

FORMAZIONE DI UN OSSIDO BASICO E DEL CORRISPONDENTE .....

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

