

۲۶۷- با توجه به جدول زیر که آنتالپی فروپاشی شبکه چند ترکیب را با یکای kJ.mol^{-1} نشان می دهد، می توان دریافت که انرژی فروپاشی شبکه بلور

۱) Al_2O_3 کمتر از Fe_2O_3 است.

۲) LiF کمتر از 926kJ.mol^{-1} است.

۳) CaO از MgO کمتر و از NaF بیشتر است.

۴) فلئورید عنصرها، در گروه اول، از بالا به پایین، همواره افزایش می یابد.

O^{2-}	F^-	آنیون / کاتیون
۲۴۸۸	۹۲۶	Na^+
۳۷۹۸	۲۹۶۵	Mg^{2+}

هنگام

تنظیم → ماریون

علی → شعاع یون

انرژی فروپاشی شبکه

۱) Al^{3+} و Fe^{3+}

۳) ✓

۴)

LiF
 NaF
 KF
 ...

۲) Na^+ و Li^+

انرژی فروپاشی → شعاع یون ↑