

ADI:.....  
SOYADI:.....  
SINIFI: .....NO: .....

ESKİŞEHİR İL MİLLÎ EĞİTİM MÜDÜRLÜĞÜ  
ÖLÇME DEĞERLENDİRME MERKEZİ  
2024-2025 EĞİTİM VE ÖĞRETİM YILI  
KİMYA DERSİ 9. SINIFLAR  
2. DÖNEM 1. YAZILI SINAVI ÖRNEK SORULARI

ALDIĞI PUAN

Sınav süresi **40** dakikadır. Soruların puan değeri yanlarında yazmaktadır.

**1. Al atomu için verilen soruları cevaplayınız.**

**a)  $_{13}\text{Al}$  atomunun taneciklerini modelleyerek metal atomlarını bir arada tutan metalik bağı tanımlayınız.**

(8 puan)

**2.  $_{20}\text{Ca}$  (kalsiyum) ve  $_{9}\text{F}$  (flor) elementleri arasında kimyasal bağ oluştuğunda kalsiyum florür bileşiği elde edilir.**

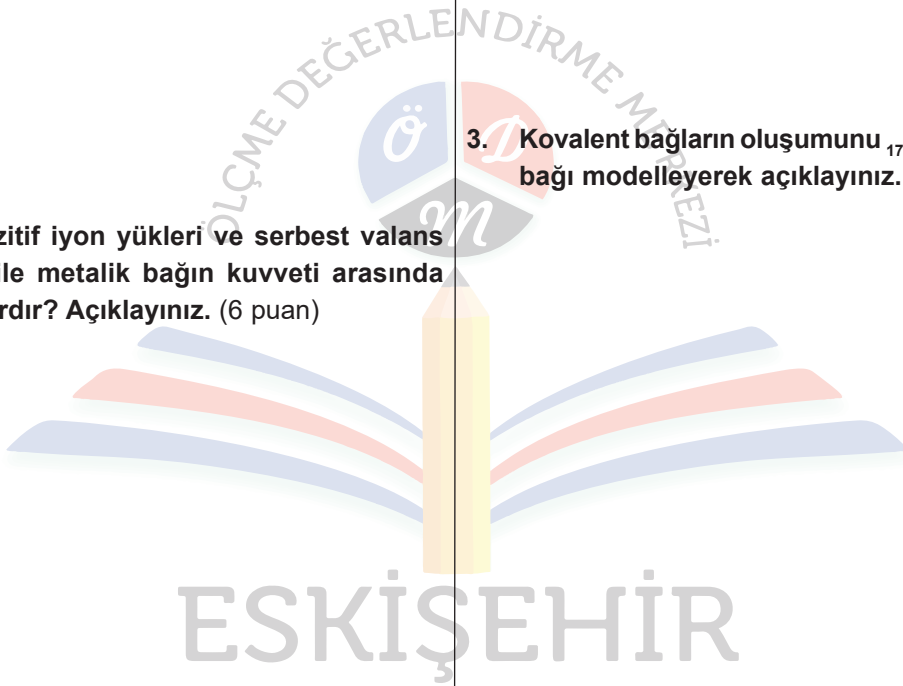
**Kalsiyum florür bileşiğinin oluşum sürecini, meydana gelen kimyasal değişimi ve bağ türünü açıklayınız. (14 puan)**

**b) Metallerin pozitif iyon yükleri ve serbest valans elektron sayısı ile metalik bağın kuvveti arasında nasıl bir ilişki vardır? Açıklayınız. (6 puan)**

**3. Kovalent bağların oluşumunu  $_{17}\text{Cl}$  atomları arasındaki bağı modelleyerek açıklayınız. (10 puan)**

**c) Metalik bağ; metallere belirli özellikler kazandırır. Bu özelliklerden iki tanesini yazınız.**

(4 puan)



4.  ${}^1_1\text{H}$  ve  ${}^7_7\text{N}$  atomlarından oluşan bileşik moleküllerinin Lewis nokta yapısını gösteriniz. (12 puan)

5.  ${}^1_1\text{H}$  ve  ${}^8_8\text{O}$  atomlarından oluşan  $\text{H}_2$  ve  $\text{H}_2\text{O}$  moleküllerinin polar - apolar olduklarını nedenlerini belirterek yazınız. (12 puan)

6. Aşağıdaki tabloda bazı iyonik bileşiklerin formülleri verilmiştir. Bu bileşiklerin sistematik adları karşılarındaki boşluklara yazınız. (12 puan)

NaCl	
$\text{Al}_2\text{S}_3$	
$\text{MgCl}_2$	
$\text{CaCO}_3$	

7. Aşağıdaki tabloda bazı kovalent bileşiklerin sistematik isimleri verilmiştir. Bu bileşiklerin formüllerini karşılarındaki boşluklara yazınız. (12 puan)

	Diazot monoksit
	Karbon monoksit
	Karbon tetraklorür
	Kükürt trioksit

8. Geçici dipol veya indüklenmiş dipol ne demektir? Bir örnek üzerinden açıklayınız. (10 puan)