

VALORACIÓN DE ÁCIDO CLORHÍDRICO CON HIDRÓXIDO DE SODIO.

Material e reactivos

Matraz Erlenmeyer	Papel indicador universal	Vidro de reloxo
Variña de vidro	Vaso de precipitados	Pipeta
Bureta	Disolución de NaOH	Disolución de HCl

Procedemento

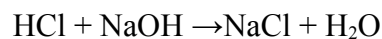
- 1.-Mídese de forma precisa (cunha pipeta) o volume do ácido que queremos valorar
- 2.-Ponse nun erlenmeyer ó que lle engadimos unhas pingas de fenolftaleína.
- 3.-Nunha bureta poñemos a base de concentración coñecida, que imos empregar como axente valorante (reactivo) .
- 4.-Engádesse lentamente o reactivo sobre o ácido ata que o indicador cambia de cor.
- 5.-Anotáse o volume gastado.

Repítese tres ou catro veces a experiencia e tomamos como volume gastado a media aritmética dos tres ou catro valores obtidos.

Para ver o cambio de cor con mais facilidade, coloca o matraz sobre un papel branco.

Cálculos

A ecuación química correspondente ó proceso é:



Segundo a estequiometría da reacción:

$$n^\circ \text{ de moles de ácido} = n^\circ \text{ de moles de base}$$

Coñecidos os dous volumes e unha das molaridades podemos calcular a outra.