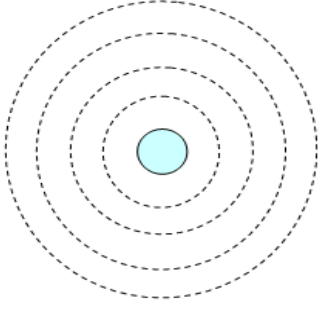
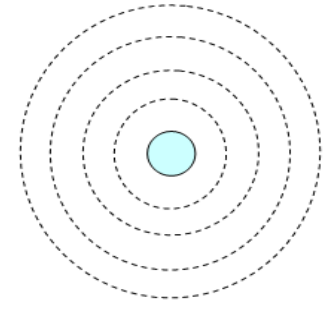




A) Aşağıdaki atom modeli üzerinde proton (p), nötron(n) ve elektronların bulunduğu yerleri gösteriniz.

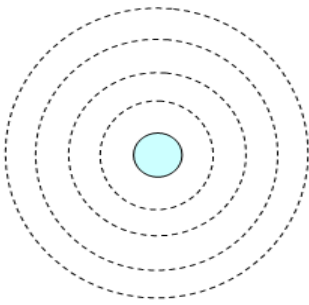


Haydiiii !!!!

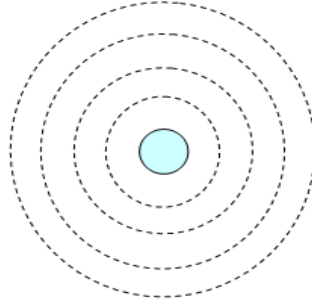


B) Aşağıdaki atom modeli üzerinde katmanların alabileceği en fazla elektronları yerleştiriniz.

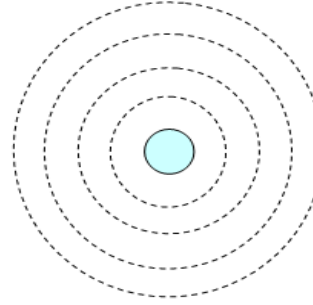
C) Aşağıdaki atom modelleri üzerinde verilen elementlerin elektron dizilimlerini gösteriniz.



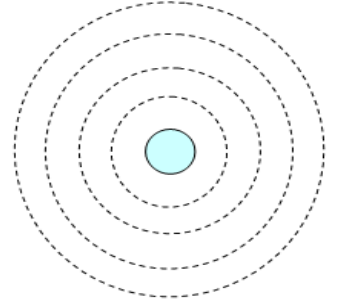
He



B



Na



Ca

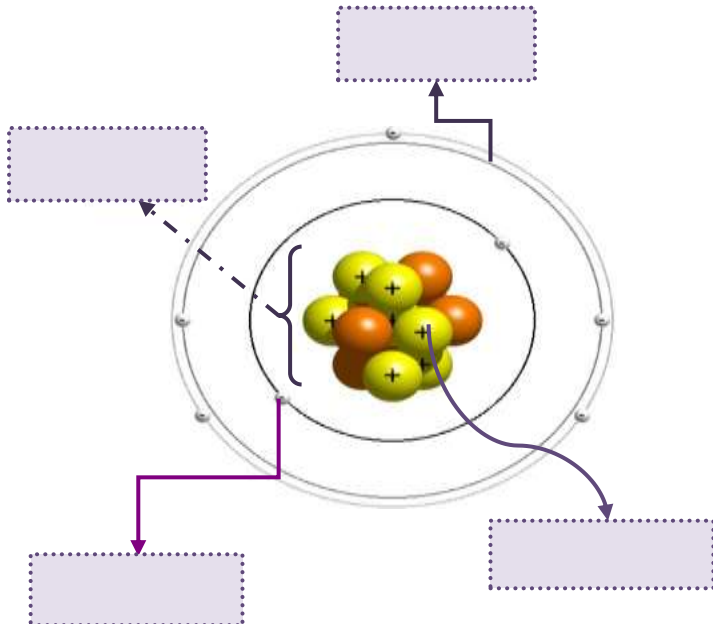
D)Aşağıda bazı semboller ve formüller karışık olarak verilmiştir. Aşağıdaki sembol kutusuna sembolleri, formül kutusuna formülleri yerleştiriniz.

NaO<sub>2</sub> Si CaCO<sub>3</sub> LiS<sub>2</sub> Be Ca(OH)<sub>2</sub> Al SO<sub>3</sub> CaO H<sub>2</sub> Ne  
He NaCl Cl<sub>2</sub> P<sub>3</sub> MgCl<sub>2</sub> B Li<sub>3</sub>N F<sub>2</sub> Mg Fe

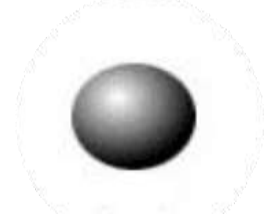
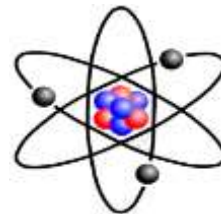
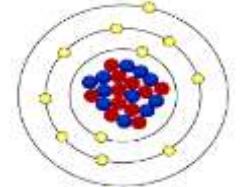
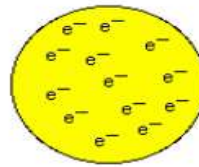
SEMBOL Kutusu

FORMÜL Kutusu

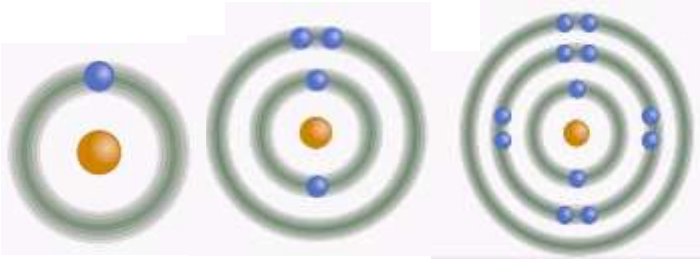
E) Atomun yapısının, kısımlarının, alt parçacıklarının neler olduğunu şeklin yanındaki pencerele yazınız.



F) Verilen atom modellerinin hangi bilim adamına ait olduğunu altlarına yazınız.



G) Aşağıda elektron dizilimi verilen modellerin hangi elemente ait olduğunu altlarına yazınız.



.....

H) Aşağıda verilen tablodaki boşlukları doldurunuz.

Element	Proton sayısı	Yükü	Elektron sayısı	Anyon Katyon
X <sup>+3</sup>		+3	10	
Y <sup>-1</sup>	17			
Z	12	+2		
T		-2	17	

I) Aşağıdaki elementlerin, atom numaralarını eşleştiriniz, karşısına sembollerini yazınız.

Atom Numarası
15
16
19
7
11
17

Element Adı	Sembolü
Fosfor	
Kükürt	
Potasyum	
Azot	
Sodyum	
Klor	

Atom Numarası
3
12
5
8
20
10

Element Adı	Sembolü
Lityum	
Magnezyum	
Berilyum	
Oksijen	
Kalsiyum	
Neon	

I) Aşağıda formülleri verilen bileşiklerin sahip oldukları kimyasal bağ türünü yazınız.

LiF		N <sub>2</sub>		NaCl		SO <sub>2</sub>		H <sub>2</sub> O	
-----	--	----------------	--	------	--	-----------------	--	------------------	--

J) Aşağıdaki tabloyu verilen örneğe göre doldurunuz.

ATOM	ELEKTRON DAĞILIMI	KARARLI MI?
<sup>12</sup> Mg	)2)8)2	Hayır
<sup>19</sup> K		
<sup>20</sup> Ca		
<sup>10</sup> Ne		
<sup>8</sup> O		
<sup>18</sup> Ar		

K) Tablodaki anyon ve katyonların oluşturacağı bileşiklerin formüllerini yazınız.

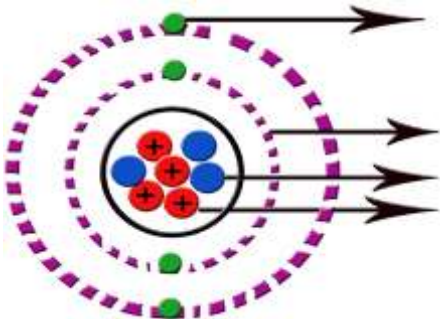
Anyonlar	Katyonlar									
	H <sup>+</sup>	Li <sup>+</sup>	Na <sup>+</sup>	K <sup>+</sup>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	Mg <sup>+2</sup>	Ca <sup>+2</sup>	Ba <sup>+2</sup>	Al <sup>+3</sup>	Pb <sup>+4</sup>
F <sup>-</sup>										
Cl <sup>-</sup>										
Br <sup>-</sup>										
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>										
OH <sup>-</sup>										
CN <sup>-</sup>										
NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>										
O <sup>-2</sup>										
S <sup>-2</sup>										
SO <sub>4</sub> <sup>-2</sup>										
CO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>										
PO <sub>4</sub> <sup>-3</sup>										

L) Aşağıdaki çok atomlu iyonların adlarını tabloya yazınız.

H <sub>3</sub> O <sup>+1</sup>	→	Hidronyum
OH <sup>-1</sup>	→	
NO <sub>3</sub> <sup>-1</sup>	→	
NH <sub>4</sub> <sup>+1</sup>	→	

CO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	→	
PO <sub>4</sub> <sup>-3</sup>	→	
SO <sub>4</sub> <sup>-2</sup>	→	

M) Aşağıdaki modelde okla gösterilen kısımların isimlerini okların karşısına yazınız.



Ben Kimim?

N) Aşağıda verilen elementlerin sembollerini ve adlarını yazınız.

Elementin Adı	Sembolü	Atom Nu.	Atom Nu.	Elementin Adı	Sembolü
	N			Neon	
	S			Bor	
	Mg			Oksijen	
	Be			Demir	
	Ar			Bakır	

O) Aşağıdaki tabloyu doldurunuz.

P) Aşağıda verilen tabloda boş bırakılan yerleri uygun şekilde doldurunuz.

	Sembol	Formül
Mg		
Cl <sub>2</sub>		
CaCl <sub>2</sub>		
Ne		
NaOH		

Elementin adı	Elementin sembolü
Bor	
Hidrojen	
Azot	
Flor	
Sodyum	
	Al
	P
	Cl
	Li
	K

R) Aşağıdaki doğru yanlış cümlelerini cevaplayınız.

Hangisi doğru? / Hangisi yanlış?	Doğru	Yanlış
Atomu oluşturan alt parçacıklar proton ve nötrondur.		
Nötr bir atomda proton sayısı, nötron sayısına her zaman eşittir.		
Aynı elementin atomlarının nötron sayıları farklı olabilir.		
Elektronlar pozitif yük taşır.		
Bir atomun kütlelerini protonlar ve elektronlar oluşturur		
Hava homojen karışımlara örnek olarak verilebilir.		
Atomun kimliğini proton sayısına bakarak buluruz.		
Negatif yüklü iyonlara katyon denir.		
Bir atomun kararlı yapıda olması için her zaman son katmanı dolu olması gerekir.		
John Dalton atomu üzümlü keke benzetmiştir.		
Bileşikler formüllerle gösterilir		
Rutherford pozitif yüklere proton, protonun bulunduğu kısma ise çekirdek adını vermiştir.		
Bir atomda nötron ve elektronlar aynı bölgede bulunur.		
Elektronlar pozitif yüklü taneciklerdir.		
K sembolü Karbon elementine aittir.		
Atomun yapısında bulunan proton (+) ,elektron (yüksüz) ve nötron (-) yüklüdür.		
Atomların elektron alış-verişi yaparak oluşturdukları bağa kovalent bağ denir.		
Zeytinyağı-su heterojen bir karışımdır.		
Su-şeker karışımının sıcaklığını artırdığımızda çözünme hızı artar.		
Soygazlar metallerle iyonik bağ yaparlar.		
Su molekülü hidrojen ve oksijen atomlarının özelliğini gösterir.		
Pozitif yüklü iyonlara anyon denir.		

Mahmut YILMAZ - Fen ve Teknoloji Öğretmeni Ünite Bittiii..!

Veli İmza: