تم تحميل هذا الملف من موقع Talamidi.com

حالة توازن مجموعة كيميائية
Etat d'équilibre d'un système chimique

نشاط 1: دراسة حالة توازن كيميائي

نقوم بقياس موصلية محاليل S_3 ;S_2 ;S_3 لحمض الايثانويك.

1. أتمم الجدول جانبه. ماذا تستنتج؟

المحلول	S_1	S_2	S_3
التركيز C_i $(mol.L^{-1})$	10^{-2}	$5\ 10^{-3}$	10^{-3}
الموصلية σ $(S.m^{-1})$	$1.62\ 10^{-2}$	$1.14\ 10^{-2}$	$4.90\ 10^{-3}$
Q_{req}			
τ			

نشاط 2: تأثير طبيعة المتفاعلات على التوازن

نقيس بنفس الطريقة مواصلة المحلول S' لحمض الميثانويك.

1. أتمم الجدول جانبه. ماذا تستنتج؟

المحلول	S'	S_2
التركيز C_i $(mol.L^{-1})$	$5\ 10^{-3}$	$5\ 10^{-3}$
الموصلية σ $(S.m^{-1})$	$3.49\ 10^{-2}$	$1.14\ 10^{-2}$
K		
τ		

نعطي:

$\lambda(H_3O^+) = 35.0 mS.m^2.mol^{-1}$

$\lambda(CH_3COO^-) = 4.09 mS.m^2.mol^{-1}$

$\lambda(HCOO^-) = 5.46 mS.m^2.mol^{-1}$

حالة توازن مجموعة كيميائية
Etat d'équilibre d'un système chimique

نشاط 1: دراسة حالة توازن كيميائي

نقوم بقياس موصلية محاليل S_3 ;S_2 ;S_3 لحمض الايثانويك.

2. أتمم الجدول جانبه. ماذا تستنتج؟

المحلول	S_1	S_2	S_3
التركيز C_i $(mol.L^{-1})$	10^{-2}	$5\ 10^{-3}$	10^{-3}
الموصلية σ $(S.m^{-1})$	$1.62\ 10^{-2}$	$1.14\ 10^{-2}$	$4.90\ 10^{-3}$
Q_{req}			
τ			

نشاط 2: تأثير طبيعة المتفاعلات على التوازن

نقيس بنفس الطريقة مواصلة المحلول S' لحمض الميثانويك.

2. أتمم الجدول جانبه. ماذا تستنتج؟

المحلول	S'	S_2
التركيز C_i $(mol.L^{-1})$	$5\ 10^{-3}$	$5\ 10^{-3}$
الموصلية σ $(S.m^{-1})$	$3.49\ 10^{-2}$	$1.14\ 10^{-2}$
K		
τ		

نعطي:

$\lambda(H_3O^+) = 35.0 mS.m^2.mol^{-1}$

$\lambda(CH_3COO^-) = 4.09 mS.m^2.mol^{-1}$

$\lambda(HCOO^-) = 5.46 mS.m^2.mol^{-1}$