



DİKKAT

1. Bu belgede MEB'in yayınladığı 3 farklı seviyedeki yazılı için örnekler içermektedir.
2. Tüm soruların çözümü PARAKSİLEN® KİMYA Youtube kanalında mevcuttur.
3. Bu üç yazılı MEB'in belirlediği 1. 2. Ve 3. Senaryoya ait örneklerdir.
4. Bu üç senaryo aynı zamanda zorluk derecesine göre de ayarlanmıştır yani 1. Senaryo en kolay yazılı, 2. Orta ve 3. Senaryo zor yazılı örneğidir.

Kimya Öğretmeni
Mehmet Sait Özdemir



..... LİSESİ
2023 – 2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI
KİMYA DERSİ 1. DÖNEM 2. YAZILI

1. SENARYO

ADI SOYADI :

SINIFI / NO :

SORULAR

1. Kimya bilim tarihine katkısı olmuş bilim insanlarından 3 tanesinin adını yazarak kimya bilimine katkılarını kısaca açıklayınız.
2. Aşağıdaki kimya disiplinlerini kısaca açıklayınız.
 - a. Analitik Kimya
 - b. Biyokimya
 - c. Fizikokimya
 - d. Polimer Kimyası
 - e. Anorganik Kimya
 - f. Organik Kimya
 - g. Endüstriyel Kimya



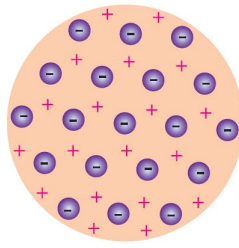
3. Aşağıdaki tablodaki boşlukları adı verilen elementin sembolünü, sembolü verilen elementin adını yazarak doldurunuz.

Element	Sembol	Element	Sembol	Element	Sembol	Element	Sembol
Hidrojen			P	Flor		Kalay	
	Be		Na		Mg	Çinko	
	N		Si	Fosfor			Pt
Alüminyum		Kalsiyum			Au		Pb
Kükürt		Lityum		Demir			Hg

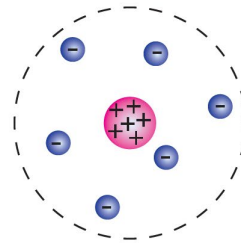
4. Aşağıda görselleri verilen atom modellerinin ismini altlarında yer alan boşluğa yazınız.



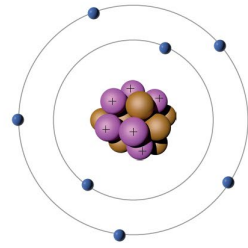
.....



.....



.....



.....

5. Aşağıdaki tabloda yer alan boşlukları doldurunuz.

Tanecik	Proton Sayısı	Nötron Sayısı	Elektron Sayısı	Kütle Numarası
${}_{9}^{19}\text{X}^{-}$				
${}_{11}^{23}\text{Y}^{+}$				
${}_{12}^{24}\text{Z}$				
${}_{1}^{1}\text{T}^{+}$				
${}_{15}^{31}\text{L}^{3-}$				



6. Aşağıdaki elementlerin periyodik sistemdeki yerlerini bulunuz.

- ${}_{12}\text{X}$
- ${}_{10}\text{Y}^{2-}$
- ${}_{20}\text{Z}$
- ${}_{10}\text{T}^{3+}$
- ${}_{2}\text{L}$

7. Metal, Ametal ve Soy gazların üçer tane özelliğini yazınız.

8. ${}_{11}\text{Na}$, ${}_{12}\text{Mg}$ ve ${}_{19}\text{K}$ elementlerinin atom çapı, iyonlaşma enerjisi, değerlik elektron sayısı ve elektronegativite değerlerini karşılaştırınız.

9. Aşağıda verilen maddelerin yapıtaşı olan kimyasal türleri altlarına yazınız.

He Na O₂ K⁺ NO₃⁻ CO₂

10. Aşağıdaki seçeneklerde örneklenen bağları güçlü ve zayıf olarak sınıflandırınız.

- H₂O'da hidrojen ile oksijen atomu arasındaki bağ.
- O₂ de O₂ molekülleri arasındaki bağ.
- NaCl'de Na⁺ ve Cl⁻ iyonları arasındaki bağ.
- Lehimde kurşun ile kalay arasındaki bağ.
- CO₂ de CO₂ molekülleri arasındaki bağ



..... LİSESİ
2023 – 2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI
KİMYA DERSİ 1. DÖNEM 2. YAZILI

2. SENARYO

ADI SOYADI :

SINIFI / NO :

SORULAR

1. Aşağıdaki tablodaki boşlukları adı verilen elementlerin sembolünü, sembolü verilen elementlerin adlarını yazarak doldurunuz.

Element	Sembol	Element	Sembol	Element	Sembol	Element	Sembol
	He	Sodyum			S	Altın	
Bor		Mangan		Klor			Pt
Karbon			Al		Cr		Co
	F	Silisyum			Ar	Bakır	
Neon			P	Kalsiyum		Çinko	

2. Aşağıdaki tablodaki boşlukları adı verilen bileşiklerin sembolünü, sembolü verilen bileşiklerin adlarını yazarak doldurunuz.

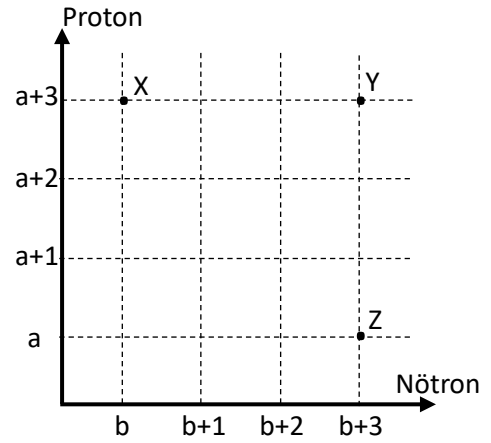
Bileşik	Formül	Bileşik	Formül
Su		Zaç Yağı	
	CH ₃ COOH		CaCO ₃
Kezzap		Sönmemiş Kireç	
Sönmüş Kireç			NaHCO ₃
	Na ₂ CO ₃	Sud Kostik	



3. Dalton, Thomson, Rutherford ve Bohr atom modellerini birer cümle ile açıklayınız.

4. Yandaki grafiği dikkate alarak aşağıdaki soruları cevaplayınız.

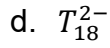
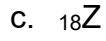
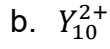
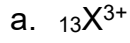
- Hangi tanecikler izotoptur?
- Hangi tanecikler izotondur?
- Hangi tanecikler izobardır?
- X^{n+} ile Z nin izoelektronik olabilmesi için n değeri kaç olmalıdır?
- Üç tanecikten nükleon sayısı en büyük olan hangisidir?



5. ${}_{11}\text{Na}$ atomunun ${}_{9}\text{F}$ atomuna 1 tane elektron vermesi sonucu oluşan iyonların yüklerini bulup yarıçaplarını karşılaştırınız.



6. Aşağıdaki elementlerin periyodik sistemdeki yerlerini bulunuz.



7. Periyodik sistemdeki elementler metal, ametal, yarı metal, soy gaz olmak üzere dört sınıfta toplanır. Bu sınıflarla ilgili olarak verilen aşağıdaki soruları cevaplayınız.

a. B, Si, Ge, As, Sb bu dört sınıftan hangisine aittir?

b. 1,2,3A grubunun özel isimleri ve bu gruptaki elementlerin ait olduğu sınıfı yazınız.

c. 5 tane ametalin adını ve sembolünü yazınız.

d. Kimyasal tepkimeye karşı isteksiz olan element sınıfının adını ve bu sınıfa ait 4 tane özelliği yazınız.



..... LİSESİ
2023 – 2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI
KİMYA DERSİ 1. DÖNEM 2. YAZILI

3. SENARYO

ADI SOYADI :

SINIFI / NO :

SORULAR

1. Aşağıdaki kimya disiplinlerini kısaca açıklayınız.

- Analitik Kimya
- Biyokimya
- Fizikokimya
- Polimer Kimyası
- Anorganik Kimya
- Organik Kimya
- Endüstriyel Kimya

2. Aşağıdaki tablodaki boşlukları adı verilen elementlerin sembolünü, sembolü verilen elementlerin adlarını yazarak doldurunuz.

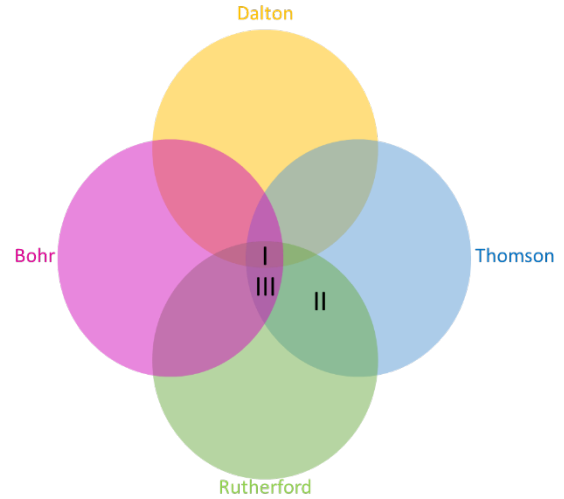
Element	Sembol	Element	Sembol	Element	Sembol	Element	Sembol
	Cr		Pb	Altın			Hg
Kobalt		Mangan			Fe	Bor	
Çinko			Ni		Cu	Berilyum	
Kalay			Br	Gümüş			K
	Pt	İyot		Baryum		Fosfor	



3. Aşağıdaki tablodaki boşlukları adı verilen bileşiklerin sembolünü, sembolü verilen bileşiklerin adlarını yazarak doldurunuz.

Bileşik	Formül	Bileşik	Formül
Tuz ruhu		Kireç taşı	
	H ₂ SO ₄	Sönmemiş Kireç	
	HNO ₃	Sönmüş Kireç	
Sirke asidi			NaHCO ₃
	NH ₃	Potas Kostik	
	NaOH	Yemek Tuzu	
Karınca asidi			Na ₂ CO ₃

4. Atom modelleri ile ilgili olarak verilen şekildeki venn şemasında I, II ve III numaralı yerlere gelebilecek özellikleri yazınız.



5. XO_4^n iyonundaki toplam proton, nötron ve elektron sayıları sırası ile 47, 48 ve 50 dir. Buna göre bu iyon ve iyonda yer alan X atomu ile ilgili olarak aşağıdaki soruları cevaplayınız: ($^{16}_8O$)
- Proton sayısı kaçtır?
 - Nötron sayısı kaçtır?
 - n sayısı kaçtır?
 - Periyodik sistemdeki yeri neresidir?
 - Nötr X^n ile izoelektronik olan Y^{2+} 'in periyodik sistemdeki yeri neresidir?



8. Aynı grup metallerinden olan X, Y ve Z'den metalik özelliği en iyi olan X iken, Y'nin iyonlaşma enerjisi Z'den fazladır. Buna göre bu üç element ile ilgili aşağıda verilen soruları cevaplayınız
- Elementlerin atom çaplarını kıyaslayınız.
 - Elementlerin elektronegatifliklerini kıyaslayınız.
 - Elementlerin oksitlerinin bazlığını kıyaslayınız.
 - Elementlerin çekirdek yüklerini kıyaslayınız.
 - Elementlerin erime noktalarını kıyaslayınız.
9. Kimyasal türler ile ilgili olarak verilen aşağıdaki tabloda yer alan boşluklara ikişer tane örnek madde koyarak tabloyu doldurunuz

	AİT OLDUĞU SINIF		ÖRNEK	
KİMYASAL TÜR	ATOM			
	MOLEKÜL	AYNI CİNS ATOM		
		FARKLI CİNS ATOM		
	İYON	ANYON	MONOATOMİK	
			POLİATOMİK	
		KATYON	MONOATOMİK	
			POLİATOMİK	

10. Aşağıda kırmızı çizgi ile belirtilen bağları güçlü ve zayıf olarak sınıflandırınız.

