Autoevaluación Teoría 6: Hidrólisis

Comprueba que sabes responder las siguientes cuestiones después de visualizar el sexto vídeo de teoría de ácido base:

1. ¿Cuándo decimos que se produce hidrólisis?
2. ¿Qué se entiende por “catión procedente de base fuerte”? ¿Y por “anión procedente de ácido fuerte”? Pon un ejemplo de ambos casos.
3. ¿De qué ácido y de qué base procede, por ejemplo, el formiato potásico? ¿Son fuertes o débiles?
4. Pon un ejemplo de sal de ácido débil y base fuerte.
5. Pon un ejemplo de sal de base débil y ácido fuerte.
6. ¿Modificará el pH de la disolución final (producirá hidrólisis) una disolución de nitrato amónico, NaNO_3 , en agua?
7. ¿Y una disolución de acetato sódico, CH_3COONa , en agua? ¿Modificará el pH de la disolución? ¿Por qué? Escribe los equilibrios correspondientes.
8. ¿Qué pH final tendrá una disolución de KCl ? ¿Neutro, básico o ácido?
9. ¿Qué pH final tendrá una disolución de HCOONa ? ¿Neutro, básico o ácido?
10. Menciona una sal que al disolverla produzca una disolución de pH ácido y explica el porqué.