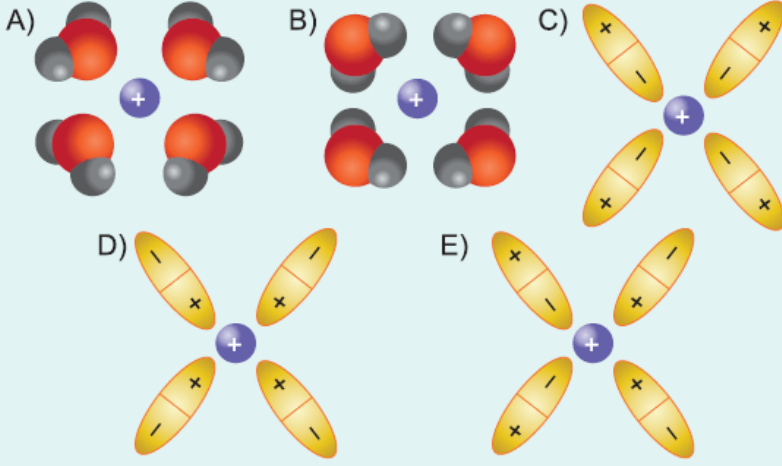


1. Aşağıdakilerden hangisi hidratlaşmış metal katyonunu göstermektedir?



2. İyonik bir katının suda çözünmesi sırasındaki enerji değişimini gösteren ifade aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

- A)  $\Delta H_{\text{çöz.}} = \text{Kristal enerji} - \text{Hidratlaşma enerjisi}$   
B)  $-\Delta H_{\text{çöz.}} = \text{Kristal enerji} + \text{Hidratlaşma enerjisi}$   
C)  $\Delta H_{\text{çöz.}} = -\text{Kristal enerji} + \text{Hidratlaşma enerjisi}$   
D)  $\Delta H_{\text{çöz.}} = -\text{Kristal enerji} - \text{Hidratlaşma enerjisi}$   
E)  $\Delta H_{\text{çöz.}} = \text{Kristal enerji} + \text{Hidratlaşma enerjisi}$

3. AgF iyonik katısının çözünme ısısı  $-20,4 \text{ kJ/mol}$ , kristal enerjisi  $-910,1 \text{ kJ/mol}$  olduğuna göre hidratasyon enerjisi  $\text{kJ/mol}$  olarak hangi seçenekte doğru olarak verilmiştir?

- A)  $+930,5$                       B)  $-889,7$                       C)  $+889,7$   
D)  $+465,7$                       E)  $-930,5$

4. NaCl iyonik katısının hidratasyon enerjisi  $-770 \text{ kJ/mol}$  ve çözünme ısısı  $-4 \text{ kJ/mol}$  ise kristal enerjisi hangi seçenekte doğru olarak verilmiştir?

- A)  $-766$                       B)  $-780$                       C)  $+760$   
D)  $+766$                       E)  $+780$

5. Su ile hazırlanan çözeltilere ..... çözeltiler denir. Yukarıdaki ifadeye boş bulunan yere aşağıdakilerden hangisinin getirilmesi uygun olur?

- A) Solvent                      B) Sulu                      C) Solvatasyon

D) Asidik

E) Bazik

6.  $H_2O$ (su) ve  $C_6H_{12}O_6$ (glikoz) ile hazırlanan çözelti için,

- I. Çözücü ve çözünen arasında hidrojen bağları kurulur.
- II. Çözücü su, çözünen glikozdur.
- III. Tanecik boyutu  $10^{-9}$  m den büyüktür.

yargılarından hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I                      B) I ve II                      C) I ve III  
D) II ve III                      E) I, II ve III

[www.supersoru.com](http://www.supersoru.com)

Cevaplar :

1)A, 2)C, 3)E, 4)A, 5)B, 6)B,