

مصطلحات الوحدة الثالثة طاقة الشبكة البلورية



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: 20:32:31 2025-11-08

ملفات اكتب للمعلم اكتب 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 للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر



صفحة المناهج
العمانية على
فيسبوك

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

ملخص طاقة الشبكة البلورية	1
ملخص مبسط لدرس طاقة الشبكة البلورية	2
أسئلة شاملة وملمة لدروس الوحدة الثالثة (طاقة الشبكة البلورية)	3
ملخص درس حلقة (دورة) بورن هابر وفق منهج كامبريدج	4
ملخص مبسط لدرس حلقة (دورة) بورن هابر	5



الورشة الطلابية المكثفة
AL_WARSHA_ATOLABYAH

مصطلحات الوحدة 3 كيمياء



@road_almustaqbal

@alwarsha_f

@f7ma.3

طاقة الشبكة البلورية :

هي الطاقة المنطلقة عندما يتكون مول واحد من مركب أيوني صلب من أيوناته الغازية في الظروف القياسية

التغير في المحتوى الحراري القياسي للتذير:

هو التغير في المحتوى الحراري عند تذير عنصر ما في الظروف القياسية لتكوين مول واحد من ذراته في حاله الغازية

الألفه الالكترونية الأولى :

التغير في المحتوى الحراري عند اضافه مول واحد من الالكترونات الى مول واحد من الذرات الغازية لعنصر ما لتكوين مول واحد من الايونات الغازية التي تحمل شحنة سالبه أحاديه في الظروف القياسية

الألفه الالكترونية الثانيه :

التغير في المحتوى الحراري عند اضافه مول واحد من الالكترونات الى مول واحد من مول واحد من الايونات الغازية التي تحمل شحنة سالبه (-1) لتكوين مول واحد من الايونات الغازية التي تحمل شحنة سالبه 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 للتميه :

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

