>	<ul style="list-style-type: none"> - avvicinato alla fiamma, il filo di produce una molto intensa ed abbagliante - nel crogiuolo si raccoglie una polvere - la cartina al tornasole cambia colore diventando
<p>Conclusioni</p>	<p>Il magnesio (.....) reagisce con l'..... presente nell'aria formando una bianca, l'ossido di (ossido basico), secondo la reazione: $2Mg + O_2 = 2MgO$ (..... + ossigeno = ossido di) </p> <p>Aggiungendo acqua all'..... di magnesio si ottiene poi l'..... di magnesio secondo la reazione: $MgO + H_2O = Mg(OH)_2$ (ossido di Mg + acqua = di Mg) </p> <p>Bagnando la cartina al tornasole nella soluzione di idrossido di Mg ci accorgiamo che tale soluzione è: la cartina, infatti, si colora di blu.</p>

