

VNiVERSIDAD  
D SALAMANCA

## **CONCURSO-OPOSICIÓN**

### **TURNO LIBRE**

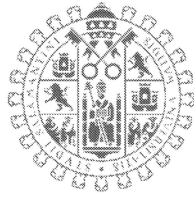
**PERSONAL TÉCNICO, DE GESTIÓN Y DE  
ADMINISTRACIÓN Y SERVICIOS LABORAL**

**LL6605 - TÉCNICO ESPECIALISTA LABORATORIO  
DEPARTAMENTO QUÍMICA-FÍSICA**

### **SEGUNDO EJERCICIO**

#### **SUPUESTO I**

Salamanca, 20 de junio de 2024



# VNiVERSiDAD D SALAMANCA

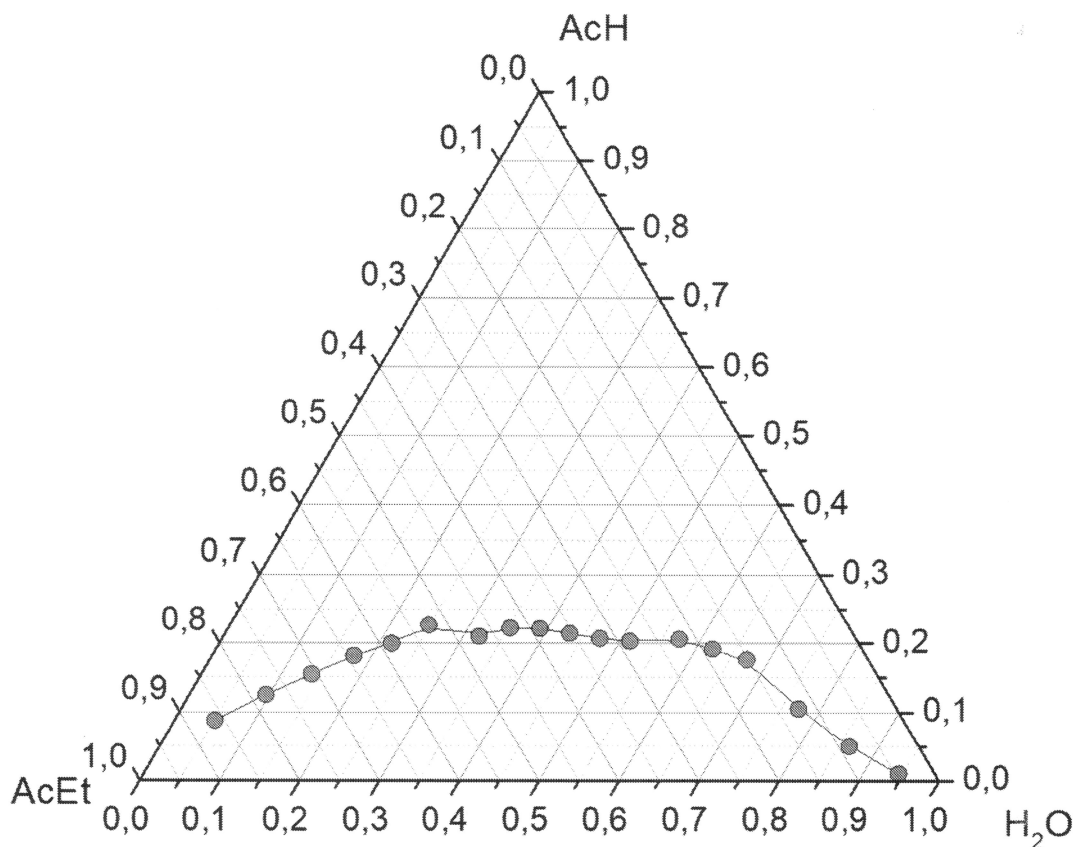
Teniendo en cuenta el diagrama de fases que se le proporciona a continuación, correspondiente al sistema termodinámico formado por agua, ácido acético (AcH) y acetato de etilo (AcEt), obtenga, experimentalmente una recta de reparto.

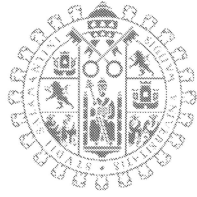
1. Explique con detalle el procedimiento experimental que va a seguir.
2. Realice y entregue todos los cálculos necesarios.
3. Presente la recta de reparto sobre el diagrama de fases.

NOTA: En el caso de tener que realizar alguna determinación experimental, no es necesario que la repita para hacer tratamiento estadístico.

Densidad de AcEt =  $0.900 \text{ g/cm}^3$

Densidad de AcH =  $1.052 \text{ g/cm}^3$





VNiVERSIDAD  
D SALAMANCA

## **CONCURSO-OPOSICIÓN**

### **TURNO LIBRE**

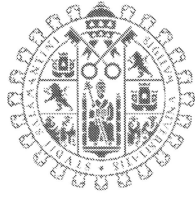
**PERSONAL TÉCNICO, DE GESTIÓN Y DE  
ADMINISTRACIÓN Y SERVICIOS LABORAL**

**LL6605 - TÉCNICO ESPECIALISTA LABORATORIO  
DEPARTAMENTO QUÍMICA-FÍSICA**

### **SEGUNDO EJERCICIO**

#### **SUPUESTO II**

Salamanca, 20 de junio de 2024



# VNiVERSIDAD D SALAMANCA

Instale los dispositivos necesarios para determinar el índice de transporte de los iones  $H^+$  utilizando  $HNO_3$  0,1M como electrolito y un coulombímetro de  $CuSO_4$  0,3 M en  $H_2SO_4$  0,05M (aproximadamente).

1. Explique con detalle el procedimiento experimental que va a seguir.
2. Realice y entregue todos los cálculos necesarios.
3. Compruebe que el circuito está bien montado.

NOTA: En el caso de tener que realizar alguna determinación experimental, no es necesario que la repita para hacer tratamiento estadístico.