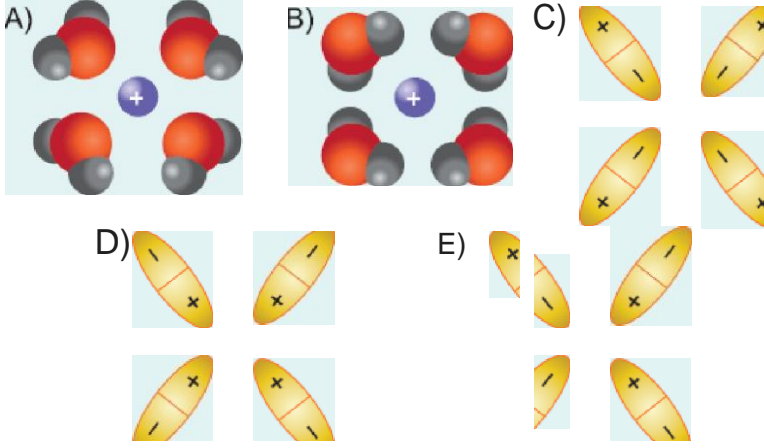


1. Aşağıdakilerden hangisi hidratlaşmış metal katyonunu göstermektedir?



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

- A) $\Delta H = \text{Kristal enerjisi} - \text{Hidratlaşma enerjisi}$
B) $-\Delta H = \text{Kristal enerjisi} + \text{Hidratlaşma enerjisi}$
C) $\Delta H = \text{Kristal enerjisi} + \text{Hidratlaşma enerjisi}$
D) $\Delta H = \text{Kristal enerjisi} - \text{Hidratlaşma enerjisi}$
E) $\Delta H = \text{Kristal enerjisi} + \text{Hidratlaşma enerjisi}$

3. AgF iyonik katısının çözünme ısı $-20,4 \text{ kJ/mol}$, kristal enerjisi $-910,1 \text{ kJ/mol}$ olduğuna göre hidratasyon enerjisi 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 kJ/mol ve çözünme ısı -4 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 ifadede boş bulunan yere aşağıdakilerden hangisinin getirilmesi uygun olur?

- A) Solvent B) Sulu C) Solvasyon

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.derskitabicevaplarim.com

Cevaplar :

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