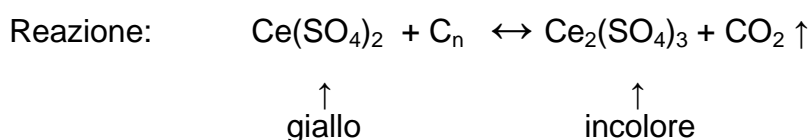


EQUILIBRI CHIMICI

Soluzione del Cerio

1. $\text{Ce}(\text{SO}_4)_2$ -solubilizzare a caldo 4 g di cerio solfato in 100 ml di H_2SO_4 6 N.
2. In un becher da 100 ml portare in soluzione una spatola (rossa) di acido citrico con 10 ml di H_2SO_4 2 N e aggiungere una spatola di KBrO_3 .
3. Aggiungere 5 ml della soluzione 1 alla soluzione 2, agitare lentamente senza muovere il precipitato. Posizionare il becher su un fondo bianco ed osservare la variazione di colore.



Soluzione del cromato e del bicromato

1. mettere in una provetta in una provetta 2ml circa di bicromato di potassio aggiungere goccia a goccia idrossido di sodio 6 N fino al viraggio di colore (dall'arancione del bicromato passa al giallo del cromato). A viraggio avvenuto aggiunger goccia a goccia acido cloridrico 6 N fino al ritorno della colorazione arancio del bicromato.
2. ripetere la stessa prova con il cromato aggiungendo prima l'acido cloridrico 6 N fino al viraggio di colore (dal giallo del cromato passa all'arancione del bicromato), poi aggiungere l'idrossido di sodio 6 N fino al ritorno della colorazione iniziale.