

Moleküller Arası Etkileşimler Testi

1. C_2H_2 bileşiğiyle ilgili olarak aşağıdakilerden hangisi **yanlıştır**? $_1H, _6C$

- A) Molekülde polar ve apolar kovalent bağlar bulunur.
- B) Apolar bir moleküldür.
- C) Organik bir bileşiktir.
- D) Karbon atomları arasında 3 tane pi bağı bulunur.
- E) Lewis yapısı $H:C::C:H$ şeklindedir.

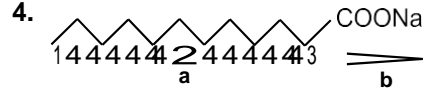
2. Aşağıda verilen maddelerden hangisinin karşısındaki çözücünde çözünmesi **beklenmez**

$_1H, _6C, _7N, _8O, _9F, _{11}Na, _{17}Cl$

	Madde	Çözücü
A)	NH_3	CF_4
B)	$NaCl$	H_2O
C)	$CH_3 - Cl$	$C_2H_5 - Cl$
D)	H_2	F_2
E)	$CH_3 - CH_3$	$CH_3 - CH_2 - CH_3$

3. Aşağıda verilen bileşiklerden hangisinin polarlığı en azdır? $_1H, _6C, _8O, _{17}Cl, _{35}Br$

- A) CH_3Cl
- B) C_2H_5OH
- C) HBr
- D) H_2O
- E) C_2H_6



bileşiğiyle ilgili olarak;

- I. a kısmı apolar kısımdır.
- II. b kısmı hidrofili özellik gösterir.
- III. b kısmı suda çözünür.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

5. Aşağıda verilen bileşiklerden hangisi polar moleküldür? $_1H, _6C, _8O, _{17}Cl$

- A) CO_2
- B) CH_3OH
- C) CCl_4
- D) O_2
- E) CH_4

6. H_2 ve HCl maddeleriyle ilgili,

- I. Her ikisi de kovalent bağ içerir.
- II. H_2 polar, HCl apolar moleküldür.
- III. HCl ve H_2 birbiri içinde iyi çözünür.

ifadelerinden hangileri **yanlıştır**? $_1H, _{17}Cl$

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

7. Apolar moleküller arası çekim kuvvetleri polar moleküller arası çekim kuvvetlerinden daha zayıf olduğu için kaynama noktaları polar moleküllerden daha düşüktür.

Buna göre aşağıdaki bileşiklerden hangisinin aynı şartlardaki kaynama noktası diğerlerinden daha düşüktür? $_1\text{H}$, $_6\text{C}$, $_7\text{N}$, $_8\text{O}$, $_{11}\text{Na}$, $_{17}\text{Cl}$

- A) H_2O B) NH_3 C) CO_2
D) NaCl E) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

8. Aşağıda verilen maddelerin hangisinde hidrofil ve hidrofob kısımlar yanlış gösterilmiştir?

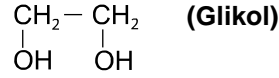
	Bileşik	Hidrofil uç	Hidrofob uç
A)	$\text{CH}_3 - \text{OH}$	$-\text{OH}$	$\text{CH}_3 -$
B)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2 - \text{SO}_3\text{H}$	$-\text{SO}_3\text{H}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2 -$
C)	$\text{CH}_3\text{CH}_2 - \text{COOH}$	$-\text{COOH}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2 -$
D)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2 -$	$\text{NH}_2 -$
E)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COON}$	$-\text{COON}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2 -$

9. I. $\text{CCl}_4 - \text{I}_2$
II $\text{HCl} - \text{CCl}_4$
III $\text{CH}_3\text{OH} - \text{H}_2$

Verilen madde çiftlerinden hangileri homojen karışım oluşturur? $_1\text{H}$, $_6\text{C}$, $_8\text{O}$, $_{17}\text{Cl}$, $_{53}\text{I}$

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

10.



Glikol bileşiğinin-aşağıda verilen maddelerden hangisi içinde çözünmesi beklenmez? $_1\text{H}$, $_6\text{C}$, $_8\text{O}$, $_7\text{N}$

- A) NH_3 B) C_4H_{10} C) $\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_2 \\ | \quad | \quad | \\ \text{OH} \quad \text{OH} \quad \text{OH} \end{array}$
D) H_2O E) CH_3COOH

1 Aşağıda verilen bilgilerden hangisi yanlıştır

- A) H_2O ve HBr 'nin her ikisi de polar moleküldür.
B) HBr ve H_2O 'dan oluşan karışım homojendir.
C) Bir molekülün artı kutbuyla diğer molekülün eksi kutbu etkileşerek moleküller arası çekim oluşur.
D) Moleküller arasında görülen en zayıf etkileşim türü London Kuvvetleri'dir.
E) Polar moleküller polar çözücülerde çözünürken, apolar moleküller apolar çözücülerde çözünmezler.

2 Aşağıda verilen maddelerin hangisinde hidrofil uç bulunur?

- A) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
B) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
C) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{NH}_2$
D) C_6H_6
E) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$