

Kimyasal Türler Arası Etkileşimler - 6

- 1. Moleküller arası etkileşimlerle ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?
 - A) Hidrojen bağı ve Van der Waals kuvvetleri olmak üzere ikiye ayrılır.
 - B) Van der Waals kuvvetleri hidrojen bağından daha güçlüdür.
 - C) Polar moleküller arasında dipol-dipol etkileşimi oluşur.
 - D) London kuvvetleri dipol-dipol etkileşimlerinden daha zayıftır.
 - E) Hidrojen bağı oluşturan moleküller arasında aynı zamanda dipol-dipol etkileşimleri de oluşur.
- 2. Zayıf etkileşimlerle ilgili,
 - Hidrojen bağı içeren moleküllerin erime ve kaynama noktaları, sadece Van der Waals kuvvetleri içeren moleküllerin erime ve kaynama noktasından yüksektir.
 - II. Dipol-dipol etkileşimleri, London kuvvetlerinden daha güçlüdür.
 - III. Hidrojen bağı sadece aynı tür moleküller arasında oluşur.

yargılarından hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I.
- B) Yalnız II.
- C) I ve II.

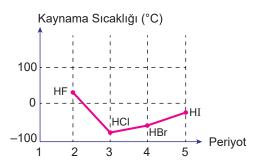
- D) II ve III.
- E) I, II ve III.
- Tabloda bazı moleküller ve bu moleküllerin katı ve sıvı hâllerinde baskın olan moleküller arası çekim kuvvetleri karışık olarak verilmiştir.

Molekül	Moleküller Arası Çekim Kuvvetleri	
CH ₄	a) Hidrojen bağı	
NH ₃	b) Dipol-dipol etkileşimleri	
HBr	c) London kuvvetleri	

Buna göre, bu moleküller ile moleküller arası çekim kuvvetlerinin eşleştirilmesi aşağıdakilerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?

	CH ₄	NH ₃	HBr
A) -	a	d	C
B)	b	С	а
C)	С	а	b
D)	а	С	b
E)	b	а	С

4. Grafikten 7A grubu elementlerinin hidrojenli bileşiklerinin kaynama sıcaklıkları gösterilmiştir.



Buna göre,

- I. Kaynama sıcaklığı en düşük olan HCl 'dir.
- II. HF molekülleri arasında hidrojen bağı bulunduğundan kaynama noktası en yüksektir.
- III. Grafikteki moleküller arasında London kuvvetleri vardır.

yargılarından hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I.
- B) Yalnız II.
- C) I ve II.
- D) II ve III.
- E) I, II ve III.
- Maddelerin kaynama noktaları molekülleri arasındaki çekim kuvveti ile doğru orantılıdır.

Buna göre,

Değerlendirme

2018 - 2019

MEB

- I. CH₄
- II. $CH_3 CH_2 OH$
- III. $HO CH_2 CH_2 OH$

maddelerinin aynı ortamdaki kaynama noktalarının büyükten küçüğe doğru sıralanışı aşağıdakilerden hangisidir?

- A) | > | > | |
- B) || > ||| > |
- C) ||| > | > ||
- D) I > III > II
- E) ||| > || > |
- 6. NH₃ ve PH₃ maddeleri için;
 - Aynı ortamdaki NH₃'ün kaynama noktası, PH₃'ün kaynama noktasından düşüktür.
 - NH₃ molekülleri arasında baskın etkileşim türü hidrojen bağıdır.
 - III. PH₃ polar moleküldür.

yargılarından hangileri doğrudur? (₁H, ₇N, ₁₅P)

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

Kimyasal Türler Arası Etkileşimler - 6

- 7. HF ve HBr
 - HCl ve CO₂

Aynı ortamda bulunan yukarıdaki madde çiftleri ile ilgili olarak seçeneklerdeki yargılardan hangisi yanlıştır?

- A) HF'nin kaynama noktası HBr'nin kaynama noktasından büyüktür.
- B) HCl ile CO₂ molekülleri birbiri içerisinde iyi çözünür.
- C) HF'de hidrojen bağı, HBr'de ise dipol-dipol etkileşimleri başkındır.
- D) HF ve HBr polar moleküllerdir.
- E) HCl'nin kaynama noktası CO₂'nin kaynama noktasından büyüktür.

Verilen yapıda rakamlarla gösterilen etkileşim türlerinden hangileri hidrojen bağıdır?

- A) 1 ve 3
- B) 2 ve 4
- C) 1, 3 ve 5

Ölçme, Değerlendirme ve

- D) 2, 3 ve 4
- E) 1, 2, 3, 4 ve 5

9. ;Ö:

Yapı formülü verilen H₂O bileşiğinin molekül içi ve yoğun faz moleküller arasında görülen baskın etkileşim türleri sırasıyla aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

- A) Polar kovalent bağ, London kuvvetleri
- B) Apolar kovalent bağ, Hidrojen bağı
- C) Polar kovalent bağ, iyon-dipol etkileşimi
- D) Apolar kovalent bağ, dipol-dipol etkileşimi
- E) Polar kovalent bağ, Hidrojen bağı

10. Aşağıdaki tepkimelerden hangisinde kimyasal değişim meydana gelir?

- A) $C_6H_6(s) + 34 \text{ kJ/mol} \rightarrow C_6H_6(g)$
- B) $Ar(s) + 6.4 \text{ kJ/mol} \rightarrow Ar(g)$
- C) $Br_2(g) \rightarrow Br_2(s) + 31 \text{ kJ/mol}$
- D) $C(k) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + 394 \text{ kJ/mol}$
- E) $H_2O(s) \rightarrow H_2O(k) + 6 \text{ kJ/mol}$

11. Aşağıdakilerden hangisi fiziksel değişimdir?

- A) Suyun elektrolizi
- B) Demirin paslanması
- C) Kalayın erimesi
- D) Gümüşün kararması
- E) Karbonun yanması

12.	
	Değisimle

- 1. Fotosentez
- 2. Kumaşın yırtılması
- 3. Elmanın çürümesi
- 4. Kırağılaşma
- 5. Demirin paslanması
- a. Fiziksel Değişim
- b. Kimyasal Değişim

Yukarıdaki değişimler ve bu değişimlerin türleri seçeneklerin hangisinde doğru olarak eşleştirilmiştir?

٦)	1.a	
	2.b	
	3.a	
	4.b	

5.a