



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:**  $pK_a = 3,74$ .

CLASES PARTICULARES, TUTORÍAS TÉCNICAS ONLINE  
LLAMA O ENVÍA WHATSAPP: 689 45 44 70

---

ONLINE PRIVATE LESSONS FOR SCIENCE STUDENTS  
CALL OR WHATSAPP:689 45 44 70