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

Summarized by © lakhasly.com