

كيمياء تمارين 02	التحولات الكيميائية التي تحدث في المنحيين 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 .

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

HF	+	H_2O	\rightleftharpoons	+	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 .