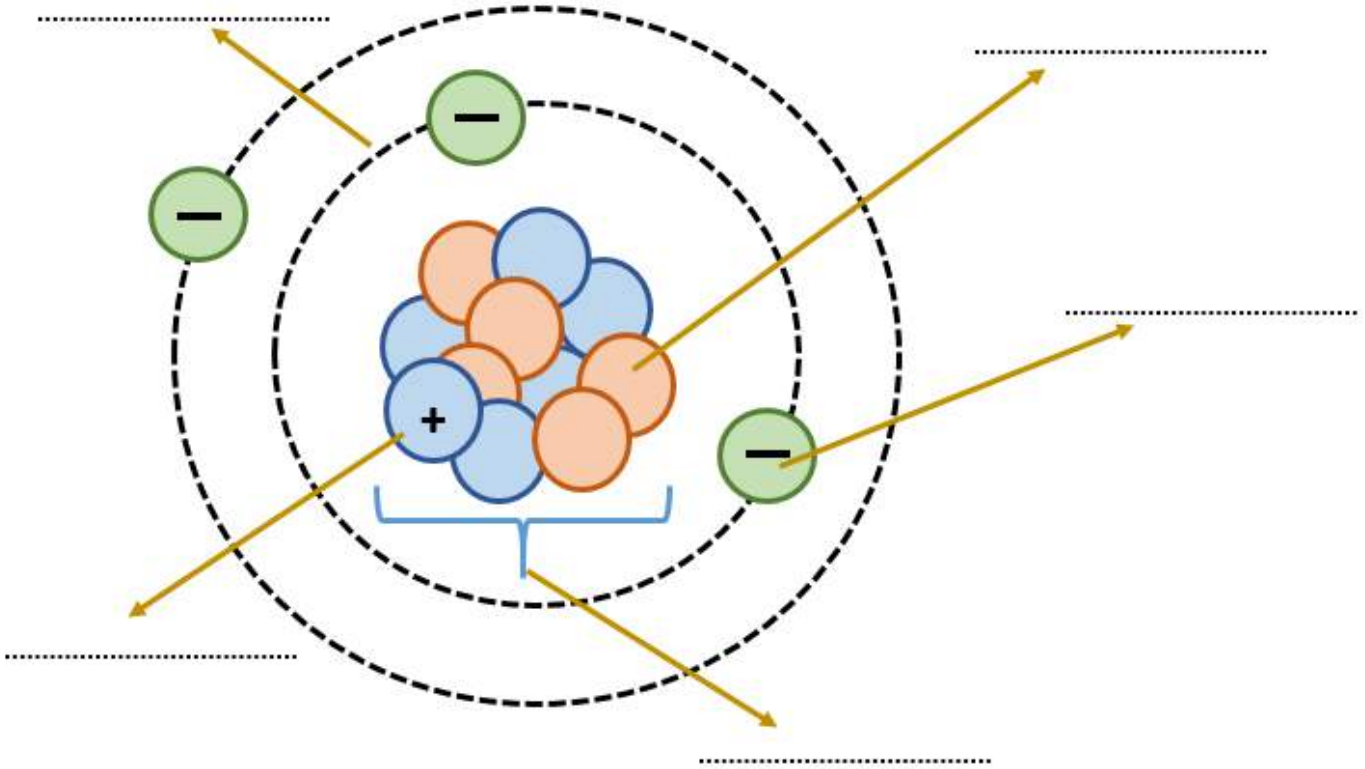


7. SINIF ATOMUN YAPISI VE ATOM MODELLERİ ÇALIŞMA KAĞIDI

A. Aşağıda atomun alt parçacıkları verilmiştir. İsimlerini okla gösterilen boşluklara yazınız.



B. Atom altı parçacıkların kısa gösterimini yazınız.

Elektron
.....

Nötron
.....

Proton
.....

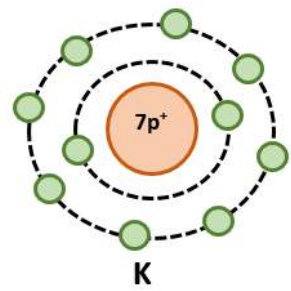
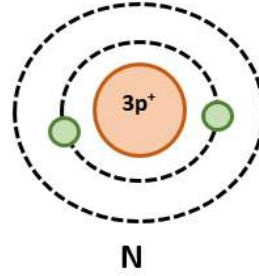
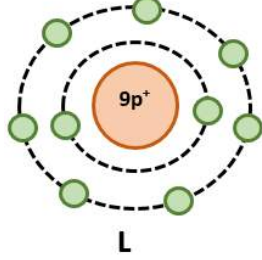
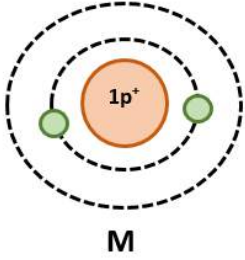
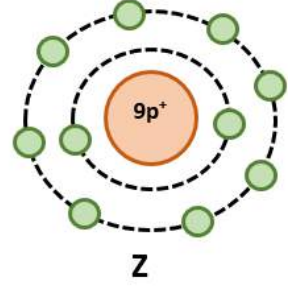
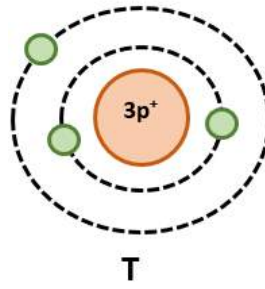
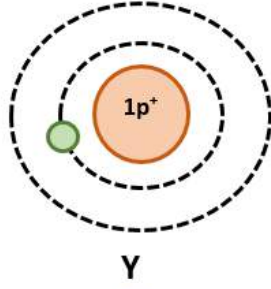
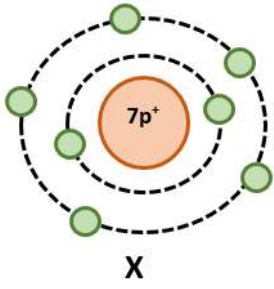
C. Aşağıda verilen soruları uygun kelimeler ile doldurunuz. (Bazı kelimeler birden fazla kullanılabilir.)

Atom - elektron - çekirdek yükü - atom altı tanecik - proton - nötron - katman - nötr atom - atom numarası

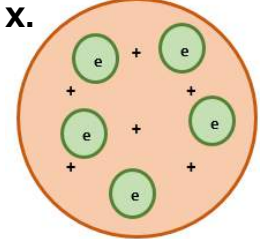
1. Çekirdekte bulunan (+) yüklü taneciklere adı verilir.
2. Bir atomun kütesinin büyük bir bölümünülar oluşturur.
3. Protonlar çekirdekteki (+) yüklü tanecikler olduğundan diğer bir isimleri de'dür.
4. Çekirdekte bulununan nötr(yüksüz) taneciklere denir.
5. Elektronlar çekirdeğin etrafında adı verilen enerji seviyelerinde bulunur.
6. farklı olan iki element kesinlikle farklı elementlerdir.
7. Atomun hareket edebilen tek alt parçacığı 'dur.
8. Atomdaki (-) yüklü taneciklere adı verilir.
9. Bir maddenin bütün özelliklerini taşıyan en küçük yapıtaşına denir.
10. Atomun esas hacmini lar oluşturur.
11. Bir element atomunun çekirdeğindeki proton sayısına denir.
12. Bir atomda proton sayısı elektron sayısına eşit ise o atom 'dur.
13. Bir atom kendinden daha küçük parçacıklardan oluşmuştur. Bunlara denir.
14. Atomun kimliğini belirler.

7. SINIF ATOMUN YAPISI VE ATOM MODELLERİ ÇALIŞMA KAĞIDI

D. Aşağıdaki hangi atom çiftleri aynı elemente aittir?



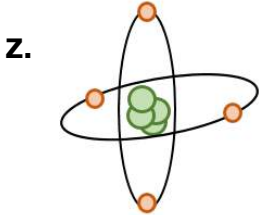
E. Aşağıda geçmişten günümüze atom modelleri ve bu atom modellerini ortaya atan bilimadamları ve modelin resmi karışık olarak verilmiştir. Doğru bir şekilde eşleştirme yapınız.



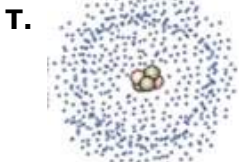
1. DALTON
ATOM MODELİ



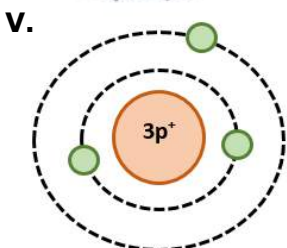
2. MODERN
ATOM MODELİ



3. THOMSON
ATOM MODELİ



4. BOHR ATOM
MODELİ



5. RUTHERFORD
ATOM MODELİ

A. Atomun daha küçük parçalardan oluştuğunu bulmuştur. Bu atom modeli üzümlü kek gibidir. Kek pozitif yükleri, üzümler negatif yükleri temsil eder.

B. Elektronların çok hızlı hareketinden ötürü elektronların yeri tam olarak bilinemez. Elektronlar çekirdeğin etrafında bulunma olasılıklarının bulunduğu yer olan elektron bulutunda bulunabileceğinden bahsedilir.

C. Atom konusunda ilk bilimsel çalışmayı yapmıştır. Atomun içi dolu, parçalanamayan küreler olduğunu ve farklı elementin atomlarının farklı olduğunu belirtmiştir.

D. Pozitif yüklere proton, pozitiflerin yüklerin bulunduğu yere de çekirdek adını vermiştir. Elektronların çekirdeğin etrafında gezegenlerin Güneş etrafında döndüğü gibi döndüğünü söylemiştir.

E. Elektronların çekirdeğin etrafında rastgele değil, çekirdeğe belli uzaklıklarda katmanlarda olduğunu söylemiştir.