

MÉTODO:
DESCRIPCIÓN:**TARQ-100**
DETERMINACIÓN DE NÚMERO ÁCIDO BASE SOLUCIÓN**TARQ:****DEFINICIÓN.**

El número ácido se define como el número de miligramos de hidróxido de potasio requeridos para neutralizar un gramo de muestra. Aplica para toda resina que se requiera determinar el núm. ácido en base solución.

APARATOS y REACTIVOS.

1. Matraz Erlenmeyer o vaso de precipitado de 250ml
2. Balanza granataria y/o de precisión
3. Probeta de 25ml
4. Espátula
5. Bureta de 50 ml
6. Soporte universal y pinzas para soporte
7. Solución estándar de KOH 0.1 N (según [TARQ-640](#) "Preparación de solución estándar de KOH")
8. Indicador de fenolftaleína al 0.1% (según [TARQ-650](#) "Preparación de indicador de fenolftaleína al 0.1%")

PROCEDIMIENTO.

1. En un matraz Erlenmeyer de 250 ml. pesar 5.6 gr. de resina, registrar el peso.
2. Añadir 20 ± 1 mL de indicador de fenolftaleína al 0.1%.
3. Si es necesario, calentar ligeramente hasta que la muestra se disuelva bien.
4. Titular con la solución estándar de KOH 0.1N hasta el vire del indicador (incoloro a rosa) y que éste persista durante 15 seg.
5. Registrar el volumen gastado de KOH.
6. Calcular:

$$i. \text{ N.A.} = (\text{Vol} \times \text{N KOH} \times 56.1) / 5.6$$

Dónde:

N.A. = Número Ácido

Vol = ml gastados de KOH durante la titulación

N = Normalidad de la solución de KOH

7. Registrar según [ES-AS-08](#) "Registros de Resultados del Manual de Técnicas de Análisis".