

Tipo	Chimica
Titolo	Fulmini in provetta
Oggetto	Reazioni chimiche
Prerequisiti	Reazioni chimiche, equazioni chimiche
Strumenti	<ul style="list-style-type: none">• Una provetta grande• 1 Becher• 2 Pipetta da 10 ml• Spatola di metallo• Palla di peleo o aspiratore elettrico• Acido Solforico concentrato• Etanolo assoluto• Cristalli di KMnO_4
Modalità operativa	<ul style="list-style-type: none">• Prelevare Ac solforico (2ml) e versarlo con cautela nella provetta.• Prelevare l'etanolo assoluto e versarlo di traverso nella provetta di modo che non si mescoli con l'acido• Prelevare KMnO_4 e versarlo nella provetta
Conclusioni	<p>Il permanganato di potassio reagisce con l'acido solforico per dare l'anidride permanganica</p> $2\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{Mn}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O}$ <p>L'anidride, reagendo con l'alcool, si riduce con una reazione esotermica che rilascia energia luminosa e acido acetico</p> $\text{Mn}_2\text{O}_7 + \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{OH} \rightarrow \text{MnO}_2 + \text{CH}_3\text{COOH}$