

درست سابقاً عن التركيب الأيوني (الشبكة البلورية) لبعض المركبات الأيونية، وتعلمتُ (latt) طاقة الشبكة البلورية 1-3 أنه عندما تتحد الأيونات ذات الشحنات المتعاكسة معاً لتكوين مركبٍ عد هذا النوع من التفاعلات وي طارداً للحرارة، ومن خالل (energy Lattice)  $H_{latt}$  أيوني صلب من أيوناته الغازية في الظروف القياسية طاقة الشبكة البلورية  $H_{latt} (+Na) g(-Cl) +$ : المعادلتين اللتين تصفان طاقة الشبكة البلورية لكل من كلوريد الصوديوم وكلوريد الماغنيسيوم تكون سالبة دائماً؛ لأنها عملية  $H_{latt} = -2523 \text{ g}(\text{mol/kJ}) + 2\text{MgCl}(\text{g}) - 787 \text{ g}(\text{mol/kJ}) + \text{NaCl}(\text{s})$  تكوين روابط بين تكوين الشبكة البلورية يكون طارداً للحرارة دائماً؛ أي أن قيمةً مقارنةً بأيوناتها الغازية. فكلما كانت طاقة وطاقة التأين، (EA) الشبكة البلورية المنطلقة أكبر، البلورية لكلوريد الصوديوم. وحلقة طاقة تسمى حلقة بورن-هابر. الإلكترونية مصطلحات علمية مول واحد من مركب أيوني (IE).