

## I CATALIZZATORI INORGANICI: IL BIOSSIDO DI .....

<b>Materiale occorrente</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- acqua ossigenata (.....)</li> <li>- biossido di manganese (<math>MnO_2</math>)</li> <li>- acqua</li> <li>- .....</li> <li>- tappo .....</li> <li>- cannuccia di vetro</li> <li>- tubo di gomma</li> <li>- .....</li> <li>- vaschetta</li> <li>- fiammifero</li> </ul>
<b>Procedimento</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- riempire di acqua metà vaschetta</li> <li>- riempire d'acqua la provetta, tapparla con un dito e capovolgerla nella vaschetta</li> <li>- infilare il capo libero del tubetto di gomma nell'imboccatura della provetta</li> <li>- mettere un po' di ..... nella beuta, aggiungere un pizzico di ..... e chiuderla con il tappo forato nel quale è inserita la cannuccia di vetro collegata al tubetto di plastica</li> <li>- togliere la provetta dall'acqua e avvicinare alla sua imboccatura, molto rapidamente, un ..... acceso.</li> </ul>
<b>Schema del dispositivo sperimentale</b>	
<b>Considerazioni teoriche</b>	<p>Il ..... di manganese è un catalizzatore ..... cioè una sostanza che ..... le reazioni chimiche. Esso permette all'acqua ossigenata di scindersi in ..... e ossigeno, rimanendo inalterato alla fine della reazione.</p>
<b>Osservazioni</b>	<p>All'interno della provetta l'acqua .....</p> <p>La fiamma del fiammifero si .....</p>
<b>Conclusioni</b>	<p>L'acqua nella provetta è scesa poiché il biossido di ..... ha permesso la scissione dell'acqua ossigenata in acqua (che è rimasta nella .....) e in un gas che, passato attraverso il tubetto di gomma, si è raccolto nella parte alta della ..... spingendo l'acqua fuori dalla provetta stessa.</p> <p>Il gas prodotto è .....; lo deduciamo dal fatto che ha ravvivato la ..... del fiammifero che abbiamo avvicinato all'imboccatura della provetta.</p>

