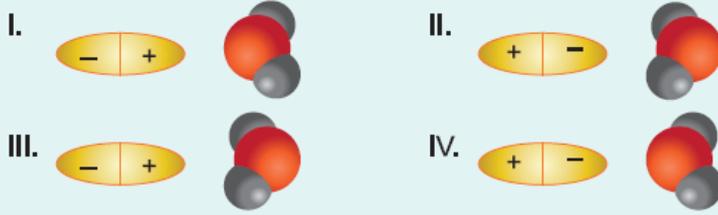


1.



Yukarıdaki polar kovalent kristal ile su molekülünün çözeltilerdeki konumları,



verilenlerden hangileri gibi olabilir?

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

2.

- C₂H₅OH
- COOH
|
COOH
- CH₄
- NH₃
- CCl₄

Yukarıda formülleri verilen bileşiklerden kaç tanesi polar bir çözücü olan suda iyi çözünür?

- A) 5 B) 4 C) 3 D) 2 E) 1

3.

Genellikle polar maddeler polar çözücülerde apolar maddeler de apolar çözücülerde iyi çözünür.

Buna göre,

- I. Polar çözücülerde polar moleküller iyi çözünür.
- II. C(grafit) ve C(elmas) gibi kovalent kristaller hemen hemen hiçbir çözücüde çözünmez.
- III. Benzer benzerini çözer.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

4.

NaCl iyonik katısının polar bir çözücü olan suda çözünmesi sırasında,

- I. Çözünen – Çözünen
- II. Çözünen – Çözücü

III. Çözücü – Çözücü

etkileşimlerinden hangileri gerçekleşir?

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

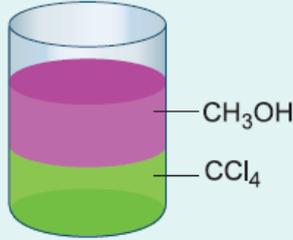
5. CO₂ gazının suda çözünmesi ile ilgili,

- I. Ekzotermiktir.
II. Düşük sıcaklıkta daha çok çözünür.
III. Fizikseldir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

6.



Yukarıdaki kaptaki metil alkol (CH₃OH) ve karbon tetraklorür (CCl₄) karışımı verilmiştir.

Buna göre,

- I. tek fazlıdır.
II. heterojendir.
III. CH₃OH ve CCl₄ moleküllerinin tanecikleri arasındaki çekim güçleri birbirine yakındır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

www.supersoru.com

Cevaplar :

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