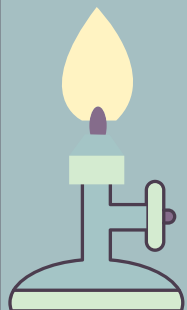


# تعريف الكيمياء



S



# الوحدة الأولى:

## ❑ الحمض المرافق:

مادة تتكون بعد إكتساب القاعدة لبروتون.

## ❑ القاعدة المرافقة:

مادة تتكون بعد فقد الحمض لبروتون.

## ❑ الزوج المترافق (حمض - قاعدة):

زوج من حمض وقاعدة يرتبط أحدهما بالآخر عن طريق انتقال بروتون واحد.

## ❑ درجة التأين:

مدى تأين مركب (جزيئي أو أيوني) ذائب في مذيب لتكوين أيونات.

## ❑ الأحماض والقواعد القوية:

الأحماض والقواعد التي تتأين تأينا تاما في المحلول المائي.

## ❑ الأحماض والقواعد الضعيفة:

الأحماض و القواعد التي تتأين جزئيا في المحلول المائي.

## ❑ كاشف الحمض والقاعدة:

حمض ضعيف أو قاعدة ضعيفة يتغير لونها عبر مدى محدد من قيم PH.

## ❑ ثابت حاصل الذوبانية:

حاصل ضرب تراكيز الأيونات الموجودة في المحلول المشبع لملح شحيح الذوبان عند درجة حرارة معينة مرفوعة لأس معاملتها في المعادلة الكيميائية موزونة.

## ❑ الأيون المشترك:

هو أيون يدخل في تركيب مادتين مختلفتين (حمض ضعيف مع أحد أملاحه أو قاعدة ضعيفة مع أحد أملاحها أو ملح تام الذوبان وملح شحيح الذوبان) وينتج من تأينها.

## ❑ تأثير الأيون المشترك:

هو التقليل من ذوبانية ملح ذائب عن طرق إضافة مركب يمتلك أيونا مشتركا مع الملح الذائب.

## ❑ المحلول المنظم:

هو محلول يقاوم التغير المفاجئ في قيمة الرقم الهيدروجيني PH عند إضافة كميات قليلة من حمض قوي أو حمض ضعيف.

## الوحدة الثانية:

---

### ❑ جهد القطب الكهربائي:

ميل القطب الكهربائي للاختزال أو الأكسدة في الخلية الكهروكيميائية.

### ❑ جهد القطب الكهربائي القياسي:

الجهد الكهربائي الناتج عند توصيل نصف الخلية في الظروف القياسية بقطب الهيدروجين القياسي.

### ❑ جهد الاختزال القياسي:

الفولتية الناتجة (الجهد الناتج) من تفاعل الاختزال الذي يحدث في نصف الخلية ما في الظروف القياسية بالمقارنة مع القطب الهيدروجين القياسي.

## ❑ جهد الخلية القياسي:

الفرق بين قيمتي جهد الاختزال القياسي لتصفي الخلية.

## الوحدة الثالثة:

---

## ❑ طاقة الشبكة البلورية:

الطاقة المنطلقة عندما يكون مول واحد من مركب أيوني صلب من أيوناته الغازية في الظروف القياسية.

## ❑ التغير في المحتوى الحراري القياسي للتذير:

التغير في المحتوى الحراري عند تذير عنصر ما في الظروف القياسية لتكوين مول واحد في الحالة الغازية.

## ❑ الألفة الإلكترونية الأولى:

التغير في المحتوى عند إضافة مول واحد من الإلكترونات إلى مول واحد من الذرات الغازية لعنصر ما لتكوين مول واحد من الأيونات الغازية التي تحمل شحنة سالبة أحادية في الظروف القياسية.

## ❑ الألفة الإلكترونية الثانية:

التغير في المحتوى الحراري عند إضافة مول واحد من الإلكترونات إلى مول واحد من مول واحد من الأيونات الغازية التي تحمل شحنة سالبة (-1) لتكوين مول واحد من الأيونات الغازية التي تحمل شحنة سالبة قيمتها (-2) في الظروف القياسية.

## ❑ التغير في المحتوى الحراري القياسي للذوبان:

التغير في المحتوى الحراري عندما يذوب مول واحد من مركب أيوني صلب في كمية كافية من الماء لتكوين محلول مخفف جدا في الظروف القياسية.

## ❑ التغير في المحتوى الحراري القياسي للتمية:

التغير الحراري عندما يذوب مول واحد من أيون غازي معين في كمية كافية من الماء لتكوين محلول مخفف جدا في الظروف القياسية.

عمل الطالبة : أبتيل البلوشية