

DETERMINAZIONE DELLA ESATTA NORMALITÀ DI AgNO_3 0,05 N

- Pesare esattamente $0,06 \div 0,1$ g di NaCl precedentemente essiccato in stufa
- Sciogliere con ~ 100 ml di acqua
- Aggiungere 1 ml di sodio cromato (Na_2CrO_4) al 5%
- Titolare con AgNO_3 0,05 N fino a viraggio da bianco giallastro a rosso mattone
- Calcolare l'esatta normalità di AgNO_3

DETERMINAZIONE DELLA ESATTA NORMALITÀ DI NH_4SCN 0,05 N

- Prelevare esattamente $20 \div 30$ ml di AgNO_3 0,05 N
- Diluire con ~ 100 ml di acqua
- Aggiungere 4 ml di HNO_3 6 N e 1 ml di indicatore (ferro ammonio solfato ico)
- Titolare con NH_4SCN 0,05 N, agitando, fino a viraggio (colorazione rossastra persistente)
- Calcolare l'esatta normalità di NH_4SCN

DETERMINAZIONE DEI CLORURI COL METODO DI VOLHARD

Materiale occorrente

Matraccio tarato da 250 ml

Buretta da 50 ml

Beuta da 300 ml

Reagenti

AgNO_3 0,05 N

HNO_3 6 N

KNO_3

Allume ferrico (indicatore)

H_4SCN 0,05 N

Procedimento

- Portare a volume il campione in matraccio tarato da 250 ml
- Prelevare esattamente con buretta o pipetta a due tacche 20 ml della soluzione e porli in una beuta
- Aggiungere ~ 100 ml di acqua distillata e 5 ml di HNO_3 6 N
- Aggiungere 40 ml esatti di AgNO_3 0,05 N
- Aggiungere una spatolata di KNO_3 e far bollire per alcuni minuti per facilitare la coagulazione del precipitato
- Raffreddare e aggiungere 1 ml di indicatore (allume ferrico)
- Titolare con ammonio solfocianuro 0,05 N fino al viraggio (colorazione rossastra persistente)
- Calcolare i mg di Cl^- contenuti nel campione

Digitalizzato da Prof. Mauro Tonellato

ITIS Natta – Padova