

## DETERMINAZIONE DELLA ESATTA NORMALITÀ DI $\text{AgNO}_3$ 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 ( $\text{Na}_2\text{CrO}_4$ ) al 5%
- Titolare con  $\text{AgNO}_3$  0,05 N fino a viraggio da bianco giallastro a rosso mattone
- Calcolare l'esatta normalità di  $\text{AgNO}_3$

## DETERMINAZIONE DELLA ESATTA NORMALITÀ DI $\text{NH}_4\text{SCN}$ 0,05 N

- Prelevare esattamente  $20 \div 30$  ml di  $\text{AgNO}_3$  0,05 N
- Diluire con ~ 100 ml di acqua
- Aggiungere 4 ml di  $\text{HNO}_3$  6 N e 1 ml di indicatore (ferro ammonio solfato ico)
- Titolare con  $\text{NH}_4\text{SCN}$  0,05 N, agitando, fino a viraggio (colorazione rossastra persistente)
- Calcolare l'esatta normalità di  $\text{NH}_4\text{SCN}$

## DETERMINAZIONE DEI CLORURI COL METODO DI VOLHARD

### Materiale occorrente

Matraccio tarato da 250 ml

Buretta da 50 ml

Beuta da 300 ml

### Reagenti

$\text{AgNO}_3$  0,05 N

$\text{HNO}_3$  6 N

$\text{KNO}_3$

Allume ferrico (indicatore)

$\text{H}_4\text{SCN}$  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  $\text{HNO}_3$  6 N
- Aggiungere 40 ml esatti di  $\text{AgNO}_3$  0,05 N
- Aggiungere una spatolata di  $\text{KNO}_3$  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  $\text{Cl}^-$  contenuti nel campione

Digitalizzato da Prof. Mauro Tonellato

ITIS Natta – Padova