

IODOMETRIA

Le titolazioni iodometriche sono quelle in cui lo ione ioduro si comporta da riducente verso sistemi ossidanti aventi potenziale standard maggiore di quello che compete alla coppia redox I_2/I^- . Tali titolazioni sono basate sul seguente equilibrio redox:



Le titolazioni iodometriche vengono eseguite con metodo indiretto, ovvero:

- alla soluzione dell'analita ossidante Ox viene addizionato un eccesso di KI solido, liberando iodio elementare in quantità equivalente;
- lo iodio che si forma viene titolato con una soluzione riducente, in genere di ioni tiosolfato:

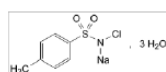


Determinazione Cloramina T

TOSYLCHLORAMIDE SODIUM

(Cloramina, F.U.)

Tosylchloramidum natricum



$C_7H_7ClNNaO_2S \cdot 3H_2O$

$M_r 281,7$

Analisi Euclorina bustine

Occorrente:

$Na_2S_2O_3$ 0,1 N

Salda d'amido soluzione

Euclorina bustine

Procedimento

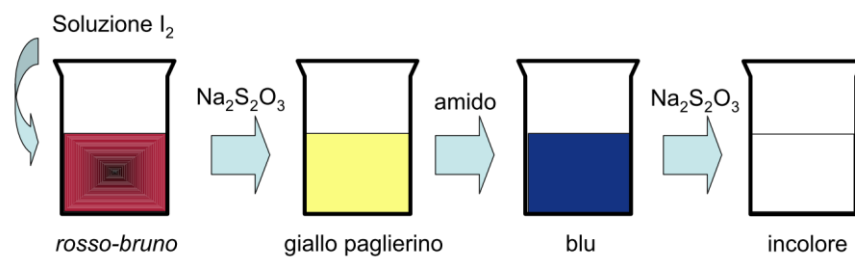
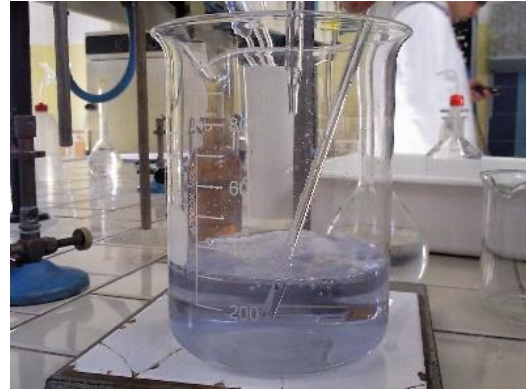
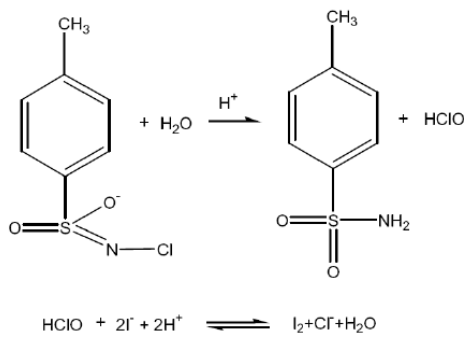
Si segue la monografia della FU

0,3500 g di euclorina, si trasferiscono quantitativamente in beuta a smeriglio; si sciolgono in acqua, si aggiungono 5 ml di KI al 20% ed 1 ml di HCl conc., si tappa e si lascia riposare per 3 minuti.

Si titola con $Na_2 S_2O_3$ 0,1 N, utilizzando come indicatore la salda d'amido (si aggiunge quando la soluzione è giallina; vira dal blu all'incolore).

Calcolare la % di purezza.

Reazioni



ATTENZIONE!! Aggiungere poche gocce!
Titolazione quasi completa!