

كيمياء تمارين 02	التحولات الكيميائية التي تحدث في المنحنيين حالة توازن مجموعة كيميائية	2 باك علوم
------------------	--	------------

الموضوع 05 (الموضوع 7 ص 75 المنهل)

يتفاعل حمض نيترو HNO_2 جزئياً مع الماء.
نقيس pH محلول حمض نيترو ذي التركيز $C=5,2 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ فنحصل على القيمة $\text{pH}=2,3$.

Mohammed Sobhi

1. ما هي المزدوجة قاعدة / حمض التي ينتمي إليها حمض نيترو .
2. علما أن تفاعل حمض نيترو مع الماء تفاعل محدود ، أكتب معادلته .
3. حدد التركيز النهائي لأيونات الأوكسونيوم في المحلول .
4. استنتج قيمة ثابتة التوازن K الموافقة لمعادلة التفاعل .

أحسب قيمة نسبة التقدم النهائي للتفاعل .

www.pc-lycee.com