

MÉTODO:
DESCRIPCIÓN:**TARQ-720**
DETERMINACIÓN DE JABONES**TARQ:****DEFINICIÓN.**

Determina la alcalinidad de una muestra de aceite o glicerina (como oleato de sodio). Aplica para aceites vegetales y glicerina.

APARATOS y REACTIVOS.

1. Matraz Erlenmeyer de 250 ml
2. Probeta de 50 ml ó 100 ml
3. Gotero
4. Balanza con precisión de 0.001 gr
5. Bureta de 10 ml
6. Acetona grado reactivo.
7. Agua destilada
8. Azul de Bromofenol grado reactivo (CAS 115-39-9; FW 670)
9. Solución de agua-acetona al 2%. En un matraz de aforación de 1 Lt, colocar 20 ml de agua destilada y completar a 1 Lt con acetona.
10. Solución de indicador Azul de Bromofenol al 1%. En un vaso de precipitado de 250 ml pesar 1 gr de Azul de Bromofenol y disolver en 100 ml de agua destilada.
11. Solución de Ácido Clorhídrico 0.01 N

PROCEDIMIENTO.

1. Colocar en la probeta 50 ml de la solución de agua-acetona al 2%.
2. Agregarle 5-6 gotas del indicador Azul de Bromofenol al 1%.
3. Si es necesario, neutralizar ésta mezcla con la solución de HCl 0.01 N hasta el vire amarillo (regularmente con una ó dos gotas de HCl son suficientes).
4. En el matraz Erlenmeyer pesar 40 ± 0.05 gr de la muestra.
5. Agregar la solución de agua-acetona-indicador a la muestra del matraz Erlenmeyer y agitar.
6. Un color verde o azul indica la presencia de jabones. Si esto sucede se titula con la solución de HCl 0.01 N hasta el vire amarillo*.
7. Registrar los ml de HCl gastados y calcular:

$$\text{PPM de jabones (como oleato de sodio)} = \frac{\text{ml. de HCl gastados} \times N \text{ HCl} \times 304400}{\text{gr. muestra}}$$

* Si el consumo de HCl 0.01 N es mayor a 6 ml, pesar 4 gr. de muestra y repetir el análisis

8. Registrar según **ES-AS-08** "Registros de resultados del manual de técnicas de análisis"
9. FIN.