

HEDEF

100

9. SINIF
2. DÖNEM 1. YAZILI
HAZIRLIK ÇALIŞMASI

1. A) Metalik bağı metalere kazandırdığı 3 tane özellik yazınız.

B) $_{19}\text{K}$, $_{11}\text{Na}$, $_{12}\text{Mg}$ elementlerinin aynı koşullarda erime noktalarına göre karşılaştırınız.

2. Aşağıdaki bileşiklerden kaç tanesi iyonik bileşiktir?

(₁H, ₇N, ₈O, ₁₂Mg, ₁₃Al, ₁₅P, ₁₆S, ₁₇Cl, ₁₉K, ₃₅Br)

KBr

HCl

MgSO₄

NCI₃

AlPO₄

3. A) $_{12}\text{Mg}$ ile $_{17}\text{Cl}$ atomunun oluşturduğu bileşiğin formülünü belirtiniz.

B) $_{13}\text{Al}$ ile SO_4^{2-} taneciklerinin oluşturduğu bileşiğin formülünü belirtiniz.

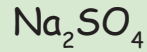
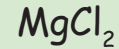
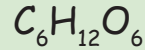
4. Aşağıdaki tabloda katyon ve anyonlardan oluşan bileşiklerin formüllerini ve formüldeki iyonların oranlarını yazınız.

	Cl^-	O^{2-}	OH^-	SO_4^{2-}	CH_3COO^-
Na^+ İyon oranı					
Mg^{2+} İyon oranı					
NH_4^+ İyon oranı					

5. ${}_{32}\text{Ge}$ atomunun Lewis nokta yapısını çizerek kararlı bileşiklerindeki bağ kapasitesini belirtiniz.

6. Aşağıda verilen maddelerden hangileri moleküler yapıdır?

(₁H, ₆C, ₇N, ₈O, ₁₁Na, ₁₂Mg, ₁₆S, ₁₇Cl)



7. Aşağıdaki taneciklerin Lewis yapısını çiziniz.

(₁H, ₇N, ₈O, ₁₅P, ₁₆S, ₁₇Cl, ₃₅Br)

HCl

H₂O

CO₂

NH₃

8. OF_2 molekülü ile ilgili,
1. Lewis nokta yapısını çiziniz.
 2. Uzay - dolgu molekül yapısını çiziniz.
 3. Ortaklanmış elektron sayısı kaç tanedir?
 4. Ortaklanmamış elektron çifti sayısı kaç tanedir?
 5. Atomların oktet / dublet durumlarını belirtiniz.
 6. Kısmi negatif (δ^-) ve kısmi pozitif (δ^+) uçları belirleyiniz. ($_8\text{O}, _9\text{F}$)

9. X : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

Y : $1s^2 2s^2 2p^5$

Z : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

X ve Y arasında ile Y ve Z arasında oluşacak bileşiğin formülünü yazınız.

X - Y

Y - Z

10. Aşağıdaki taneciklerin kimyasal türleri arasındaki bağ türlerini belirtiniz.

1. CS_2

2. O_2

3. HBr

4. CaO

5. Mg

6. F_2

Metalik bağ

İyonik bağ

Polar kovalent bağ

Apolar kovalent bağ

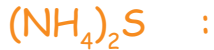
11. Aşağıdaki tabloda verilen moleküller ile ilgili boş bırakılan bölümleri tamamlayınız.

(₁H, ₅B, ₆C, ₇N, ₈O, ₉F, ₁₆S, ₁₇Cl)

Molekül	Molekül içi bağ türü	Molekül polarlığı
N ₂		
HF		
H ₂ S		
CO ₂		

Molekül	Molekül içi bağ türü	Molekül polarlığı
NH ₃		
CCl ₄		
CH ₃ Cl		
BH ₃		

12. Aşağıdaki bileşikleri adlandırınız.



13. Aşağıdaki bileşiklerin formüllerini yazınız.

Magnazyum bromür :

Difosfor trioksit :

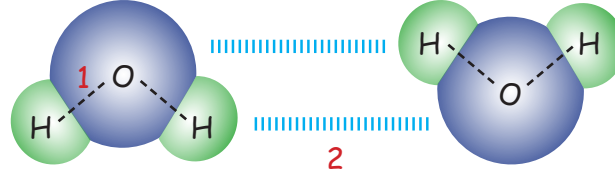
Demir (III) sülfat :

Amonyum bromür :

Kükürt trioksit :

Sodyum fosfür :

14.



Yukarıda verilen su molekülleri ile ilgili aşağıdaki ifadeleri **doğru (D)** / **yanlış (Y)** olarak belirtiniz.

1. 1 nolu bağ molekül içi bağıdır. (....)
2. 2 nolu bağ moleküller arası bağıdır. (....)
3. 1 nolu bağ hidrojen bağıdır. (....)
4. 2 nolu bağ 1 nolu bağdan daha güçlüdür. (....)
5. Su buharlaştığında yalnız 2 nolu bağ kopar. (....)
6. Su elektroliz edildiğinde 1 ve 2 nolu bağlar kopar. (....)

15. Aşağıdaki tanecikleri dipol / indüklenmiş dipol olarak sınıflandırınız.

(₁H, ₅B, ₆C, ₇N, ₈O, ₉F, ₁₇Cl, ₁₈Ar)



(.....)



(.....)



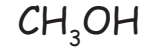
(.....)



(.....)



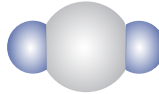
(.....)



(.....)



(.....)

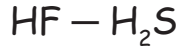


(.....)

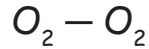


(.....)

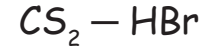
16. Aşağıdaki taneciklerin yoğun fazda içerdikleri etkin etkileşimleri belirtiniz.



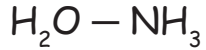
(.....)



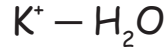
(.....)



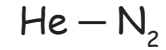
(.....)



(.....)



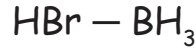
(.....)



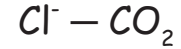
(.....)



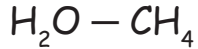
(.....)



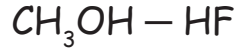
(.....)



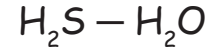
(.....)



(.....)



(.....)



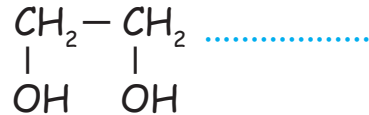
(.....)

17. Aşağıdaki madde çiftlerinin aynı koşullardaki kaynama noktalarını kıyaslayınız.

(₁H, ₂He, ₆C, ₈O, ₁₆S, ₁₈Ar)

I. tanecik

II. tanecik



BAŞARILAR

PDF NOTLARI VE ÇÖZÜMLERİ
YOUTUBE KANALIMIZDA

YOUTUBE : KİMYA GARANTİ