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

نشاط 1: دراسة حالة توازن كيميائي

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

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

1. أتمم الجدول جانبه. ماذا تستنتج؟

نشاط 2: تأثير طبيعة المتفاعلات على التوازن

المحلول	S'	S_2
التركيز (C_i ($mol.L^{-1}$)	10^{-3} 5	10^{-3} 5
الموصلية (σ ($S.m^{-1}$)	10^{-2} 3.49	10^{-2} 1.14
K		
T		

نقيس بنفس الطريقة مواصلة المحلول S' لحمض الميثانويك.

1. أتمم الجدول جانبه. ماذا تستنتج؟

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

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

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

2. أتمم الجدول جانبه. ماذا تستنتج؟

نشاط 2: تأثير طبيعة المتفاعلات على التوازن

المحلول	S'	S_2
التركيز C_i ($mol.L^{-1}$)	10^{-3} 5	10^{-3} 5
الموصلية σ ($S.m^{-1}$)	10^{-2} 3.49	10^{-2} 1.14
K		
T		

نقيس بنفس الطريقة مواصلة المحلول S' لحمض الميثانويك.

2. أتمم الجدول جانبه. ماذا تستنتج؟

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

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

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

Www.AdrarPhysic.Com