

CURVA DI TARATURA PER AZOTO AMMONIACALE (NH₄⁺)

SOLUZIONI:

NH₄Cl 1000 ppm di (NH₄⁺) 2.972g in 1000 cc

NH₄Cl 10 ppm di (NH₄⁺) 10 cc della soluzione 1000 ppm in 1000 cc (29.72 mg/l)

Per diluizione della soluzione 10 ppm 100 cc per ognuna delle seguenti concentrazioni:

0.5 mg/l (1.68 cc)

1.0 mg/l (3.36 cc)

1.5 mg/l (5.05 cc)

2.0 mg/l (6.73 cc)

2.5 mg/l (8.40 cc)

ANALISI SPETTROFOTOMETRICA

REAGENTI:

Soluzioni precedentemente preparate di NH₄Cl per curva di taratura.

Reattivo di NESSLER 1: 1 sol A e sol B

Sale di SEIGNETTE 50g in 100 cc evaporare 30 cc circa lasciare raffreddare e riportare a 100 cc

PROCEDIMENTO:

Inserire in una provetta 10 cc della soluzione 1 di NH₄Cl (o campione), 1 cc reattivo di NESSLER, 2 cc sale di SEIGNETTE. Agitare, attendere 10 minuti, riempire una cuvetta e leggere l'assorbanza a 400 nm contro un bianco (10 cc di H₂O, 1 cc reattivo di NESSLER, 2 cc sale di SEIGNETTE). Ripetere il procedimento con le altre soluzioni.

CALCOLI:

ppm = massa soluto / massa solvente * 10⁶

C * V = C * V

Costruire il grafico ABS. – Conc. che ci permetterà di ricavare la concentrazione del campione incognito.