

Determinazione dell'acidità dell'aceto

L'acidità dell'aceto viene espressa in grammi di acido acetico contenuti in 100 ml d'aceto

- Reagenti utilizzati: NaOH titolo noto ; indicatore fenolftaleina; aceto.

Si effettua una diluizione nel rapporto 1:10 (10 ml di aceto in 100 ml di H₂O). Si prelevano ~ 20 ml della soluzione d'aceto e si titola con NaOH utilizzando come indicatore la fenolftaleina.

I grammi di acido acetico(CH₃COOH) si determinano utilizzando la formula:

$$\frac{N*V}{1000} = \frac{g}{p.e.} ; \quad g = \frac{N*V*p.e.}{1000} = (\text{grammi di ac.acetico in } \sim 20 \text{ ml /10 di aceto})$$

N = normalità dell'NaOH ;

V = volume di NaOH ;

p.e. = peso equivalente CH₃COOH ;

g = grammi di acido acetico neutralizzati (*la nostra incognita*)

Per calcolare i grammi di ac.acetico presenti in 100ml d'aceto :

$$(\text{grammi di ac.acetico}) : (\sim 20 \text{ ml /10 di aceto}) = X : 100 ;$$

X = grammi di acido acetico in 100ml di aceto.