

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

الموضوع 04 (الموضوع 6 ص 75 المنهل)

يحتوي الخل 7° على 7,0g من حمض الإيثانويك CH_3COOH في كل 100,0g من الخل . نعتبر كثافة الخل مساوية لكثافة الماء $d=1$.

1. اكتب معادلة تفاعل حمض الإيثانويك مع الماء.

2. أنسى الجدول الوصفي للتفاعل.

3. أحسب قيمة التركيز المولي البدئي C لحمض الإيثانويك في الخل .

4. أعط التعبير الحرفي لثابتة التوازن K الموافقة لمعادلة التفاعل بدلالة C والتركيز النهائي لأيونات الأوكسونيوم.

5. تساوي قيمة ثابتة التوازن عند 25° : $K=1,8.10^{-3}$, استنتج قيمة pH الخل.

$$M(C)=12 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$M(O)=16 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$\rho_0=1 \text{ kg.L}^{-1}$$

$$M(H)=1 \text{ g.mol}^{-1}$$

www.pc-lycee.com