

الكيمياء (7 نقاط): مراقبة جودة الحليب

الحليب الطري قليل الحموضة لكونه يحتوي على كمية قليلة من حمض اللاكتيك $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_3$. ويعتبر اللاكتوز السكر المميز للحليب إذ تحت تأثير البكتيريا يتتحول اللاكتوز خلال الزمن إلى حمض اللاكتيك فتزداد حموضة الحليب تلقائياً ويصبح أقل طرافة. ثُمَّ يعطى حموضة الحليب في الصناعة الغذائية بدرجة درجة دورنيك رمزها (°D)؛ بحيث 1°D يوافق وجود 0,10g من حمض اللاكتيك في 1L من الحليب.

يعتبر الحليب طرياً إذا لم تتجاوز حموضته 18°D (أي 1,8g من حمض اللاكتيك في 1L من الحليب). يهدف هذا التمرين إلى تحديد ما إذا كان الحليب قيد الدراسة طرياً أم لا.

معطيات:

المزدوجة (أيون اللاكتات/حمض اللاكتيك): $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_3(\text{aq})/\text{C}_3\text{H}_5\text{O}_3^-(\text{aq})$

الكتلة المولية لحمض اللاكتيك: $M(\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_3) = 90,0 \text{ g.mol}^{-1}$

1. تحديد قيمة pK_A للمزدوجة $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_3(\text{aq})/\text{C}_3\text{H}_5\text{O}_3^-(\text{aq})$

نعتبر محلولاً مائياً لحمض اللاكتيك حجمه V وتركيزه المولي $C=1,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$. أعطى قياس pH هذا محلول القيمة $pH=2,95$ عند درجة الحرارة 25°C .

1.1. أكتب المعادلة الكيميائية لتفاعل حمض اللاكتيك $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_3(\text{aq})$ مع الماء.

1.2. انقل الجدول الوصفي أسفله إلى ورقة تحريرك وأنتممه.

1
1

المعادلة الكيميائية		كميات المادة (mol)			
حالة المجموعة	تقدير التفاعل (mol)				
بدئية	x=0				
وسطيّة	x				
نهائيّة	x _f				

3.1. عبر عن α نسبة التقدم النهائي للتفاعل بدلالة C و pH . أحسب قيمة α ، استنتج.

1

4.1. أحسب قيمة $Q_{r,\text{eq}}$ خارج التفاعل عند حالة توازن المجموعة الكيميائية.

0,75

5.1. استنتاج قيمة pK_A للمزدوجة $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_3(\text{aq})/\text{C}_3\text{H}_5\text{O}_3^-(\text{aq})$.

0,25

2. تحديد النوع المهيمن في الحليب الطري

أعطي قياس pH الحليب الطري عند 25°C القيمة $pH=6,7$. حدد من بين النوعين $(\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_3(\text{aq})$

0,50

و $\text{C}_3\text{H}_5\text{O}_3^-(\text{aq})$ النوع المهيمن في هذا الحليب.

3. مراقبة جودة الحليب

تمت معايرة حمض اللاكتيك الموجود في عينة من حليب حجمها $V_A=40\text{mL}$ بواسطة محلول مائي (S_B)

لهيروكسيد الصوديوم $\text{Na}^+(\text{aq}) + \text{HO}^-(\text{aq})$ تركيزه المولي $C_B=4,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$.

1

1.3. أكتب المعادلة الكيميائية للتحول الحاصل أثناء المعايرة والذي نعتبره كلياً، (نفترض أن حمض اللاكتيك هو الحمض الوحيد الموجود في الحليب قيد الدراسة).

2.3. تم الحصول على التكافؤ حمض – قاعدة عند صب الحجم $V_{BE}=30\text{mL}$ من محلول (S_B) .

0,50

أوجد قيمة C_A التركيز المولي لحمض اللاكتيك الموجود في الحليب.

1

3.3. بين ما إذا كان الحليب المدرسو طرياً أم لا.