



Soru Çözümü

TYT

Kimya

**Kimyasal Türler Arası
Etkileşimler**

YAVUZ SELİM NALBANT

ÜNİTE DEĞERLENDİRME TESTİ-2



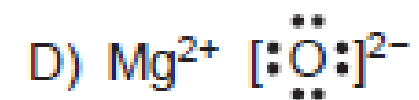
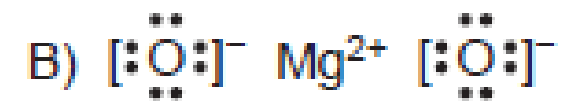


1. Aşağıda verilen taneciklerden hangisinin Lewis sembolü yanlış gösterilmiştir?

Tanecik	Lewis sembolü
A) $_{11}\text{Na}$	$\text{Na} \cdot$
B) $_{13}\text{Al}^{3+}$	$[\cdot \ddot{\text{Al}} \cdot]^{3+}$
C) $_{3}\text{Li}^{+}$	Li^{+}
D) $_{6}\text{C}^{4-}$	$[\text{:}\ddot{\text{C}}\text{:}]^{4-}$
E) $_{17}\text{Cl}^{-}$	$[\text{:}\ddot{\text{Cl}}\text{:}]^{-}$



2. $_{12}\text{Mg}$ ve $_8\text{O}$ atomlarının oluşturacağı bileşiğin Lewis yapısı aşağıdakilerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?



4. Aşağıda X ve Y element atomları arasında oluşan bir bileşiğin Lewis gösterimi verilmiştir.



Buna göre, aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) X metal, Y ametaldir.
- B) X elektron verir, Y elektron alır.
- C) Oluşan bileşik iyonik bağlıdır.
- D) Y atomunun çapı büyür.
- E) Bileşikteki elektronlar ortaklaşa kullanılır.





5. I. H_2O
II. NH_3
III. H_2

Yukarıda verilen moleküllerle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır? ($_1H$, $_7N$, $_8O$)

- A) Aynı ortamda kaynama noktası en büyük olan molekül H_2O 'dur.
B) I ve II. molekül polar, III. molekül apolardır.
C) NH_3 molekülünde kalıcı dipol oluşur.
D) H_2 ile NH_3 maddeleri birbiri içerisinde iyi çözünür.
E) H_2O ve NH_3 molekülleri arasında yoğun fazda hidrojen bağı oluşur.

**6. Metalik bağlarla ilgili,**

- I. Pozitif yüklü metal katyonları ile negatif yüklü elektron denizi arasında oluşur.
- II. Atom yarıçapı arttıkça metalik bağ kuvveti artar.
- III. Metallerin oluşturduğu bileşikler metalik bağ ile oluşur.

verilen bilgilerden hangileri yanlıştır?

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

7. Aşağıdaki tanecik çiftleri arasında oluşabilecek etkileşim türlerinden hangisi yanlış adlandırılmıştır?
(₁H, ₆C, ₈O, ₁₁Na, ₁₆S, ₁₇Cl)

Tanecik Çifti	Etkileşim türü
A) Na ⁺ – Cl ⁻	İyonik
B) HCl – Na ⁺	İyon - dipol
C) CH ₄ – H ₂	Dipol - indüklenmiş dipol
D) NaCl – H ₂ O	İyon - dipol
E) H ₂ S – HCl	Dipol - dipol





8.



BİLGİ

Bir molekülde elektron yoğunluğu dengeli (simetrik) dağılmış ise molekül apolar, dengeli dağılmamış ise molekül polardır.

Buna göre, aşağıdakilerden hangisinde molekül polarlığı yanlış verilmiştir? ($_1\text{H}$, $_5\text{B}$, $_6\text{C}$, $_7\text{N}$, $_9\text{F}$)

<u>Molekül</u>	<u>Molekül polarlığı</u>
A) N_2	Apolar
B) HF	Polar
C) BH_3	Polar
D) CH_4	Apolar
E) NH_3	Polar



9. Aşağıdaki olayların hangisinde sadece fiziksel değişim gözlenir?

- A) Ham petrolden benzin eldesi
- B) Mumun yanması
- C) Sudan hidrojen ve oksijen gazı eldesi
- D) Sütten peynir eldesi
- E) Ağaç yaprağının sararması



11. Aşağıdaki tabloda verilen olayların değişim türleri fiziksel ve kimyasal olarak karşılarında "✓" işaretiyle gösterilmiştir.

	Olay	Fiziksel değişim	Kimyasal değişim
I.	Kömürün küle dönüşmesi		✓
II.	Gümüş metalinin elektrik akımını iletmesi	✓	
III.	Şeker pancarından şeker eldesi	✓	
IV.	Kireç taşından sönmemiş kireç elde edilmesi		✓
V.	Alkol ve sudan kolonya eldesi		✓

Bu gösterimlerden hangisinde "✓" işareti doğru bir şekilde kullanılmamıştır?

- A) I B) II C) III D) IV E) V



FARKLI KADRO YAYINLARI



ABONE OL