

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA ACIDO ACETILSALICILICO

Saggio F.U. XI ed.

Reagenti

- Idrossido di sodio 0,5 M NaOH
- Acido cloridrico 0,5 M HCl
- Rosso fenolo sol. alcolica 1%

Apparecchiature

- Bilancia analitica
- Agitatore magnetico con riscaldamento

Vetreteria

- Mortaio e pestello
- Beuta da 100 ml collo largo
- Buretta di Mohr 25 ml
- Pipetta tarata 30 ml e relativo aspiratore
- Pipetta pasteur e tettarelle

Procedimento

- Triturare finemente circa 20 pastiglie. Pesare esattamente una quantità di polvere pari a circa 500 mg.
- Porre in una beuta da 100 ml la polvere ed aggiungere esattamente 30 ml di idrossido di sodio 0,5 M NaOH. Titolare l'eccesso di NaOH con acido cloridrico 0,5 M HCl in presenza di rosso fenolo sol. alcolica 1% come indicatore.

Calcoli ed espressione della concentrazione

$$[30 - (30 - x)] \cdot 45,04$$

Dove:

x = ml di HCl

30 = ml totali di NaOH 0,5 M

45,04 = mg di acido salicilico