



YOUTUBE YAZILI OKULU 2022-2023 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI 9. SINIF, I. DÖNEM I. KİMYA SINAVI

1. Aşağıda verilen bilgileri yanındaki boşluğa doğru (D) veya yanlış (Y) olarak sınıflandırınız.

Bilgi	D	Y
Damıtma, gümüş, seramik, alaşım, esans simyacıların buluşudur		
Deneylerin sistematik olarak yapılması ve terazinin kullanılması kimyaya geçişte önemli rol oynamıştır.		
Empedokles tüm nesnelere ateş, su, hava ve toprak olmak üzere dört temel maddeden oluştuğunu ileri sürmüştür.		
Democritus su saati kullanarak havanın maddi varlığına sahip olduğunu gözlemlemiştir.		
Cabir bin Hayyan atomun parçalanabileceğine inanmaktadır.		
Robert Boyle deneylerinde teraziyi kullanarak kütlenin korunumunu bulmuştur.		
Aristo maddelerin en küçük parçacığına bölünemeyen anlamına gelen atomos (atom) adını vermiştir.		
Kroze, fırın gibi laboratuvar gereçlerini keşfederek alkolü antiseptik olarak tıpta kullanan Razi'dir.		
Lavoisier kütlenin korunumunu bularak modern kimyanın öncüsü olmuştur.		
Uranium simyacılar tarafından bulunarak günümüze aktarılmıştır.		

PARAKSİLEN KİMYA

2. Aşağıda bazı kimya disiplinleri ve bu disiplinlerin çalışma alanları verilmiştir. Verilen disiplin ile çalışma alanını eşleştiriniz.

- I. Analitik Kimya
 - II. Biyo Kimya
 - III. Fizikokimya
 - IV. Polimer Kimyası
 - V. Endüstriyel Kimya
- a. Sıcaklık, basınç, derişim gibi faktörlerin kimyasal tepkimeler etkisini inceler.
 - b. Çok sayıda küçük birimin birbirine eklenmesiyle oluşan büyük molekülleri inceler.
 - c. Kimyasal bileşiklerin tanınması ve miktarlarının belirlenmesi ile ilgilenir.
 - d. Canlı organizmaların kimyasal yapısını inceler.
 - e. Sanayide kullanılan hammaddelerin imalatıyla ilgilenir.

3. Aşağıda sembolü verilen elementlerin isimlerini, ismi verilen elementlerin ise sembollerini yazınız.

İSİM	SEMBOL	İSİM	SEMBOL
Azot			Mg
Sodyum			Si
Nikel			P
Kalsiyum			Cr
Gümüş			Hg



4. Aşağıda sembolü verilen bileşiklerin yaygın isimlerini, yaygın ismi verilen bileşiklerin ise sembollerini yazınız.

İSİM	SEMBOL	İSİM	SEMBOL
Zaç Yağı			HNO_3
Kireç Taşı			NaHCO_3
Amonyak			KOH
Sud Kostik			NaCl
Tuz Ruhı			H_2O

5. Laboratuvarda uymamız gereken güvenlik kurallarından 5 tanesini yazınız.

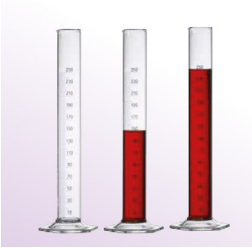
PARAKSILEN KİMYA

6. Aşağıdaki güvenlik işaretlerinin anlamlarını yazınız.





7. Aşağıdaki laboratuvar malzemelerinin isimlerini yazınız.



8. Dalton, Thomson, Rutherford ve Bohr Atom modellerini kısaca açıklayınız.

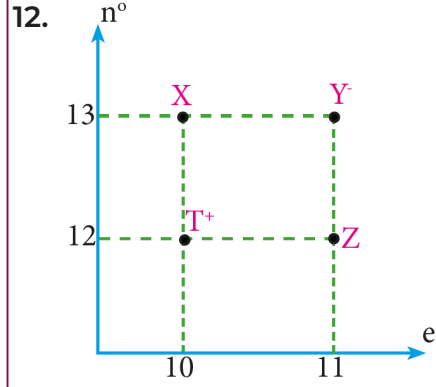
9. Aşağıdaki tabloda yer alan boşlukları doldurunuz.

Tanecik	Atom No	Kütle No	Nötron	Elektron
${}_{11}^{23}\text{X}^{+}$				
${}_{9}^{19}\text{Y}^{-}$				
${}_{20}^{40}\text{Z}$				
${}_{29}^{64}\text{T}^{2+}$				
${}_{15}^{31}\text{Q}^{3-}$				



10. İzotop, izoton, izobar ve izoelektronik taneciklerin ne olduğunu birer cümle ile açıklayınız.

11. Aşağıdaki taneciklerin elektron dizilimlerini yapınız.



Yukarıdaki grafikte X ve Z nötr atomları ile Y⁻ ve T⁺ iyonlarının nötron sayısı - elektron sayısı değerleri verilmiştir.

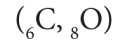
Buna göre bu tanecikler hakkında verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) X ve Y izotoptur.
- B) Z ve T⁺ izotondur.
- C) X ve Y izobardır.
- D) Z ve T⁺ izotoptur.
- E) X ve T⁺ izoelektroniktir.

PARAKSİLEN KİMYA

13. CO₃²⁻ iyonu ile XO₃¹⁻ iyonunun toplam elektron sayısı eşittir.

Buna göre X elementinin atom numarası aşağıdakilerden hangisidir?



- A) 4 B) 5 C) 7 D) 8 E) 9

14. ³⁵X atomunun nötron sayısı proton sayısından 1 fazladır.

Buna göre bu elementten oluşan X⁻ iyonu ile ilgili verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Çekirdeğinde 18 nötronu vardır.
- B) Atom numarası 17'dir.
- C) Nötron sayısı elektron sayısına eşittir.
- D) Toplam tanecik sayısı nötr atomundan 1 fazladır.
- E) Çapı nötr atomdan daha küçüktür.