

التمرين 04

نعتبر حمض الإيثانويك والأمونياك.

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

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

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

4. لدينا محليل مائة لكل من حمض الإيثانويك،الأمونياك،إيثانوات الصوديوم وكلورور الأمونيوم.ما هي الأنواع الكيميائية المتواجدة في كل محلول ،علمًا أن حمض الإيثانويك ، الأمونياك ،أيون الإيثانوات وأيون الأمونيوم لا تتفاعل كلها مع الماء ؟