



Nombre y apellidos			Nota	
DNI				
Grupo			Examen tipo	D

Examen bloque III. Equilibrio ácido-base.

El ácido fórmico (HCOOH) es muy usado en la industria de los pesticidas. Como es dependiente de pH, se quiere realizar un estudio para ver su comportamiento. Se toman 300 ml de ácido fórmico (HFor) a una concentración 0.3M y se mide su pH. Sobre esa disolución se añaden 100 ml de formiato de sodio (NaFor) a 0.2 M y se mide el pH resultante. A continuación, se añaden 0.04 moles de hidróxido de sodio. ¿Qué reacciones tiene lugar? ¿Qué moléculas obtenemos tras las reacciones? ¿Qué pH obtendremos y cómo varían? **Datos:** $pK_a = 3,74$.