

Adı :	<b>KİMYAvuz Hoca</b>  9. Sınıf Kimya Dersi II. Dönem I. Yazılı Soruları	TARİH:	
Soyadı :		PUAN:	
Sınıf : 9 -			
No :			

SORU 1: (15 puan)

$^{20}\text{Ca}$  ve  $^9\text{F}$  elementleri arasında oluşacak bileşiğin;

a) Formülünü yazınız.

b) Lewis yapısını gösteriniz.

SORU 2: (15 puan)

Aşağıda formülleri verilen bileşikleri adlandırınız.

$\text{MgO}$

$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

$\text{Fe}_2\text{O}_3$

$\text{NH}_4\text{Cl}$

$\text{CaCl}_2$

SORU 3: (15 puan)

$\text{NH}_3$  molekülünün Lewis yapısını gösteriniz. ( $1\text{H}$ ,  $7\text{N}$ )

Molekül içi bağların türü nedir?

Molekülün yapısı polar mı, apolar mıdır?

SORU 4: (15 puan)

Aşağıda adları verilen bileşiklerin formüllerini yazınız.

Karbontetraklorür

Diazot trioksit

Kükürt dioksit

Fosfor triflorür

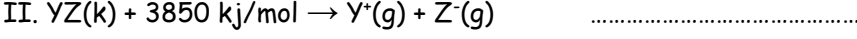
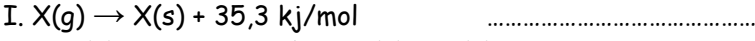
Azottribromür

SORU 5: (10 puan)

Bazı element atomlarının serbest dolaşan elektronları adeta bir elektron denizi oluşturur. Elektronların oluşturduğu elektron denizi ile bu elementlerin pozitif iyonları arasındaki elektrostatik çekime denir.

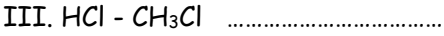
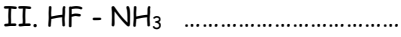
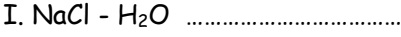
- a) Yukarıda tanımı verilen bağ türü nedir? .....
- b) Bu bağla bir arada tutulan elementlere 2 tane örnek veriniz. ....

SORU 6: (10 puan)



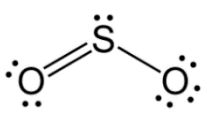
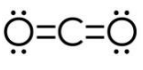
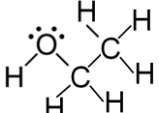
Yukarıda verilen denklemlerin ait olduğu olayları bağ enerjisi esasına göre zayıf ve güçlü etkileşim olarak sınıflandırınız.

SORU 7: (10 puan)



Yukarıdaki kimyasal türler arasında bulunan etkin etkileşim türlerini yanlarına yazınız.

SORU 8: (10 puan)

Molekül	Lewis Yapısı
SO <sub>2</sub>	
CO <sub>2</sub>	
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	

Yukarıda SO<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub> ve C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH bileşiklerinin lewis formülleri verilmiştir.

Buna göre SO<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub> ve C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH bileşiklerinin kaynama noktalarına göre sıralamasını yazınız.

..... > ..... > .....

BAŞARILAR...

ÇÖZÜMLER İÇİN TIKLA:  
**KİMYAvuz Hoca** 