



ALCUNE REAZIONI REDOX FACILMENTE OSSERVABILI

A cura di Serena Arcelli e Rossana Baglioni

Materiale
occorrente: Barrette di Zinco e Rame - CuSO_4 - AgNO_3 - KMnO_4 - HCl - H_2SO_4 - $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ - FeSO_4

1⇒ Inserire una barretta di Zn in un bekerino contenente una soluzione di CuSO_4 .

2⇒ Inserire una barretta di Cu in un bekerino contenente una soluzione di AgNO_3 .



Osservare ed annotare che cosa succede nei due casi.

3⇒ Unire una soluzione diluita di KMnO_4 con alcune gocce di HCl diluito ($\approx 2\text{M}$).



Verificare la formazione di odore di cloro.

4⇒ Unire 10 ml di KMnO_4 (0.01 o 0.0001 M) con 10 ml $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ (0.1 o 0.01 M) e 2 ml di H_2SO_4 conc. o 6M.

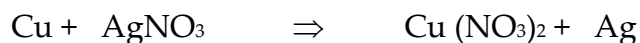
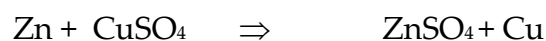
5⇒ Unire 10 ml di KMnO_4 (0.01 o 0.0001 M) con 10 ml FeSO_4 (0.1 o 0.01 M) e 2 ml di H_2SO_4 conc. o 6M.



Osservare ed annotare che cosa succede nelle due reazioni.



Bilanciare le seguenti reazioni:



ATTENZIONE:

Alcuni liquidi anche se diluiti sono corrosivi: evitate il contatto con la pelle. In caso di contatto accidentale, lavare immediatamente la parte interessata con acqua e sapone.

Gli altri prodotti impiegati non presentano particolare pericolosità.

SMALTIMENTO DEI RIFIUTI:

Versate il contenuto dei becker nel contenitore di raccolta liquidi.