

1. Polar maddeler polar çözücülerde, apolar maddeler apolar çözücülerde iyi çözünür.

Buna göre, H₂S molekülünün,

- I. CCl₄
- II. HCl
- III. CH₃OH

verilen maddelerden hangisinde iyi çözünmesi beklenir?

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

2. Apolar molekül olan I₂ katısı apolar bir bileşik olan CCl₄ sıvısında iyi çözünür.

Buna göre,

- I. I₂ ve CCl₄ karışımı tek fazlıdır.
- II. Her iki molekülde de moleküller arası çekim kuvvetleri birbirine yakındır.
- III. I₂ ve CCl₄ suda iyi çözünür.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

3. Tek fazlı bir karışımda,

- I. basınç
- II. sıcaklık
- III. yoğunluk

niceliklerinden hangileri aynıdır?

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

4. • Hava
• Deniz suyu
• Şekerli su
• Tuzlu su
• Zeytin yağı - su

yukarıdakilerden kaç tanesi yaygın çözeltilidir?

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

5. Polar sıvılar, çoğu iyonik ve polar kovalent bileşikler için çözücü özelliğe sahiptir. Su çok yaygın olarak kullanılan polar bir çözücüdür.

Buna göre,

I. $I_2(k)$

II. C (elmas)

III. HCl

verilenlerden hangileri suda iyi çözünür?

A) Yalnız I

B) Yalnız II

C) Yalnız III

D) I ve III

E) II ve III

6. Pozitif iyon ya da dipolün pozitif ucu, su molekülünün ucu, tarafından çekilir.

Yukarıdaki ifadede bulunan boşluğa aşağıdakilerden hangisinin getirilmesi uygun olur?

A) Negatif

B) Pozitif

C) Hidrofil

D) Hidrofob

E) Çekirdek

www.supersoru.com

Cevaplar :

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