

QUÍMICA 2º BACHILLERATO

Ejercicios hidrólisis REPASO

1. A partir de los datos de la tabla,

ÁCIDO/BASE	Ka	Kb
Ácido benzoico (C ₆ H ₅ COOH)	$6,5 \cdot 10^{-5}$	-
Ácido fórmico (HCOOH)	$1,8 \cdot 10^{-4}$	-
Etilamina (C ₂ H ₅ NH ₂)	-	$6,5 \cdot 10^{-4}$
Trimetilamina ((CH ₃) ₃ N)	-	$6,5 \cdot 10^{-5}$

justifica el carácter ácido/básico o neutro de las siguientes disoluciones

a) Benzoato de trimetilamonio

b) Formiato de etilamonio

2. Justifica el carácter ácido/básico o neutro de una disolución de nitrito de fenilamonio. Datos: pKa(ácido nitroso)=3,34; pKb(anilina o fenilamina)=9,36