

التمرين 04

www.pc-lycee.com

نعتبر حمض الإيثانويك و الأمونياك.

1. ما هي الأنواع الكيميائية المرافقة لحمض الإيثانويك من جهة وللأمونياك من جهة أخرى ؟ أكتب المزدوجتين قاعدة/حمض الموافقتين.

2. أكتب معادلة تفاعل حمض الإيثانويك مع الماء . كيف هو pH هذا المحلول عند 25°C ؟

3. بعد كتابة نصفي المعادلات للمزدوجتين قاعدة/حمض ، استنتج معادلة تفاعل الأمونياك مع الماء. كيف هو pH هذا المحلول عند 25°C ؟

4. لدينا محاليل مائية لكل من حمض الإيثانويك، الأمونياك، إيثانوات الصوديوم وكلورور الأمونيوم. ما هي الأنواع الكيميائية المتواجدة في كل محلول ، علما أن حمض الإيثانويك ، الأمونياك ، أيون الإيثانوات وأيون الأمونيوم لا تتفاعل كليا مع الماء ؟

Mohammed Sahki

www.pc-lycee.com