

1. I. $\text{CH}_3\text{OH} - \text{NH}_3$

II. $\text{I}_2 - \text{NH}_3$

III. $\text{H}_2\text{O} - \text{HCl}$

Yukarıdaki madde çiftleri birbiri içinde çözünürken hangileri arasında hidrojen bağı kurulur?

A) Yalnız I

B) I ve II

C) I ve III

D) II ve III

E) I, II ve III

2. Çözünme sırasında;

I. Çözücü molekülleri birbirinden ayrılır.

II. Çözünen molekülleri birbirinden ayrılır.

Bu olaylarla ilgili aşağıdaki yargılarından hangisi doğrudur?

A) I endotermik II ekzotermiktir.

B) I ve II endotermiktir.

C) I ekzotermik II endotermiktir.

D) I ve II ekzotermiktir.

E) I fiziksel II kimyasaldır.

3. Çözünen ve çözücü molekülleri arasındaki etkileşimlerin sonucu meydana gelen entalpi değişimine çözünme denir.

Yukarıdaki ifadede bulunan boşluğa aşağıdakilerden hangisi getirilirse uygun olur?

A) Olgusu

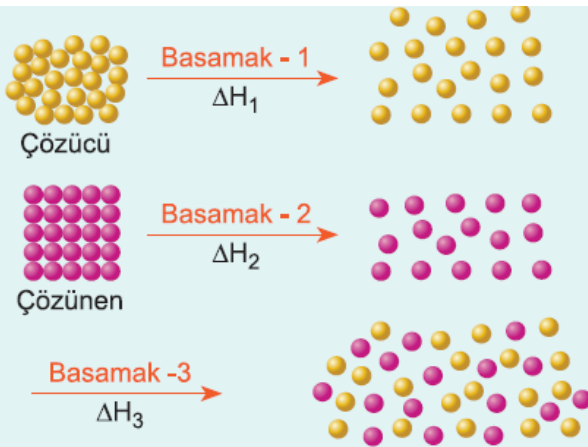
B) Sıcaklığı

C) Enerjisi

D) Kalorisi

E) Entalpisi

4.



Moleküler düzeyde çözünmenin üç aşaması yukarıda verilmiştir.

Buna göre bu aşamalardaki ısı değişimlerinden hangilerinin endotermik (ısı alan) olduğu kesindir?

A) Yalnız $-\Delta H_1$

B) Yalnız ΔH_2

C) ΔH_1 ve ΔH_2

D) ΔH_1 ve ΔH_3

E) ΔH_1 , ΔH_2 ve ΔH_3

5. Çözücü ile çözünen tanecikleri arasındaki etkileşim, çözünen ve çözücünün kendi tanecikleri arasındaki etkileşimden daha büyük ise çözünme ısısı için,

I. $\Delta H < 0$

II. $\Delta H > 0$

III. $\Delta H = 0$

verilenlerden hangisi doğru olabilir?

A) Yalnız I

B) Yalnız II

C) Yalnız III

D) I ve III

E) II ve III

6. Çözünen iyonların su molekülleri ile çevrilmesi sonucu oluşan çözünmeyeI....eğer çözücü su yerine başka bir sıvı ise oluşan çözünmeye deII....denir.

Yukarıdaki ifadede bulunan I ve II boşluklarına aşağıdakilerden hangisinin getirilmesi uygun olur?

I

II

A) Solvatasyon

Hidrotasyon

B) Hidrotasyon

Erime

C) Solvatasyon

Erime

D) Hidrotasyon

Solvatasyon

E) Erime

Solvatasyon

www.supersoru.com

Cevaplar :

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