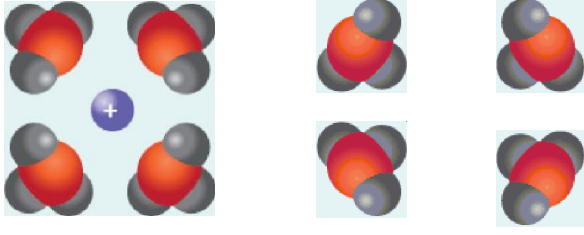


1. XY iyonik katısının amonyak (NH₃) sıvısındaki çözünme-

I. XY iyonik katısı hidratize olmuştur.

II. X^{n+} ve Y^{m-} 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

Çözücü	Çözünen	Karışımın Fiziksel Hali
--------	---------	-------------------------

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

Buna göre hangi karışımların oda sıcaklığındaki **fiziksel** halleri 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 1 μ 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) 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