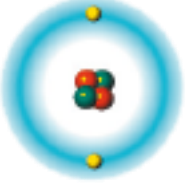
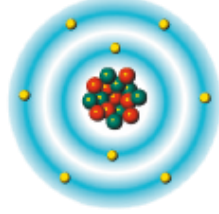


1- Son yörüngesinde 1, 2, 3 elektron bulunanlar genelde elektron vermeye yatkındır. Buna göre aşağıdakilerden hangisi elektron vermeye yatkındır?

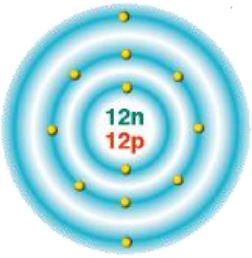
A)



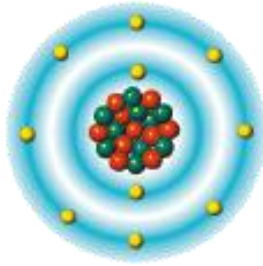
B)



C)

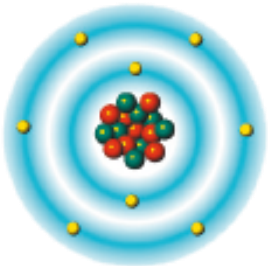


D)

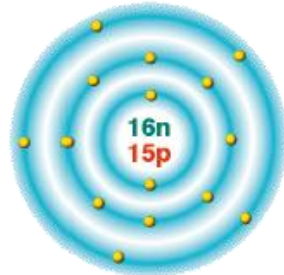


2- Son yörüngesinde 5, 6, 7 elektron bulunanlar elektron almaya yatkındır. Buna göre aşağıdakilerden hangisi elektron almaya yatkın değildir?

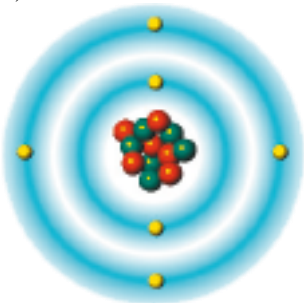
A)



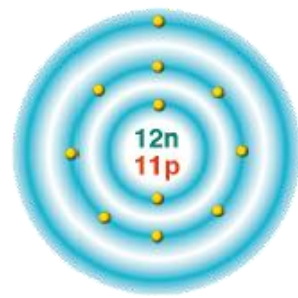
B)



C)



D)



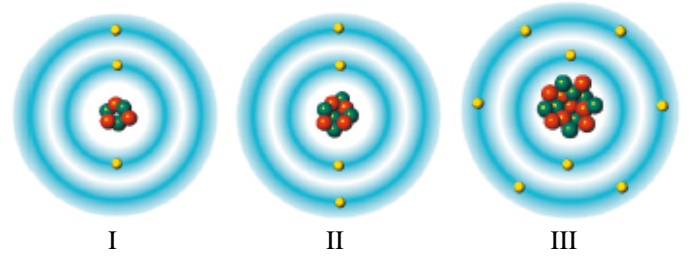
3- Mehmet aşağıdaki elementleri elektron almaya ve elektron vermeye yatkın şekilde gruplandırmak istemektedir.

Elementin Sembolü	Elementin Adı
Al	Alüminyum
Cl	Klor
Mg	Magnezyum
Ne	Neon
Li	Lityum
O	Oksijen
N	Azot
K	Potasyum
He	Helyum
Na	Sodyum

Yukarıda verilen tablo için Mehmet aşağıdaki gruplandırmadan hangisini yaparsa, doğru bir gruplandırma yapmış olur?

	Elektron Vermeye Yatkın	Elektron Almaya Yatkın
A)	Al, Mg, Li, K, Na	Cl, Ne, O, N, He
B)	Cl, Ne, O, N, He	Al, Mg, Li, K, Na
C)	Al, Mg, Li, Na, K	Cl, O, N
D)	Mg, Li, Na	Al, Cl, O, N

4- Bir element son yörüngesindeki elektron sayısını Helyuma benzetmesine Dublete ulaşma denir. Buna göre aşağıdaki elementlerden hangisi ya da hangileri dublete ulaşabilir?



A) Yalnız I B) I ve II C) I ve III D) II ve III

5- Bir element son yörüngesindeki elektron sayısını 8'e tamamlamasına oktete ulaşma denir. Son yörüngesindeki elektron sayısını 8'e tamamlamak için ya elektron alırlar ya da elektron verirler. Buna göre aşağıdaki elementlerden hangisi elektron alarak oktete ulaşır?

A) Sodyum (Na) B) Klor (Cl)
C) Magnezyum (Mg) D) Potasyum (K)

