

ACQUA OSSIGENATA E TRICLORURO DI FERRO

UNA REAZIONE ESOTERMICA ESEGUITA
DAL GRUPPO DEL PORTALE IL 12/05/03
(Per osservazioni o dibattiti scriveteci !!!!!)

REAGENTI: **Acqua ossigenata**
 Tricloruro di ferro

METODOLOGIA: la reazione viene fatta avvenire in capsula di Petri, col vantaggio di un basso consumo di reattivi, senza rischi per gli studenti ed un alto livello di spettacolarità.

I due liquidi, introdotti con due contagocce, devono essere messi vicini ma non a contatto.



SPIEGAZIONE: dopo qualche minuto i due liquidi interagiscono senza l'aiuto di forze esterne e questo fa capire che le molecole dei liquidi si muovono. La reazione avviene con grande sviluppo di energia, evidenziato dall'aumento di temperatura. Lo ione ferrico, probabilmente, funge da catalizzatore per la reazione di decomposizione dell'acqua ossigenata ed inoltre potrebbe verificarsi una redox in cui lo ione cloruro viene ossidato a cloro e l'acqua ossigenata ridotta ad acqua



