

الجزء الثاني:

1- ناقلية المحلول الشاردي G :

- من خلال تجارب النقل الكهربائي لمحلول شاردي بسبب الحركة المزدوجة للكاتيونات والأنيونات في اتجاهين متعاكسين وأن الجزء من المحلول المحصور بين المسريين يتميز بمقاومة R .

تكون عبارة الناقلية: $G = \frac{U}{R}$ $G = \frac{I}{U}$ $G = \frac{R}{I}$ $G = \frac{U}{I}$ $G = \sigma \frac{L}{S}$ $G = \sigma \frac{S}{L}$

وحدة الناقلية G هي ونرمز لها والناقلية النوعية σ وحدتها

تعطى عبارتها: $\sigma = \lambda_1[A_1] + \lambda_2[A_2] + \dots + \lambda_n[A_n]$

حيث λ هي: وحدتها:

2- كيف نميز بين الحمض والأساس؟

.....

- يتفاعل حمض الايثانويك مع الماء وفق المعادلة التالية: $CH_3COOH_{(aq)} + H_2O_{(l)} = H_3O^+_{(aq)} + CH_3COO^-_{(aq)}$
الثنائيتان (Acide/Base) هما:

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....