

FORMAZIONE DI UN OSSIDO ACIDO E DEL CORRISPONDENTE

<p>Materiale occorrente</p>	<p>Zolfo in acqua cartina al provetta fornelletto molletta di legno</p>
<p>Procedimento</p>	<ul style="list-style-type: none"> - mettere un cucchiaino di nella provetta e, tenendola con la di legno, scaldarla alla fiamma - avvicinare all'imboccatura della una al tornasole precedentemente inumidita con un po' di
<p>Schema del dispositivo sperimentale:</p>	
<p>Considerazioni teoriche</p>	
<p>Osservazioni</p>	<ul style="list-style-type: none"> - lo zolfo, riscaldato alla fiamma, si e dalla provetta escono giallognoli - la cartina al tornasole si colora di
<p>Conclusioni</p>	<p>Lo zolfo (non-.....) reagisce con l'..... presente nell'..... formando un ossido (diossido di o solforosa), secondo la reazione: $S + O_2 = SO_2$ (zolfo + ossigeno = anidride) In seguito, l'anidride solforosa reagisce con l'..... presente nella cartina al formando l'acido secondo la reazione: $SO_2 + H_2O = H_2SO_3$ (anidride solforosa + = acido solforoso) La formazione dell'acido è segnalata dalla cartina al tornasole che diventa</p>