

TITOLAZIONE DI AC CLORIDRICO CON NaOH
(fornito solido e la sua soluzione titolata con standard primario)

normalizzazione NaOH	esempio	prova 1	prova 2	prova 3	prova 4
Peso NaOH (PM = 40)	4 + 1 g				
Diluisco a 1000ml in matraccio	0,1N circa				
NaOH circa 0,1 N :Lettura iniziale (tara buretta da 50 ml)	0				
NaOH circa 0,1 N :Lettura finale (prelievo di soluzione in beuta) A =	30				
Standard 0,1N : Lettura iniziale (tara buretta da 50 ml)	0				
Standard 0,1 N :Lettura finale (cc necessari per la titolazione B =	31				
Normalità di NaOH = 0,1 . B / A (B/A = fattore di correzione f_{NaOH})	$0,1 \cdot 31 / 30 =$ $0,1 \cdot 1,033$				

Titolazione di HCl a titolo incognito	esempio	prova 1	prova 2	prova 3	prova 4
NaOH 0,1N f_{NaOH} : Lettura iniziale (tara buretta da 50 ml)	0				
NaOH 0,1N f_{NaOH} :Lettura finale (prelievo di soluzione in beuta) A =	30				
HCl a N incognita : Lettura iniziale (tara buretta da 50 ml)	0				
HCl a N incognita :Lettura finale (cc necessari per la titolazione) B =	31				
Normalità di HCl a N incognita = 0,1 . f_{NaOH} . A / B	$0,1 \cdot 30 / 31 \cdot f_{NaOH}$ $f_{NaOH} =$ $0,1 \cdot 0,968$ f_{NaOH}				

RISULTATO :	la normalità di HCl incognito è :
--------------------	-----------------------------------