

## CETONAS

**Objetivos:** estudiar reacciones de reconocimiento de cetonas y su diferenciación respecto de los aldehídos.

### **Materiales**

Tubos de ensayos  
Gradilla  
Mechero

### **Sustancias**

acetona 20%  
reactivo de Imbert  
solución de amoníaco  
reactivo de Tollens

### **Medidas de Seguridad**

### **Procedimiento:**

#### **PARTE A: TOLLENS**

- 1- **Ver preparación en técnica de aldehídos.**
- 2- Calentar el reactivo sin que hierva, y agregar 1mL de acetona, calentando suavemente sin agitar.

#### **PARTE B: IMBERT**

- 1- Poner 1mL de acetona al 20% en un tubo de ensayos.
- 2- Agregar 4 o 5 gotas de Reactivo de Imbert.
- 3- Inclinar el tubo y dejar caer 1mL de amoníaco resbalando por la pared, con mucho cuidado para que no se mezcle con la acetona.
- 4- Observa la zona de contacto.

### **POST-LAB:**

- 1- ¿Qué sucedió con el ensayo de Tollens sobre la acetona?
- 2- Averigua por qué.