



Universidad Autónoma de Madrid

BOLSA DE TRABAJO PARA LA CONTRATACIÓN TEMPORAL DE
TÉCNICOS/AS ESPECIALISTAS, GRUPO PROFESIONAL C, NIVEL
SALARIAL C1, ESPECIALIDAD LABORATORIO, EN EL DPTO. DE
QUÍMICA ANALÍTICA Y ANÁLISIS INSTRUMENTAL DE LA FACULTAD DE
CIENCIAS,

CONVOCADO POR RESOLUCIÓN DE 8 DE ENERO DE 2025

EJERCICIO TEÓRICO PREGUNTAS DE DESARROLLO

7 de abril de 2025

No pasar esta página hasta que lo indique el tribunal

Las siguientes cuestiones se puntuarán con 5 puntos cada una cuando estén bien contestadas:

1. Nombre el siguiente material de laboratorio:

A 	B 	C 	D 
E 	F 	G 	H 
I 	J 	K 	L 

2. Indique el procedimiento, así como material e instrumentación de laboratorio y cantidad de reactivos necesarios para preparar 500 mL de una disolución amortiguadora de ácido acético/acetato sódico en concentración 0.5 M de pH=5.0, teniendo en cuenta de que se dispone de los siguientes reactivos:

- Disolución de ácido acético glacial: (densidad: 1.049 g/cm^3 a 20°C , 99.5 % (w/w), masa molar: 60.021 g/mol)
- Hidróxido sódico (masa molar: 39.997 g/mol)
- Acetato sódico (masa molar: 82.04 g/mol)

DATOS:

K_a del ácido acético: 1.8×10^{-5}