

ÖĞRENCİ

ADI:
SOYADI:
SINIFI: NO:

ESKİŞEHİR İL MİLLÎ EĞİTİM MÜDÜRLÜĞÜ
ÖLÇME DEĞERLENDİRME MERKEZİ
2023 - 2024 EĞİTİM - ÖĞRETİM YILI
KİMYA DERSİ 9. SINIFLAR
1. DÖNEM 2. YAZILI SINAV SORULARI (ÖRNEK)

Okulunuzun Adı
.....
.....
.....

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

1. **Günlük hayatta sıkça karşılaşılan bazı elementlerden adları verilenlerin sembollerini, sembolleri verilenlerin adlarını karşılıklarına yazarak tabloyu doldurunuz.**

(10 puan, her doğru cevap 1 puandır.)

Element Adı	Element Sembolü
Fosfor	
Azot	
Kükürt	
Kalsiyum	
Neon	
	Mg
	K
	Cl
	Na
	Fe

2. Farklı elementlerin belirli oranlarda, kimyasal yöntemlerle bir araya gelerek oluşturduğu saf maddelere bileşik denir.

Tabloda verilen bileşiklerin yaygın adlarını yanlarına yazınız. (10 puan, her doğru cevap 2 puandır.)

Bileşik Formülü	Yaygın Adı
CaO	
HNO ₃	
HCl	
NaHCO ₃	
CH ₃ COOH	

3. Aşağıda bazı element ve bileşiklerin insan sağlığına ve çevreye etkilerinin kısaca açıklaması verilmiştir.

Verilen açıklamaların ait olduğu element veya bileşiği boş bırakılan yere yazınız.

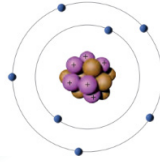
I - Vücudumuzda oksijen taşıyan, kana kırmızı renk veren hemoglobinin ve bazı enzimlerin temel parçasıdır. DNA sentezinde yer alır. (2 puan)

II - Vücut sıcaklığının düzenlenmesi, derinin nemlenmesi, toksinlerin atılması, böbreklerin çalışmasında, vitamin, mineral ve oksijenin vücutta taşınması ve çözünmesinde önemlidir. (2 puan)

III - Yanardağ patlaması, canlıların solunumu sırasında kömür, yağ, benzin, doğalgaz ve dizel yakıt gibi fosil yakıtların yanmasıyla oluşur. Küresel ısınmaya neden olur. (2 puan)

IV - Kemiklerin ana bileşenidir. İskelet ve dişlerin korunması, metabolik fonksiyonların yönetimi için gereklidir. Sinir ve kasların işlevlerine de yardımcı olur. (2 puan)

4. Aşağıdaki soruları yanıtlayınız.



a) Görseli verilen atom modelinin ismini yazınız. (5 puan)

b) Uyarılmış atom nedir? Kısaca açıklayınız. (5 puan)

5. X⁻³ iyonunun elektron sayısı 18, nötron sayısı 16 olduğuna göre proton sayısını ve kütle numarasını bulunuz. (8 puan)

6. Verilen elementlerin elektron dağılımını yazarak, periyodik sistemde yerlerini bulunuz. (12 puan)

a) ${}_{13}\text{Al}$

b) ${}_{17}\text{Cl}$

c) ${}_{8}\text{O}$

7. Periyodik sistemde verilen grupların özel isimlerini yanlarına yazınız. (12 puan)

1A

2A.....

3A.....

6A

7A

8A

8. Verilen periyodik özelliklerin periyodik sistemde aynı periyotta soldan sağa ve aynı grupta yukarıdan aşağıya nasıl değiştiğini kısaca yazınız.

a) Elektronegatiflik: (6 puan)

b) Atom yarıçapı: (6 puan)

9. Kimyasal türler; atom, molekül ve iyon olarak sınıflandırılabilir. Atom, molekül ve iyon kavramlarını açıklayarak ikişer örnek veriniz.

a) Atom: (4 puan)

b) Molekül: (4 puan)

c- İyon: (4 puan)

10. Kimyasal türler arasındaki etkileşimler bağların sağlamlığına göre güçlü ve zayıf etkileşimler olarak sınıflandırılabilir.

Güçlü etkileşimlerin isimlerini yazınız. (6 puan)

