



Nombre y apellidos			Nota	
DNI				
Grupo			Examen tipo	C

### Examen bloque III. Equilibrio ácido-base.

El ácido acético es utilizado como regulador de pH en la industria farmacéutica. Una industria quiere comprobar sus propiedades acido-base; para ello, realiza un experimento con los siguientes pasos:

- Toma 300 ml de ácido acético (HAcO) a una concentración 0.1 M.
- Mide el pH de la disolución.
- Añade 200 ml de acetato de sodio (NaAcO) a una concentración 0.2M sobre la disolución anterior.
- Mide el pH de la disolución.
- Añade 0.02 moles de HCl.
- Mide el pH resultante.

Cuando terminan el procedimiento experimental, realizan un informe con los resultados. En él indican: las reacciones que han tenido lugar, el pH en todas las situaciones y las conclusiones sobre a variación de pH. ¿Podrías ayudar a elaborar el informe? **Datos:**  $pK_a = 4.74$ .