كشاف الموضوعات

أ

أباتيت ١٢٤

الأحماض المانحة ٥٥

الأحماض فائقة الحمضية ١٢٨

أحماض لويس ٥٥

أحماض مستقبلة ٥٥

الأحماض والقواعد القاسية واللينة والمذيبات ٢٨

اختزال المذيب ٧٠-٧٧

الأزواج الأيونية ٤٣، ٥٣، ٦٧

الأزواج الأيونية في حامض الخليك ٧٨

الأزواج الأيونية في سائل النشادر ٨٣، ٨٨

استخدامات السوائل فوق الحرجة ١٢٠

استخدامات المذيب ٢

الاستخلاص بالمذيب ٤

الاستقطاب ٩

الاستقطاب التوجيهي ٩

الاستقطاب المستحث (المحفز) ١٠

الاستواء (التعلية) ٥٧، ٥٩، ٦٩

استواء الأحماض والقواعد ٥٩

استواء المذيب ٥٩

الأسيتونيتريل ٨٩

أعداد التذاوب للأنيونات ٨١

أعداد التذاوب للكاتيونات ٧٨-٨٠

الاقتران المتجانس ٧٢

أكاسيد مصهورة ١٥١

obeikandl.com

أكسدة المذيب٧٠-٧٧
أكسدة فلوريد الهيدروجين١١٩
الألكاليدات١٠٠-١٠٢
الإلكترونات النشادرية٨٧-٨٣
الإلكترونات في سائل النشادر٨١-٨٣
الإلكتريدات٨٧، ٨٨
أملاح مصهورة ١٣ ، ١٣٨
الأملاح منخفضة الانصهار١٤٥
انتقال البروتون في حامض الكبريتيك١٢٦
الانتقال الذاتي للبروتون٣٧
الانتقال الذاتي للبروتون في حامض الكبريتيك١٢٢
الإيثانول (الكحول الإيثيلي) ١٢٦
إيثيلين ثنائي الأمين١١٢
أيون لايات٣٧، ٥١
أيون ليونيوم ٣٧، ٥١

ب

البروتونات في المصاهير الحمضية ١٤٨
برونستد ٤٨
البولي كاتيونات في الأحماض فائقة الحمضية ١٣٠
البولي كاتيونات في الأملاح المصهورة ١٤٣، ١٤٤

ت

تأثير المذيب على إنثالبي التذاوب ٣١
تأثير المذيبات على الإزاحات الكيميائية للرنين النووي المغناطيسي٣١
تأثير المذيبات على جهود الأكسدة والاختزال٣١
التأين الذاتي لثنائي النيتروجين رباعي الأكسيد١١١
التأين الذاتي لسائل النشادر٥٠
التأين الذاتي، انظر الانتقال الذاتي للبروتون
تجاذب التشتت (التفريق)٩
التجاويف في سائل النشادر٧٦
تجويف المذيب (جوف المذيب)١٣
التجويف داخل المذيب (جوف المذيب)١٣

openkandil.com

تحديد نقطة تجمد السوائل في حامض الكبريتيك١٢٥
تحلل الأنيونات بالتعامل مع المذيب٨٣
تحلل الجزيئات المتعادلة مع المذيب٧٦
تحلل الكاتيونات بالتعامل مع المذيب ٧٥
التحلل بالتفاعل مع المذيب٧٦
التحليل الكهربي لثلاثي فلوريد البروم١٠٥
تداخل ثنائي القطب-ثنائي القطب٩
التداخلات بين الأيون والمذيب١٩
التداخلات ثنائية القطب-المذيب١٩
التداخلات ثنائية القطب-ثنائية القطب١٩
تدريج (مقياس) π^* للقطبية الثنائية/القابلية للاستقطاب٢٨
تدريج (مقياس) الرقم الهيدروجيني٥٧
تدريجات (مقاييس) القطبية الفيزيائية١٢
تدريجات (مقاييس) القطبية الكيميائية١٢
تذاوب٧٨
التذاوب اللوني٢٤
التذاوب في سائل النشادر١٠٥
تذاوبات ٨٤
الترابط بجزيئات المذيب في سائل النشادر ١٠٥
تركيب مصاهير النترات١٤٩
تصنيف (نمذجة) المذيبات٣٥
تصنيف المذيب٤
تصنيف المذيبات٣٥
تصنيف كولسوف٣٥، ٣٦
تطبيق المذيبات ٢
التطور النوعي في حامض الكبريتيك ١٢١-١٢٥
تعادل الحامض والقاعدة في الماء السائل٤٨
تعادل الحامض والقاعدة في سائل النشادر ٥٠
تعريف E_T^N ٢٤

تعريف أرهينيوس للأحماض والقواعد٤٨
تعريف الأحماض والقواعد المبني على المذيب٥٢
تعريف العدد المانح٢٢
تعريف العزم ثنائي القطب٢٠
تعريف برونستد-لوري للأحماض والقواعد٤٨
تعريف يوسانوفيتش ١٣٨
تفاعلات الأحماض والقواعد في سائل النشادر ١٠٢
تفاعلات الأكسدة والاختزال ٧٠
تفاعلات الإلكترونات النشادرية ٨٤
تفاعلات التفكك الثنائي (المضاعف)٨٢
تفاعلات التفكك المزدوج ٨٢
تفاعلات الحامض والقاعدة ٤٧
تفاعلات الحامض والقاعدة في المذيبات الخاملة ٥٣
التفاعلات المحكومة بالذوبانية ٨١
التفاعلات في الأحماض فائقة الحمضية ١٣٠
تقدير القطبية ١١
تقدير القطبية بواسطة الخواص الجزيئية٧
تقدير القطبية بواسطة الخواص الجسيمة ١١
تقدير القطبية من الخواص الكيميائية٢٢
التمييز، انظر المفاضلة
التوصيل في حامض الكبريتيك ١٢٥

ث

ثابت الانتقال الذاتي للبروتون ٣٧
ثابت ثنائي الكهربية (ثابت العزل الكهربي) ١١، ١٧، ١٩
ثاني أكسيد الكبريت ١٢٠
ثلاثي فلوروميثيل حامض السلفونيك١٢٩
ثلاثي فلوريد البروم ١٠٥
ثنائي القطب (ذو القطبين) ٨
ثنائي القطب الخطي ٨

oberkanal.com

ثنائي النيتروجين رباعي الأكسيد ١١٠
ثنائي أمينو إيثان، انظر إيثيلين ثنائي الأمين
ثنائي ميثيل سلفوكسيد ١٠٨
ثنائي ميثيل فورماميد ١٠٧
N,N–ثنائي ميثيل فورماميد ١٠٧

ج

جهد القطب القياسي، التغير مع الرقم الهيدروجيني ٧١
جهدية دائرية (فولتامترية دورية) ٧٧
جوتمان، فيكتور ٢٢

ح

حامض البيروكبريتيك ١٢٣
حامض الترايفيليك، انظر ثلاثي فلوروميثيل حامض السلفونيك
حامض الخليك ٨٧
حامض الفلوروسلفونيك ١٢٩
حامض الكبريتيك ١٢١
حامض سحري ١٣٠
حامض فلوريد الهيدروجين فائق الحمضية ١٢٨
حامض مقترن ٤٨
حامل (ناقل) ٤
حجم المجال الكروي الابتدائي للتميؤ٧٨
حمل فلوريد الهيدروجين ونقله ١١٦
الحموضة النسبية للمذيبات ٦٢

خ

خافض للحرارة ٣
خواص المذيبات المانحة للرابطة الهيدروجينية ٢٧
خواص المذيبات المستقبلة للرابطة الهيدروجينية ٢٦
خواص حامض لويس وقاعدته للمذيبات ٢٤
خواص حامض لويس وقاعدته مع الخواص الفيزيائية للمركبات ٣٠

د

دالة الحمضية، H_o ٦٥
دالة هامت الحمضية، انظر الدالة الحمضية
درجة حرارة حرجة ١٣٣

obeikandl.com

دورة طاقة جيبس الحرة لمحلول مركب أيوني ٣٢

ذ

الذوبانيات في سائل النشادر ٨١
الذوبانيات في فلوريد الهيدروجين١١٨
الذوبانية ٣١
الذوبانية في حامض الخليك ٧٥
الذوبانية في حامض الكبريتيك ١٢٤، ١٢٦

ر

الرابطة الهيدروجينية في فلوريد الهيدروجين ١١٧
رباعي هيدروفيوران ١٣١
الرقم الهيدروجيني المؤثر ٦٤-٦٧

ز

زجاج ١٥٣
زوج أيوني متلامس (متلاصق) ٤٤

س

سائل النشادر، انظر النشادر
سداسي ميثيل فسفور أميد، انظر سداسي ميثيل فسفوريك ثلاثي أميد
سداسي ميثيل فسفوريك ثلاثي أميد ١١٤
السلوك المتردد في سائل النشادر ١٠٤
السماحية النسبية، انظر ثابت ثنائي الكهربية
السوائل فوق الحرجة ١٣٢
سوبر فوسفات ١٢٤
الشكل البنائي الصلب للنشادر ٩٦
الصوديوم في سائل النشادر ٩٦

ض

ضغط التماسك ١٢
ضغط حرج ١٣٢

ط

الطاقات الحرة للتميؤ (الإماهة) ٣٢
طاقة التماسك ١٤
طاقة التماسك للرابطة الهيدروجينية١٤
طاقة جيبس الحرة لمحلول ٣٢
طول تدريج الرقم الهيدروجيني ٦٣

obeikandl.com

ع

عائلة مركبات النشادر ٨٢
العدد المانح ٢٢، ٢٤
العدد المستقبل ٢٤
العزم ثنائي القطب (ذو القطبين) للمذيبات ٢٠
عسر المذيبات ٢٨
عسر ويسر المذيبات، جدول ٢٨
علاقة E_T^N المتبادلة مع العدد المستقبل ٢٤-٢٦
علاقة القابلية للاستقطاب بمعامل الانكسار ٢٠

ف

فحم حجري ٤
فلزات المجموعة الأولى في الإيثيلين ثنائي الأمين ١١٤
الفلزات في الأملاح المصهورة ١٤٢
الفلزات في سائل النشادر ٩٦
فلوريد الهيدروجين ١١٦

ق

القابليات للاستقطاب ١٩
قابلية التحرك للبروتون في الماء ١٠٤
القابلية للاستقطاب ٩
قاعدة مقترنة ٤٨
قاعدية المذيب ٦٤
القطبية ٧
قطبية المذيب، انظر القطبية
القطبية في الجزيئات٧
القواعد المانحة ٥١-٥٣
قواعد لويس ٥١
قواعد مستقبلة ٥١-٥٣
القواعد، التعريف المبني على المذيب ٤٩-٥١
قوى التشتت (التفريق) ٨، ١٨
قياس الاستقطابية ٩
قياس الرقم الهيدروجيني ٦٢
قياس الرنين النووي المغناطيسي لأعداد التذاوب ٧٨
قياس الرنين النووي المغناطيسي للعدد المستقبل ٢٤

ك

كريوليت ١٤٠

ل

ليونة المذيبات٢٨

obeikandl.com

م

مانح أيون الأكسيد ١٣٩
متغير الذوبانية ١٢ ، ١٣
متغير الذوبانية للمواد الصلبة (الجوامد) ١٣
متوسط المجال الكروي التقريبي، نموذج المذيب ٣٤
المجال الكروي الابتدائي للتميؤ٧٨، ٧٩
المجالات الكروية لتذاوب الكاتيونات٧٩
المجموعة المانحة للرابطة الهيدروجينية٤١
المجموعة المستقبلة للرابطة الهيدروجينية ٤١ ، ٤٢
مخاليط إيوتكتية ١٤٠
مخطط الطور للسوائل فوق الحرجة١٣٢
مدى الرقم الهيدروجيني المؤثر للمذيبات ٦٥-٦٧
المذابات في حامض الكبريتيك ١٢٧
المذيب الجزيئي ٦
المذيب الفلزي ٥
المذيب المحب للبروتون ٤٠
المذيب المحب للبروتونات ٣٦، ٤٠
المذيب بزوج إلكتروني مشارك ٤٤
المذيب بزوج إلكتروني منفصل ٤٤
مذيب ثنائي القطب ٧
مذيب خامل ٤١
مذيب غير بروتوني (متعادل) لا حامضي ولا قاعدي ٣٨
المذيب كاره البروتونات ٤٠
مذيب متردد (ذو خصائص حمضية وقاعدية)
المذيبات الإلكترولية ٣٦، ٤٧
المذيبات غير الإلكترولية ٣٦، ٤١
مستقبل أيون الأكسيد ١٣٨
مصاهير الزجاج ١٣٧
مصاهير النترات ١٤٩ ، ١٥٠
مصاهير الهيدروكسيد ١٥٠
مصاهير أيونية ١٣٧
مصاهير جزيئية ١٣٧

obeikandl.com

مصاهير كلورو نحاسات ١٤٧
معادلة بورن ١٧
معادلة كيركود ١٨ ، ١٩
معامل الانكسار ١٩
معاملات الفاعلية، تأثير المذيب ٣١
معاملات انتقال الفعالية٦٤
معايرات الأحماض والقواعد ٤٧
معايرات الأكسدة والاختزال ٧٨
معايرات تفاعلات الحامض والقاعدة٦٧
مفاضلة (تمييز) ٥٧ ، ٦٩
مفاضلة (تمييز) المذيب ٥٩
منحنيات المعايرة ٦٨ ، ٧٠
منطقة الاستقرار (الثبات) الحركي ٧١-٧٥

ن

ناتج الذوبانية (حاصل الإذابة) ٣٢
النشادر ٧٩-٨٤
نظرية برونستد-لوري ٤٨
نظرية لوكس-فلود ١٣٩
نماذج المذيبات ٣٤
نماذج سائل النشادر ٨٠

هـ

هاليدات الزئبق الثنائي ١٤٤
هاليدات مصهورة ١٢٦
الهيكل القطبي للمذيب ٤
هيكل المصاهير ١٣٧

و

وليستونيت ١٥٢

obeikandi.com