



Soru Çözümü

TYT

Kimya

Kimyasal Türler Arası Etkileşimler

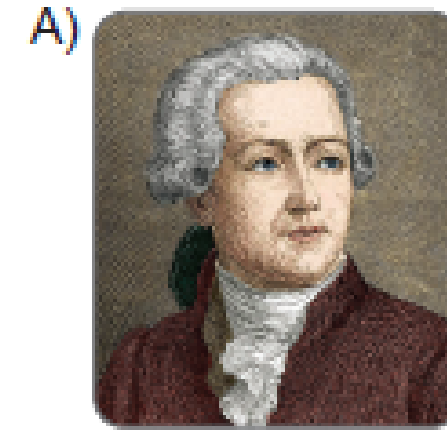
YAVUZ SELİM NALBANT

BAŞTAN SONA - 2

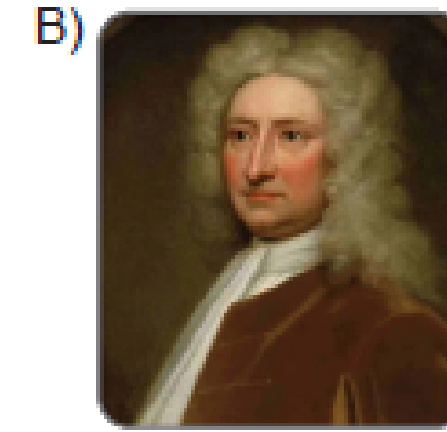


1. Bir bilim insanı ile ilgili,
- Yanma ve oksitlenme olaylarını açıklamıştır.
 - Kimyasal reaksiyona giren maddelerin kütleleri toplamının reaksiyonda oluşan maddelerin kütleleri toplamına eşit olduğunu belirleyerek kütlenin korunumu kanununu ortaya koymuştur.
 - Modern kimyanın kurucuları arasında yer alıyor.
- bilgileri veriliyor.

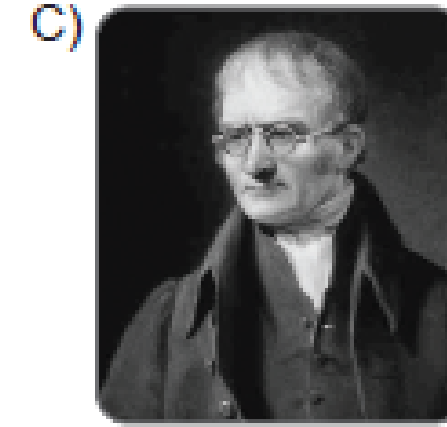
Bu çalışmaları yapan bilim insanı aşağıdakilerden **BAŞTAN SONA - 2** hangisidir?



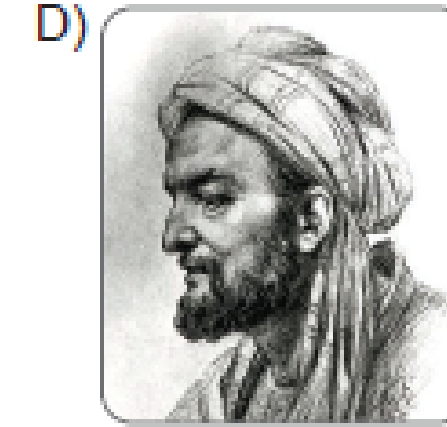
Antoine Lavoisier



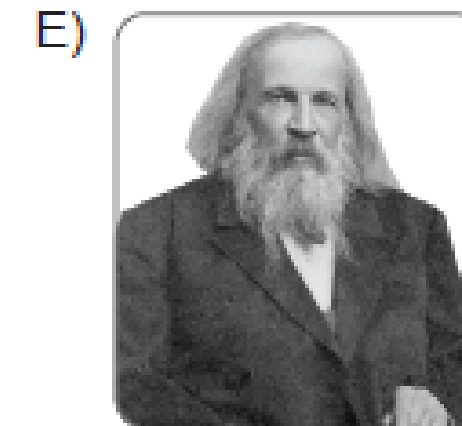
Robert Boyle



John Dalton



Cabir bin Hayyan



Dimitri Mendeleyev





2. Aşağıdaki taneciklerden hangisi için verilen bilgi yanlıştır?

Tanecik	Bilgi
A) ${}^1_1\text{H}$	Çekirdek yükü nötron sayısına eşittir.
B) NH_4^+	Toplam proton sayısı toplam elektron sayısından büyüktür.
C) Cl^-	Elektron sayısı proton sayısından büyüktür.
D) ${}^2_1\text{H}^+$	Elektron içermez
E) Mg	Elektron sayısı proton sayısına eşittir.

TYT KİMYA

KİMYASAL TÜRLER
ARASI ETKİLEŞİMLER

3. Tabloda maddede meydana gelen değişimlere örnekler verilmiştir

	Değişimler	
1.	Gümüş kolyenin zamanla karaması	a. Fiziksel değişim
2.	Işığın prizma ile renklerine ayrılması	
3.	CO ₂ gazının suda çözünmesi	b. Kimyasal değişim
4.	Yağlı boyanın kuruması	
5.	Tereyağının erimesi	

Yukarıdaki değişimlerin türleri seçeneklerin hangisinde doğru olarak eşleştirilmiştir?

A)	1. a	B)	1. b	C)	1. b
	2. b		2. a		2. a
	3. a		3. b		3. b
	4. a		4. a		4. b
	5. a		5. a		5. a

D)	1. a	E)	1. b
	2. b		2. a
	3. b		3. a
	4. a		4. b
	5. a		5. a



YAVUZ SELİM NALBANT



4. Aşağıdaki iyonlardan hangisinin adı yanlış verilmiştir?

İyon	Adı
A) N^{3-}	Nitrat
B) OH^-	Hidroksit
C) CN^-	Siyanür
D) S^{2-}	Sülfür
E) CH_3COO^-	Asetat



5.



BİLGİ

Elektron katman dağılımındaki katman sayısı periyot numarasını, son katmandaki elektron sayısı A grubu elementlerinin grup numarasını verir.

Aşağıdaki periyodik sistem kesitinde bazı element atomlarının yerleri gösterilmiştir.

	1A															8A
1.periyot		2A														He
2.periyot																
3.periyot	Na	Mg														
4.periyot	K															

Buna göre, verilen periyodik sistem kesitindeki elementlerle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Mg ve He elementlerinin son katmanlarındaki elektron sayıları eşittir.
- B) Al elementinin elektronlarını içeren katman sayısı 2'dir.
- C) N elementinin son katmanında 5 elektron bulunur.
- D) K elementinin katman sayısı 4, son katmandaki elektron sayısı 1'dir.
- E) Na, Mg ve Al elementlerinin elektron içeren katman sayıları eşittir.

6. I. $^{37}_{17}\text{Cl}$ ile $^{39}_{19}\text{K}$
II. $^{36}_{16}\text{S}$ ile $^{36}_{18}\text{Ar}$
III. ^1_1H ile ^3_1H

Yukarıda verilen madde çiftleri ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) I'deki atomlar izotondur.
B) II'deki atomlar izobardır.
C) III'deki atomlar izotoptur.
D) III'deki atomların kimyasal özellikleri farklıdır.
E) II'deki atomların nötron sayıları farklıdır.





7.

[illegible]

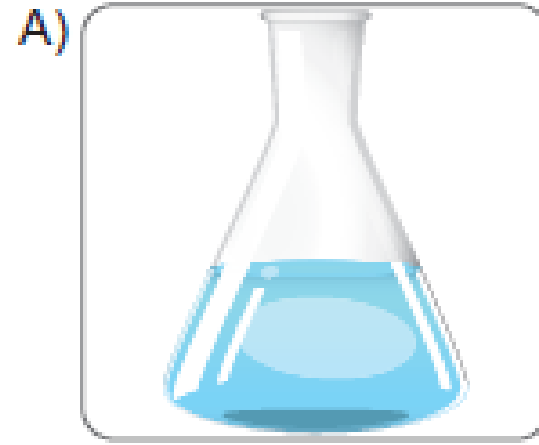
Yukarıdaki periyodik sistemde verilen element atomlarından,

- I. Elektronegatifliği en büyük olan element
- II. Atom hacmi (çapı) en büyük olan element
- III. 1. iyonlaşma enerjisi en büyük olan element
- IV. Yarı metal olan element

aşağıdakilerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?

	<u>I</u>	<u>II</u>	<u>III</u>	<u>IV</u>
A)	Cl	Rb	He	B
B)	F	Rb	He	Al
C)	Cl	H	F	Fe
D)	F	Rb	He	B
E)	O	F	Cl	Al

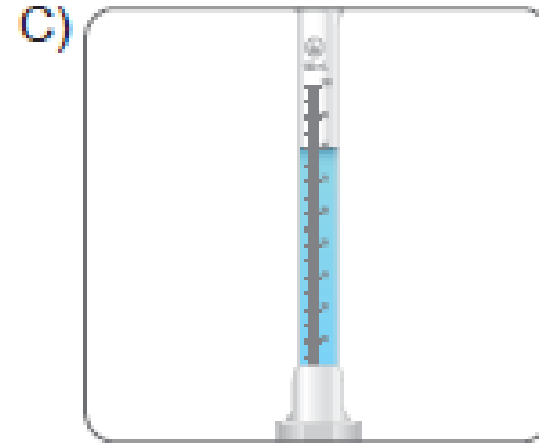
8. Aşağıdaki laboratuvar malzemelerinden hangisinin adı yanlış verilmiştir?



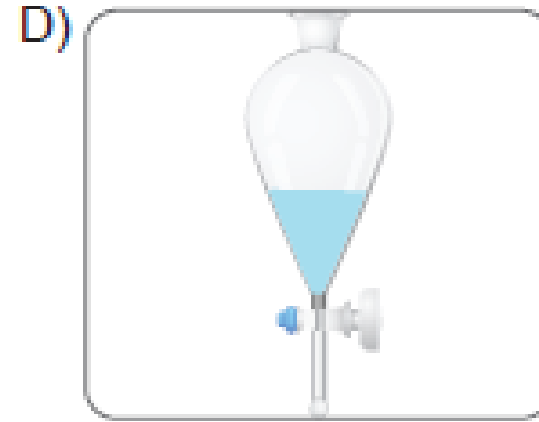
Erlenmayer



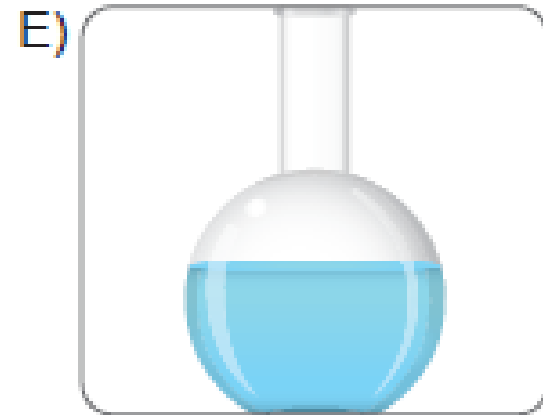
Pipet



Mezür



Ayırma hunisi



Cam balon





FARKLI KADRO YAYINLARI



ABONE OL