

2024- 2025 EĞİTİM- ÖĞRETİM YILI DEDE KORKUT ANADOLU LİSESİ KİMYA DERSİ

9. SINIFLAR 1. DÖNEM 2. ORTAK SINAVI

AD-SOYAD:									SINIF-NO:
S1	S2	S3	S4	S5	S6	S7	S8	S9	TOPLAM:

SORULAR

1. Aşağıda verilen uyarı işaretlerinin adlarını yazarak anlamlarını kısaca açıklayınız. (10 Puan)



.....
.....
.....



.....
.....
.....

2. Aşağıda verilen tanımların ait olduğu kimya disiplini verilen boşluklara yazınız. (10 Puan)

a. Kimyasal sistemlerin özelliklerini ve davranışlarını, tepkimelerin nasıl meydana geldiğini ve kimyasal olaylar sırasındaki enerji dönüşümlerini inceleyen bir disiplindir.

.....

b. Karbon elementini içeren bileşiklerin yapılarını, özelliklerini ve tepkimelerini kapsamlı bir şekilde inceleyen bir kimya disiplini.

.....

3. Aşağıda verilen atom teorileri ile ilgili soruları cevaplayınız. (10 Puan)

a. Atomda negatif yüklerin varlığı hangi atom teorisi ile ortaya konmuştur?

b. Çekirdek kavramından ilk olarak hangi atom teorisinde bahsedilmiştir?

c. Kronolojik sıralamaya göre ilk atom teorisi hangisidir?

d. Yörünge kavramından hangi atom modelinde bahsedilmiştir?

e. Üzümlü Kek Modeli hangi atom modelinin diğer adıdır?

4. Aşağıdaki yapılandırılmış kutucuklarda bazı atomlar verilmiştir. Kutucuklardaki atomları kullanarak istenen bilgilerin cevaplarını ilgili boşluklara yazınız. (10 Puan)

14 Si	10 Ne	29 Cu	35 Br	2 H
-------	-------	-------	-------	-----

a. Alkali metaller grubunda bulunanlar :

b. Toprak alkali metalleri :

c. Halojenler grubunda bulunanlar :

d. Soy gazlar grubunda bulunanlar :

e. Geçiş metalleri :

5. Aşağıda verilen enerji seviyelerindeki toplam orbital sayısını ve her bir enerji seviyesinde bulunabilecek en fazla elektron sayısını yazınız. (10 Puan)

<u>Enerji Seviyesi</u>	<u>Toplam orbital sayısı</u>	<u>Toplam elektron sayısı</u>
2. enerji seviyesi		
4. enerji seviyesi		

6. Aşağıda verilen atomların elektron dağılımlarını yazarak orbital şemalarını çizin ve küresel simetrik olup olmadıklarını belirtiniz. (15 Puan)

<u>Atom</u>	<u>Elektron Dağılımı</u>	<u>Orbital Şeması</u>	<u>Küresel Simetrik/ Değil</u>
^{16}S			
^{19}K			

7. Aşağıda verilen atomların elektron dağılımlarını yazarak periyodik tablodaki yerlerini belirleyiniz.(10 Puan)

<u>Atom</u>	<u>Elektron Dağılımı</u>	<u>Periyot Numarası</u>	<u>Grup Numarası</u>
^8O			
^{26}Fe			

8. Aşağıda verilen atomlardan iyon oluşturarak alabilecekleri iyon yükünü ve iyon türünü (katyon/anyon) yazınız. (10 Puan)

<u>Atom</u>	<u>İyon yükü</u>	<u>Katyon/Anyon</u>
^9F		
^{12}Mg		

9. ^{13}Al , ^8O , ^{17}Cl atomlarının elektron dağılımlarını yazarak atom yarıçaplarını büyükten küçüğe sıralayınız. (15 Puan)

BAŞARILAR...

Dursun KİSE

Merve GÜREL ÇELTÜK

Didem BERK

Zeliha Gökçe BAĞDU

Fatih TÜRK
Okul Müdürü