ملخص مبسط لدرس 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: 12:06:50 2025-11-06

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 ا للمدرس

المزيد من مادة كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر











صفحة المناهج العمانية على فيسببوك

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة كيمياء في الفصل الأول	
أسئلة شاملة وملمة لدروس الوحدة الثالثة (طاقة الشبكة البلورية)	1
ملخص درس حلقة (دورة) بورن هابر وفق منهج كامبريدج	2
ملخص مبسط لدرس حلقة (دورة) بورن هابر	3
ملخص شرح درس التغير في المحتوى الحراري للمحاليل	4
ملخص شرح درس التغير في المحتوى الحراري للتذرير (التفكيك) والألفة الإلكترونية	5

طاقة الشبكة البلورية:

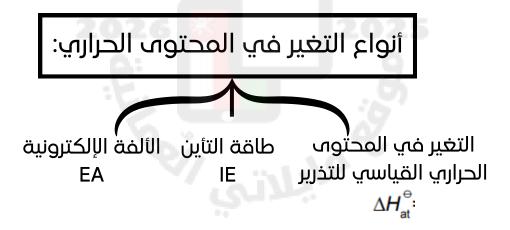
التعريف — هي الطاقة المنطلقة عندما يتكون مول واحد من مركب أيوني صلب من أيوناته الغزية في الظروف القياسية.

نوع التفاعل ـــــ طارد للحرارة (-)

المامي خصامان المامي عملية تكوين روابط عملية تكوين روابط
$$Ma^+(g) + Cl^-(g) \rightarrow NaCl(s)$$
 $\Delta H^+_{latt} = -787 \text{ kJ/mol}$ $\Delta H^+_{latt} = -2523 \text{ kJ/mol}$ $\Delta H^+_{latt} = -2523 \text{ kJ/mol}$ قرائماً الحالة عازية عازية عازية عارية عارية ومول واحد

الشبكة البلورية لكلوريد الماغنيسيوم أكثر إستقراراً من الشبكة البلورة لكلوريد الصوديوم كلما كانت الطاقة كبيرة أصبح طارد للحرارة أكثر وأصبح أكثر إستقراراً.





كل كلمة في التعريف مهمه وتدل على شئ معين ما تحفظ إفهم!