

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

SORU 1: (10 puan)

$_{12}\text{Mg}$ ve $_{8}\text{O}$ elementleri arasında oluşacak bileşiğin; a) Formülünü yazınız. b) Lewis yapısını gösteriniz.	$_{20}\text{Ca}$ ve $_{17}\text{Cl}$ elementleri arasında oluşacak bileşiğin; a) Formülünü yazınız. b) Lewis yapısını gösteriniz.
--	--

SORU 2: (15 puan) Aşağıda formülleri verilen bileşikleri adlandırınız.

SnO_2	CH_3COONa	CuO	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	PbS
-------------------------	------------------------------------	-----------------------	---------------------------------------	-----------------------

SORU 3: (15 puan)

a. NH_3 molekülünün Lewis yapısını gösteriniz. ($_{1}\text{H}$, $_{7}\text{N}$) Molekül içi bağların türü nedir? Molekülün yapısı polar mı, apolar mıdır?	b. CH_4 molekülünün Lewis yapısını gösteriniz. ($_{1}\text{H}$, $_{6}\text{C}$) Molekül içi bağların türü nedir? Molekülün yapısı polar mı, apolar mıdır?
--	--

SORU 4: Aşağıda formülleri verilen bileşiklerin adlarını yazınız. (15 puan)

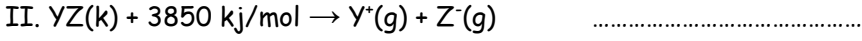
PF_5	SO_2	PCl_5	I_2O	CCl_4
------------------------	------------------------	-------------------------	-------------------------------	-------------------------

SORU 5: (10 puan)

Metalik bağ nasıl oluşur?

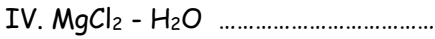
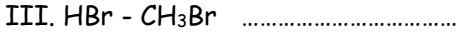
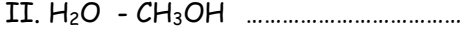
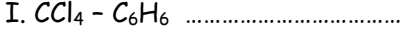
Metalik bağın metallere kazandırdığı özelliklerden 2 tanesini yazınız.

SORU 6: (10 puan)



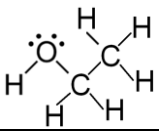
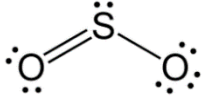
Yukarıda verilen denklemlerin ait olduğu olayları bağ enerjisi esasına göre zayıf ve güçlü etkileşim olarak sınıflandırınız.

SORU 7: (10 puan)



Yukarıdaki kimyasal türler arasında bulunan etkin etkileşim türlerini yanlarına yazınız.

SORU 8: (15 puan)

Molekül	Lewis Yapısı
H_2	H-H
C_2H_5OH	
CO_2	$\ddot{O}=\text{C}=\ddot{O}$
SO_2	

Yukarıda H_2 , C_2H_5OH , CO_2 ve SO_2 bileşiklerinin lewis formülleri verilmiştir.

Buna göre;

- H_2 , C_2H_5OH , CO_2 ve SO_2 bileşiklerinin kaynama noktalarına göre sıralamasını yazınız.

..... > > >

- Sıralamanın sebebini açıklayınız.

BAŞARILAR...

ÇÖZÜMLER İÇİN TIKLA:
KİMYAVUZ Hoca 