1-3 طاقة الشبكة البلورية (latt ً درست سابقا عن التركيب ألأليوني)الشبكة البلورية(لبعض المركبات ألأليونية، ً وتعلمت أنه عندما تتحد ألأليونات ذات الشحنات المتعاكسة معا لتكوين مركب ُ ّعد هذا النوع من التفاعالت وي ً طارد ّ ا للحرارة، أيوني صلب من أيوناته الغازية في الظروف القياسية طاقة الشبكة البلورية (energy Lattice Hlatt. ومن خالل المعادلتين اللتين تصفان طاقة الشبكة البلورية لكل من كلوريد الصوديوم وكلوريد الماغنيسيوم: –(Hlatt Na+)g (+ Cl g(mol/kJ –787= –Cl2 +) g(2+Mg 2MgCl) g(mol/kJ –2523 = Hlatt s(NaCl) ً تكون سالبة دائما؛ ألنها عملية تكوين روابط بين ً تكوين الشبكة البلورية يكون طارد ً ا للحرارة دائما: أي أن قيمة ً ا مقارنة بأيوناتها الغازية. فكلما كانت طاقة الشبكة البلورية المنطلقة أكبر، البلورية لكلوريد الصوديوم. وحلقة طاقة تسمى حلقة بورن-هابر. إالللكترونية (EA(، وطاقة التأين (IE(. مصطلحات علمية مول واحد من مركب أيوني

lakhasly.com © تم تلخيص النص بواسطة موقع لخصلي