

INSTRUCCIONES:

Lea detenidamente el enunciado del examen. Si tiene alguna duda sobre el mismo consulte con los miembros del Tribunal. Ponga todas las operaciones indicadas y, en su caso, razonadas.

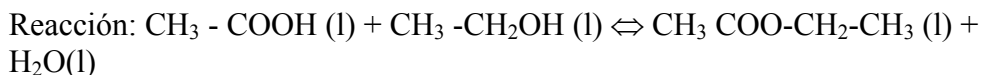
DURACIÓN DEL EJERCICIO:

Una hora y treinta minutos.

CALIFICACIÓN:

Cada pregunta tendrá un valor máximo de 2 puntos. Valorándose el planteamiento, pasos y resultado. La calificación final es sobre 10 puntos.

1.
 - a. Hallar la composición centesimal de un compuesto cuya fórmula empírica responde a Na_2SO_4 .
 - b. Decir como se llama ese compuesto
(P.a. Na = 23; S = 32; O = 16)
2. Determinar la molaridad y la normalidad de una disolución que contiene 24.5 gramos de H_2SO_4 en 250 ml de disolución.
(H = 1; S = 32; O = 16)
3. Concepto y escala de pH.
4. Se mezclan 3 moles de etanol con 1 mol de ácido acético. Calcular los moles de éster (acetato de etilo) que hay en el equilibrio, sabiendo que la $K_c = 4$.



5. Ajustar la ecuación de oxidación reducción siguiente, por el método del ión-electrón.

