

www.massira.jo



Physical Chemistry
Electrochemistry

الكيمياء الفيزيائية الكهربائية



الأستاذ الدكتور
علي محمد الركابي

رقم التصنيف : 537

المؤلف ومن هو في حكمه : علي محمد الركابي

عنوان الكتاب : الكيمياء الفيزيائية الكهربائية

رقم الإيداع : 2011/7/3575

الوصفات : الكيمياء الفيزيائية/ الكيمياء الكهربائية/ الكهرباء

بيانات النشر : عمان - دار المسيرة للنشر والتوزيع

تم إعداد بيانات الفهرسة والتصنيف الأولية من قبل دائرة المكتبة الوطنية

حقوق الطبع محفوظة للناشر

جميع حقوق الملكية الأدبية والفنية محفوظة لدار المسيرة للنشر والتوزيع عمان -الأردن
ويحظر طبع أو تصوير أو ترجمة أو إعادة تنضيد الكتاب كاملاً أو مجزأً أو تسجيله على أشرطة
кассет او إدخاله على الكمبيوتر او برمجته على إسطوانات ضوئية إلا بموافقة الناشر خطياً

Copyright © All rights reserved

No part of this publication may be translated,
reproduced, distributed in any form or by any means, or stored in a data
base or retrieval system, without the prior written permission of the publisher

الطبعة الأولى 2012م - 1433هـ



عنوان الدار

الرئيسي : عمان - العبدلي - مقابل البنك العربي هاتف: 962 6 5627059 فاكس: 962 6 5627049

الفرع : عمان - ساحة المسجد الحسيني - سوق البتراء هاتف: 962 6 4617640 فاكس: 962 6 4640950

صندوق بريد 7218 عمان - 11118 الأردن

E-mail: Info@massira.jo . Website: www.massira.jo

الكيمياء الفيزيائية الكهربائية

Physical Chemistry
Electrochemistry

الأستاذ الدكتور
علي محمد الركابي

أستاذ الكيمياء الفيزيائية
قسم الكيمياء - جامعة دمّار



الفهرس

الفهرس

9	المقدمة
---------	---------

الفصل الأول

التوصيلية الكهربائية في المحاليل الالكترونية

13	1-1 المقدمة
14	1-2 الالكتروليتات والأيونات
16	1-3 التحليل الكهربائي وقوانين فرداي
24	1-4 التوصيل الكهربائي للالكتروليتات
30	1-5 قياس التوصيل الكهربائي
31	1-6 خلايا التوصيل الكهربائي
33	1-7 تغير التوصيلية مع التركيز
35	1-8 تغير التوصيلية مع درجة الحرارة
35	1-9 ثابت التفكك ودرجة التفكك
37	1-10 تغير درجة التفكك (α) مع التركيز (قانون اوستوولد للتخفيف)
38	1-11 الانتقالية الأيونية
46	1-12 التوصيلية الأيونية
48	1-13 التوصيلية الأيونية والانتقالية الأيونية
50	14-1 اعداد انتقال الأيونات
59	15-1 طرق قياس اعداد الانتقال

الفهرس

16-1 تغير عدد الانتقال مع التركيز.....	68
17-1 تأثير درجة الحرارة على التوصيلية الأيونية	69
18-1 نظرية ديباي هيكل في المحالى الالكترو لوبيتية	70
19-1 نظرية تغير التوصيلية مع التركيز.....	82
20-1 الفعالية من قياسات الإذابة.....	86
21-1 المعايرات التوصيلية	89
22-1 تعين قابلية الذوبان للاملاح الشححة الذوبان	92
23-1 تعين ثابت تفكك الالكترو لوبيت الضعيف	99
24-1 تعين الحاصل الأيوني للماء	102
25-1 ثابت التحلل المائي	103
اسئلة الفصل الأول	105

الفصل الثاني

الخلايا الكهروكيميائية

1-2 قياس القوة الدافعة الكهربائية باستخدام مقياس فرق الجهد.....	113
2-2 جهد القطب وجهد الخلية العكسي	115
3-2 الأقطاب القياسية.....	119
3-2-1 قطب الهيدروجين القياسي	119
3-2-2 قطب الكالوميل	121
3-2-3 قطب الفضة المغطى بكلوريد الفضة	122
3-2-4 قطب الكوبنهيدرون	123
3-2-5 قطب الحديدوز- الحديديك	123
3-2-6 قطب الزجاج	124

الفهرس

4-2 جهد القطب القياسي	125
5-2 القوة الدافعة الكهربائية والفعالية الأيونية	129
6-2 تعيين حاصل الأذابة من قياسات القوة الدافعة الكهربائية.....	138
7-2 ثابت التفكك الترموديناميكي	139
8-2 حاصل الضرب الأيوني للماء من قياسات القوة الدافعة الكهربائية	141
9-2 تعيين الكميات الترموديناميكية من قياسات القوة الدافعة الكهربائية	143

الفصل الثالث

أنواع الخلايا الكهربائية وحركية تيار القطب

1-3 تصنیف الخلايا الكهربائية.....	153
2-3 الخلايا التركيزية بدون انتقال.....	155
3-3 الخلايا التركيزية التي تحتوي على انتقال	156
4-3 جهد إلقاء السائل	159
5-3 الأُس الهيدروجيني (pH) من قياسات القوة الدافعة الكهربائية	162
6-3 المعايرة المجهادية	167
7-3 أنظمة الأكسدة والاختزال	169
8-3 أنواع النصائد الكهربائية	173
9-3 جهد التفكك	181
10-3 ما فوق الفولتية.....	184
11-3 البولاروغرافيا.....	194
12-3 معادلة الموجة البولاروغرافية	198
13-3 التأكل	200
1-13-3 ميكانيكية حدوث عملية التأكل	201

الفهرس

205	2-13 سلبية القطب
207	3-14 حماية المعادن ضد التآكل
209	أسئلة الفصلين الثاني والثالث
217	الملاحق
229	الاصطلاحات العلمية
237	المراجع