

كشاف الموضوعات

استخدامات السوائل فوق

الدرجة ١٢٠

استخدامات المذيب ٢

الاستخلاص بالمذيب ٤

الاستقطاب ٩

الاستقطاب التوجيهي ٩

الاستقطاب المستحث (المحفز) ١٠

الاستواء (التعليق) ٥٧ ، ٥٩ ، ٦٩

استواء الأحماض والقواعد ٥٩

استواء المذيب ٥٩

الأسيتونيتريل ٨٩

أعداد التذبذب للأنيونات ٨١

أعداد التذبذب للكاتيونات ٧٨-٨٠

الاقتران المتجانس ٧٢

أكاسيد مصهورة ١٥١

أ

أباتيت ١٢٤

الأحماض الماخنة ٥٥

الأحماض فائقة الحمضية ١٢٨

أحماض لويس ٥٥

أحماض مستقبلية 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

- أكسدة المذيب ٧٠-٧٧
أكسدة فلوريد الهيدروجين ١١٩
الألكاليدات ١٠٠-١٠٢
الإلكترونات النشادرية ٨٧-٨٣
الإلكترونات في سائل النشادر ٨١-٨٣
الإلكتريدات ٨٧، ٨٨
أملاح مصهورة ١٣، ١٣٨
الأملاح منخفضة الانصهار ١٤٥
انتقال البروتون في حامض
الكبريتيك ١٢٦
الانتقال الذاتي للبروتون ٣٧
الانتقال الذاتي للبروتون في حامض
الكبريتيك ١٢٢
الإيثانول (الكحول الإيثيلي) ١٢٦
إيثيلين ثنائي الأمين ١١٢
أيون لايات ٣٧، 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 إثنالبي التذاوب ٣١
تأثير المذيبات على الإزاحات
الكيميائية للرنين النووي
المغناطيسي ٣١
تأثير المذيبات على جهود الأكسدة
والاختزال ٣١
التأين الذاتي لثنائي النيتروجين رباعي
الأكسيد ١١١
التأين الذاتي لسائل النشادر ٥٠
التأين الذاتي، انظر الانتقال الذاتي
للبروتون
تجاذب التشتت (التفريق) ٩
التجاويف في سائل النشادر ٧٦
تجويف المذيب (جوف المذيب) ١٣
التجويف داخل المذيب (جوف
المذيب) ١٣

تحديد نقطة تجمد السوائل في حامض الكبريتيك ١٢٥	تدريجات (مقاييس) القطبية الكيميائية ١٢
تحلل الأنيونات بالتعامل مع المذيب ٨٣	تذاوب ٧٨
تحلل الجزيئات المتعادلة مع المذيب ٧٦	التذاوب اللوني ٢٤
تحلل الكاتيونات بالتعامل مع المذيب ٧٥	التذاوب في سائل النشار ١٠٥
التحلل بالتفاعل مع المذيب ٧٦	تذاوبات ٨٤
التحليل الكهربائي لثلاثي فلوريد البروم ١٠٥	الترابط بجزيئات المذيب في سائل النشار ١٠٥
تداخل ثنائي القطب-ثنائي القطب ٩	تركيب مصاهير النترات ١٤٩
التداخلات بين الأيون والمذيب ١٩	تصنيف (نمذجة) المذيبات ٣٥
التداخلات ثنائية القطب-المذيب ١٩	تصنيف المذيب ٤
التداخلات ثنائية القطب-ثنائية القطب ١٩	تصنيف المذيبات ٣٥
القطب ١٩	تصنيف كولسوف ٣٥، ٣٦
تدرج (مقياس) π^* للقطبية الثنائية/القابلية للاستقطاب ٢٨	تطبيق المذيبات ٢
تدرج (مقياس) الرقم الهيدروجيني ٥٧	التطور النوعي في حامض الكبريتيك ١٢١-١٢٥
تدريجات (مقاييس) القطبية الفيزيائية ١٢	تعادل الحامض والقاعدة في الماء السائل ٤٨
	تعادل الحامض والقاعدة في سائل النشار ٥٠
	تعريف E_T^N ٢٤

- تعريف أرهينيوس للأحماض والقواعد ٤٨
- تعريف الأحماض والقواعد المبني على المذيب ٥٢
- تعريف العدد المانح ٢٢
- تعريف العزم ثنائي القطب ٢٠
- تعريف برونستد-لوري للأحماض والقواعد ٤٨
- 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 الجزيئية ٧
- تقدير القطبية بواسطة الخواص الجسمية ١١
- تقدير القطبية من الخواص الكيميائية ٢٢
- التمييز، انظر المفاضلة
- التوصيل في حامض الكبريتيك ١٢٥
- ثابت الانتقال الذاتي للبروتون ٣٧
- ثابت ثنائي الكهربية (ثابت العزل الكهربائي) ١١، ١٧، ١٩
- ثاني أكسيد الكبريت ١٢٠
- ثلاثي فلوروميثيل حامض السلفونيك ١٢٩
- ثلاثي فلوريد البروم ١٠٥
- ثنائي القطب (ذو القطبين) ٨
- ثنائي القطب الخطي ٨

حامض مقترن ٤٨
حامل (ناقل) ٤
حجم المجال الكروي الابتدائي
للتميؤ ٧٨

حمل فلوريد الهيدروجين ونقله ١١٦
الحموضة النسبية للمذيبات ٦٢

خ

خافض للحرارة ٣
خواص المذيبات المانحة للرابطة
الهيدروجينية ٢٧
خواص المذيبات المستقبلية للرابطة
الهيدروجينية ٢٦
خواص حامض لويس وقاعدته

للمذيبات ٢٤
خواص حامض لويس وقاعدته مع
الخواص الفيزيائية للمركبات ٣٠

د

دالة الحمضية ، $65 H_0$
دالة هامت الحمضية ، انظر الدالة
الحمضية
درجة حرارة حرجة ١٣٣

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 الترايفليك ، انظر ثلاثي
فلوروميثيل حامض السلفونيك
حامض الخليك ٨٧
حامض الفلوروسلفونيك ١٢٩
حامض الكبريتيك ١٢١
حامض سحري ١٣٠
حامض فلوريد الهيدروجين فائق
الحمضية ١٢٨

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
الكهرية

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 (الإمهاء) ٣٢
طاقة التماسك ١٤
طاقة التماسك للرابطة
الهيدروجينية ١٤
طاقة جيبس الحرة لمحلل ٣٢
طول تدريج الرقم الهيدروجيني ٦٣

دورة طاقة جيبس الحرة لمحلل مركب
أيوني ٣٢

ذ

الذوبانيات في سائل النشادر ٨١
الذوبانيات في فلوريد
الهيدروجين ١١٨

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

م

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 الجزئيات ٧

القواعد المانحة ٥١-٥٣

قواعد لويس ٥١

قواعد مستقبلية 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 التذبذب ٧٨

قياس الرنين النووي المغناطيسي للعدد

المستقبل ٢٤

ك

كربوليت ١٤٠

ل

ليوننة المذيبات ٢٨



- المذيب الجزيئي ٦
- المذيب الفلزي ٥
- المذيب المحب للبروتون ٤٠
- المذيب المحب للبروتونات ٣٦، ٤٠
- المذيب بزواج إلكتروني مشارك ٤٤
- المذيب بزواج 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 الإلكتروليتية ٣٦، ٤٧
- المذيبات غير الإلكتروليتية ٣٦، ٤١
- مستقبل أيون الأكسيد ١٣٨
- مصاهير الزجاج ١٣٧
- مصاهير النترات ١٤٩، ١٥٠
- مصاهير الهيدروكسيد ١٥٠
- مصاهير أيونية ١٣٧
- مصاهير جزيئية ١٣٧
- مانح أيون الأكسيد ١٣٩
- متغير الذوبانية ١٢، ١٣
- متغير الذوبانية للمواد الصلبة (الجوامد) ١٣
- متوسط المجال الكروي التقريبي، نموذج المذيب ٣٤
- المجال الكروي الابتدائي للتميؤ ٧٨، ٧٩
- المجالات الكروية لتذاب الكاتيونات ٧٩
- المجموعة المانحة للرابطة الهيدروجينية ٤١
- المجموعة المستقبلية للرابطة الهيدروجينية ٤١، ٤٢
- مخاليط إيوتكتية ١٤٠
- مخطط الطور للسوائل فوق الحرجة ١٣٢
- مدى الرقم الهيدروجيني المؤثر للمذيبات ٦٥-٦٧
- المذابات في حامض الكبريتيك ١٢٧

نماذج سائل النشادر ٨٠

ـ

هاليدات الزئبق الثنائي ١٤٤

هاليدات مصهورة ١٢٦

الهيكل القطبي للمذيب ٤

هيكل المصاهير ١٣٧

و

وليستونيت ١٥٢

مصاهير كلورو نحاسات ١٤٧

معادلة بورن ١٧

معادلة كيركود ١٨ ، ١٩

معامل الانكسار ١٩

معاملات الفاعلية، تأثير المذيب ٣١

معاملات انتقال الفعالية ٦٤

معايير الأحماض والقواعد ٤٧

معايير الأكسدة والاختزال ٧٨

معايير تفاعلات الحامض

والقاعدة ٦٧

مفاضلة (تمييز) ٥٧ ، ٦٩

مفاضلة (تمييز) المذيب ٥٩

منحنيات المعايرة ٦٨ ، ٧٠

منطقة الاستقرار (الثبات) الحركي

٧٥-٧١

ن

ناتج الذوبانية (حاصل الإذابة) ٣٢

النشادر ٧٩-٨٤

نظرية برونستد-لوري ٤٨

نظرية لوكس-فلود ١٣٩

نماذج المذيبات ٣٤