الطاقة والروابط الأيونية Energy and Ionic Bondsتمتص الطاقة أو تنطلق أثناء التفاعل الكيميائي، فإذا امتصت الطاقة فى أثناء التفاعل وصف التفاعل بانه ماص للطاقة، أما إذا انطلقت الطاقة فى 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 اللي الموجبة والسالبة.طاقة الشبكة البلورية تسمى الطاقة التي تلزم : الفصل أيونات 1mol من المركب الأيون طاقة الشبكة 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 منحته باتحاد أيونات mol من المركب الأيون، وفي هذه الحالة ينظر إليها على أنها طاقة منعة وليد الإشارة إلى أن قيمة الطاقة الممتصة تكون موجبة، في حين تكون قيمة الطاقة المنبعثة مالة الرابطة الكيـالشبكة البلوريةمن المرحباالجدول 5المركبKBrRbFNaINaClالتقويمالخلاصة إذ عادة ما تكون طاقة الشبكة البلورن التي تتكون من أيونات كبيرة الشحنة أكبر من طاقة الشبكة البلورية التي تتكون من أيونان تحتوي المركي صغيرة الشحنة.

lakhasly.com © تم تلخيص النص بواسطة موقع لخصلي