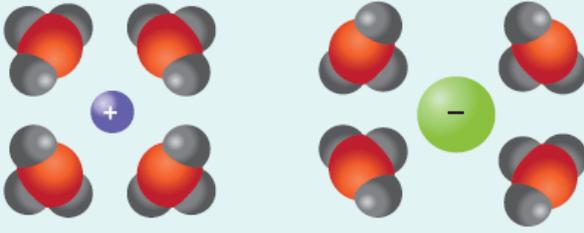


1. XY iyonik katısının amonyak (NH_3) sıvısındaki çözünmesiyle ilgili;

I. XY iyonik katısı hidratize olmuştur.

II. X^+ ve Y^- iyonlarının çözelti içindeki konumları



şeklindedir.

III. Çözelti tek fazlıdır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

2.

	Çözücü	Çözünen	Karışımın Fiziksel Hali
I.	Cıva	Altın	Sıvı
II.	Azot	Oksijen	Gaz
III.	Su	Yemek tuzu	Katı

Yukarıda bazı karışımlara ait çözücü, çözünen ile fiziksel hâlleri verilmiştir.

Buna göre hangi karışımların oda sıcaklığındaki fiziksel hali doğru verilmiştir?

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

3. Çözeltiler için,

I. Tek fazlı karışımdır.

II. Homojendir.

III. Tanecik boyutu 10^{-9} m den küçüktür.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

4. Aşağıdaki karışımlardan hangisi tek fazlı değildir?

- A) Cıva ve altın B) Cıva ve su

- A) Su - alkol
B) Su - sıvı yağ
C) Su - yemek tuzu
D) Su - şeker
E) Su - asetik asit

5. Yemek tuzunun suda çözünmesiyle ilgili,

- I. Su molekülleriyle iyonlar arasında hidrojen bağı kurulmuştur.
II. Tek fazlıdır.
III. Na⁺ iyonları suyun hidrojen atomları tarafından sarılmıştır.
yargılarından hangileri doğrudur?

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

6. İyonik bir katının suda çözünmesiyle ilgili ısı değişimi

$$\Delta H_{\text{çöz}} = -\text{Kristal enerjisi} + \text{Hidratlaşma enerjisi}$$

formülleriyle hesaplanır.

Buna göre,

	Çözünen Madde	Kristal Enerjisi (kJ/mol)	Hidratlaşma enerjisi (kJ/mol)
I.	XY	-700,6	-683,4
II.	ZY	-833	-883
III.	TY	-766	-770

tabloda kristal enerjisi ve hidratlaşma enerjisi verilen XY, ZY ve TY iyonik katılarından hangilerinin " $\Delta H_{\text{çözünme}}$ " değerleri sıfırdan büyüktür?

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

www.supersoru.com

Cevaplar :

1)D, 2)A, 3)A, 4)B, 5)B, 6)A,