

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

الموضوع 02

نعتبر حجما $V=500\text{mL}$ من محلول مائي لحمض الفلوريدريك HF حيث تركيز المذاب فيه هو $C=2.10^{-2}\text{mol.L}^{-1}$ pH هذا المحلول هو 2,5 .

www.pc-lycee.com

1. أكتب معادلة تفاعل الحمض HF مع الماء.
2. أحسب تركيز أيونات الأوكسونيوم H_3O^+ في نهاية التفاعل.
3. إملأ الجدول الوصفي التالي :

| الحالة | | | | | |
|--------------|--|--|--|--|--|
| البدئية | | | | | |
| مرحلية | | | | | |
| التوازن | | | | | |
| التحول الكلي | | | | | |

4. إذا افترضنا أن التحول كلي ، ما هي القيمة التي سيأخذها pH المحلول عند نهاية التفاعل ؟
5. أحسب قيمة نسبة تقدم التفاعل عند نهاية التفاعل.
6. أحسب قيمة ثابتة التوازن K .

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com