

تمتص الطاقة أو تنطلق أثناء التفاعل الكيميائي، فإذا امتصت الطاقة في Energy and Ionic Bonds والطاقة والروابط الأيونية أثناء التفاعل وصف التفاعل بأنه ماص للطاقة، أما إذا انطلقت الطاقة في أثناء التفاعل فيوصف بأنه طار للطاقة، فعندما تتجاذب الأيونات الموجبة والسالبة يتقارب بعضها من بعض لتكون . طاقته أقل من طاقة الأيونات المنفردة. إذا امتص مقدار الطاقة نفسه من المركب الأيون طاقة الشبكة mol السالبة والموجبة والشبكة البلورية تسمى الطاقة التي تلزم : الفصل أيونات 1 البلورية وفي هذه الا انظر اليها على الناطقة مختصة، وتشيل قوة تجاذب الأيونات التي تعمل على تثبيتها في أماكنها، حيث تزداد طاقة الشبكة البلون بزيادة قوة التجاذب. ويمكن النظر إلى طاقة الشبكة البلورية على أنها الطاقة المنبعثة عند المال طان منحتة من المركب الأيون، وفي هذه الحالة ينظر إليها على أنها طاقة منعة وليد الإشارة إلى أن قيمة الطاقة الممتصة mol باتحاد أيونات تكون موجبة، في حين تكون قيمة الطاقة المنبعثة مالة الرابطة الكيدالشبكة البلورية من المرحباالجدول التقويمالخلاصة إذ عادة ما تكون طاقة الشبكة البلورن التي تتكون من أيونات كبيرة الشحنة أكبر5KBrRbFNaIالمركب من طاقة الشبكة البلورية التي تتكون من أيونان تحتوي المركي صغيرة الشحنة