

RECONOCIMIENTO DE METANAL

Objetivos: Estudiar una reacción de reconocimiento de pequeñas concentraciones de metanal, aplicada tradicionalmente para descartar el agregado de éste a la leche, como conservante.

Materiales:

2 tubos de centrifuga cónicos
4 goteros
tubo de ensayos pequeño
gradilla

Sustancias:

formol
leche
 $\text{FeCl}_{3(\text{aq})}$ 50 g/L
 $\text{H}_2\text{SO}_{4(\text{conc})}$

Medidas de Seguridad

--

Procedimiento:

- 1- Colocar en un tubo de centrifuga 2 pequeñas gotas de formol, y agregar agua hasta 1/3 del tubo.
- 2- Agregar leche hasta completar los 2/3 del tubo y agitar.
- 3- Colocar en el tubo de ensayos común, 1 gota de solución de cloruro de hierro (III), y agregar aproximadamente 1mL de ácido sulfúrico.
- 4- Agregar la solución preparada en (3), al tubo de centrifuga con la mezcla leche – formol, resbalando suavemente por la pared del tubo.
- 5- Dejar en reposo en la gradilla por 10 minutos.
- 6- Observar a trasluz y sobre superficie blanca, la zona de la interfase.
- 7- Repetir los pasos 1 al 4 pero **sin agregar solución de cloruro de hierro (III) en el paso 3.**
- 8- **Comparar.**