تجميع تعاريف المادة حسب الأهداف التعليمية

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية	
موقع فايلاتي ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف الثاني عشر ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-11-05 10:01:52	
ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس	المزيد من مادة كيمياء:
إعداد: المنتهى المسكري	

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر					
صفحة المناهج العمانية على فيسبوك					

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة كيمياء في الفصل الأول	
أنشطة دروس الوحدة الرابعة مع نماذج الإجابة من مبادرة عقول مبدعة	1
أنشطة دروس الوحدة الثالثة مع نماذج الإجابة من مبادرة عقول مبدعة	2
أنشطة دروس الوحدة الثانية مع نماذج الإجابة من مبادرة عقول مبدعة	3
إجابة المحاضرة 13 في الوحدة الأولى الاتزان في المحاليل المائية	4
إجابة المحاضرة 12 في الوحدة الأولى الاتزان في المحاليل المائية	5

الورشة الطلابية المكثفة
AL_WARSHA_ATOLABYAH

تعاريف المواد العلمية

الصف 12

حسب الأهداف التعليمية

Fileae.com/om
2026 2025
وقع فايلاتي العمانية

- **الأعداد :**

المُنتهى المسكري.

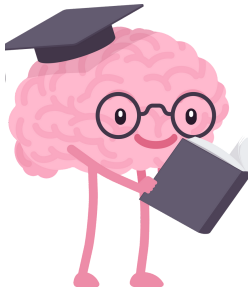
al___59mu

ملاحظة:
جميع المصطلحات من الاهداف التعليمية مذكورة،
وبعض المصطلحات من معايير النجاح.

- **تحت إشراف :**

الورشة الطلابية المكثفه.

alwarsha_t



الكيمياء

الوحدة (1)

المصطلح	التعريف	الهدف
الحمض المرافق	مادة تتكون بعد إكتساب القاعدة لبروتون.	3-1
القاعدة المرافقة	مادة تتكون بعد فقد الحمض لبروتون.	3-1
الزوج المترافق (حمض-قاعدة)	زوج من حمض وقاعدة يرتبط أحدهما بالاخر عن طريق انتقال بروتون واحد.	4-1
درجة التأين	مدى تأين مركب (جزيئي أو أيوني) ذائب في مذيب لتكوين أيونات.	5-1
الاحماض والقواعد القوية	الاحماض والقواعد التي تتأين تأينا تاما في المحلول المائي.	5-1
الاحماض والقواعد الضعيفة	الاحماض والقواعد التي تتأين جزئيا في المحلول المائي.	5-1
كاشف حمض-قاعدة	حمض ضعيف أو قاعدة ضعيفة يتغير لونهما عبر مدى محدد من قيم pH.	8-1
ثابت حاصل الذوبانية Ksp	حاصل ضرب تراكيز الايونات الموجودة في المحلول المشبع لملح شحيح الذوبان عند درجة حرارة معينة، مرفوعة لاس معاملاتها في المعادلة الكيميائية الموزونة	10-1
الايون 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 تأينهما.	13-1
تأثير الايون المشترك	هو التقليل من ذوبانية ملح ذائب عن طريق إضافة مركب يمتلك أيون مشتركا مع الملح الذائب.	13-1
المحلول المنظم	هو محلول يقاوم التغير المفاجئ في قيمة الرقم الهيدروجيني pH عند إضافة كميات قليلة من حمض قوي أو قاعدة قوية.	15-1

الكيمياء

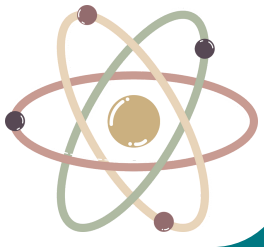
الوحدة (2)

المصطلح	التعريف	الهدف
جهد القطب الكهربائي	هو ميل القطب الكهربائي للاختزال أو الاكسدة في الخلية الكهروكيميائية.	1-2
جهد القطب الكهربائي القياسي	الجهد الكهربائي الناتج عند توصيل نصف-خلية في الظروف القياسية بقطب الهيدروجين القياسي.	1-2
جهد الاختزال القياسي	هو الفولتية الناتجة من تفاعل الاختزال الذي يحدث في نصف-خلية في الظروف القياسية، بالمقارنة مع قطب الهيدروجين القياسي.	1-2
جهد الخلية القياسي	الفرق بين قيمتَي جهد الاختزال القياسي لنصفي - خلية.	1-2

الكيمياء

الوحدة (3)

المصطلح	التعريف	الهدف
طاقة الشبكة البلورية	هي الطاقة المنطلقة عندما يتكون مول واحد من مركب أيوني صلب من أيوناته الغازية في الظروف القياسية.	1-3
التغير في المحتوى الحراري القياسي للتذرير	هو التغير في المحتوى الحراري عند تذرير عنصر ما في الظروف القياسية لتكوين مول واحد من ذراته في الحالة الغازية.	1-3
الالفة الالكترونية الاولى	التغير في المحتوى الحراري عند إضافة مول واحد من الالكترونات إلى مول واحد من الذرات الغازية لعنصر ما لتكوين مول واحد من الايونات الغازية التي تحمل شحنة سالبة أحادية في الظروف القياسية.	2-3
الالفة الالكترونية الثانية	هي التغير في المحتوى الحراري عند إضافة مول واحد من الالكترونات إلى مول واحد من الايونات الغازية التي تحمل شحنة سالبة قيمتها (1−) لتكوين مول واحد من الايونات الغازية التي تحمل شحنة سالبة قيمتها (2−) في الظروف القياسية.	4-3
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.	9-3
التغير في المحتوى الحراري القياسي للتميّه	هو التغير في المحتوى الحراري عندما يذوب مول واحد من أيون غازي معين في كمية كافية من الماء لتكوين محلول مخفف جدا في الظروف القياسية.	9-3



الكيمياء

الوحدة (4)

المصطلح	التعريف	الهدف
كحول أولي	كحول تكون فيه ذرة الكربون المرتبطة بالمجموعة (-OH) مرتبطة بذرة كربون واحدة أخرى (أو مجموعة ألكيل واحدة) أو غير مرتبطة بأي مجموعة ألكيل.	2-4
كحول ثانوي	كحول تكون فيه ذرة الكربون المرتبطة بالمجموعة (-OH) مرتبطة بذرتي كربون أخريَين (أو مجموعتَي ألكيل).	2-4
كحول ثالثي	كحول تكون فيه ذرة الكربون المرتبطة بالمجموعة (-OH) مرتبطة بثالث ذرات كربون أخرى (أو ثالث مجموعات ألكيل).	2-4
الاسترة	تفاعل حمض كربوكسيلي مع كحول لتحضير إستر وجزيء ماء.	6-4