



ÇALIŞMA YAPRAĞI

KONUSU: ATOMUN YAPISI

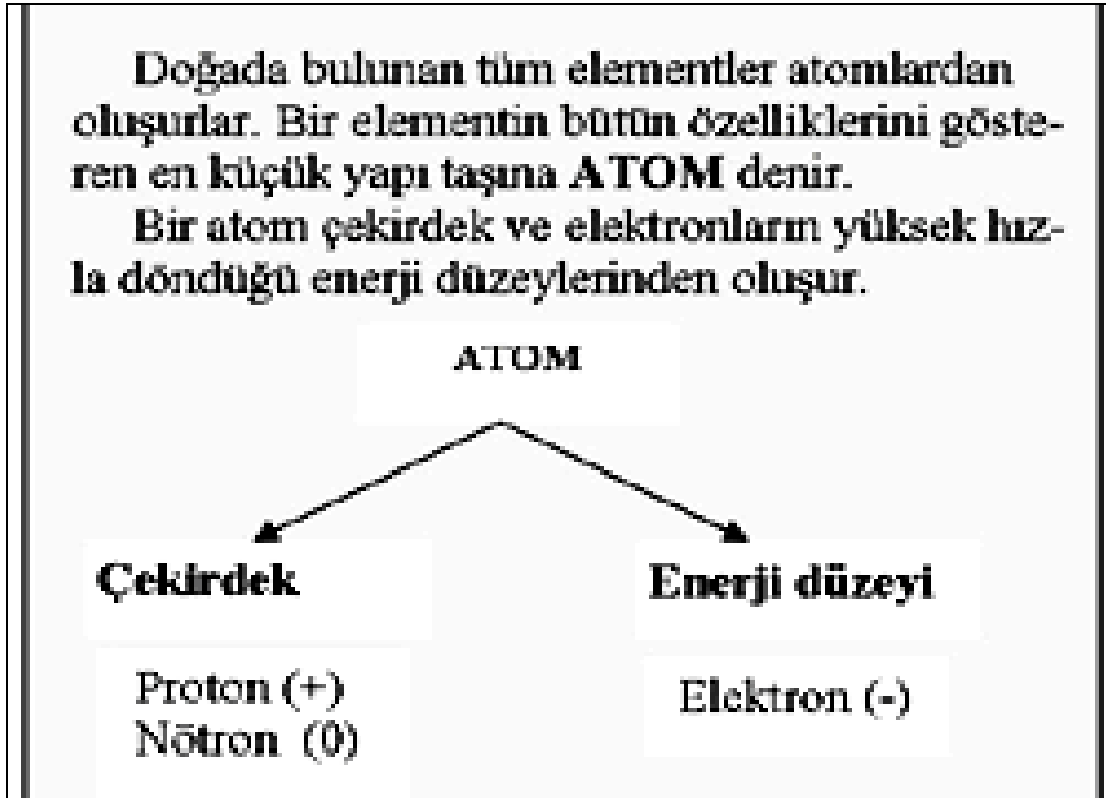
HAZIRLAYAN: ÇİĞDEM ERDAL

DERS: ÖĞRETİM TEKNOLOJİLERİ VE
MATERYAL GELİŞTİRME

DERS SORUMLUSU: PROF.DR. İNCİ MORGİL

ANKARA,2008

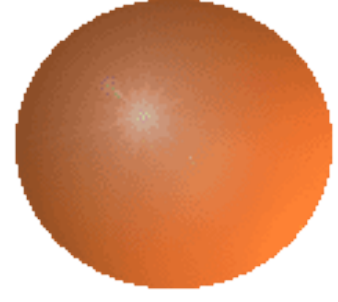
1. Aşağıdaki boşlukları doldurunuz.



2. Tabloda verilen boşlukları doldurunuz.

| Adı | Kütle gram | Sembolü | Elektriksel yükü |
|----------|------------|---------|------------------|
| Elektron | | e^- | - |
| Proton | | p^+ | + |
| Nötron | | n^0 | 0 |

3. Bilinen ilk atom modeli nedir? Hangi özelliklere sahiptir?



➤ John Dalton Atom Modeli

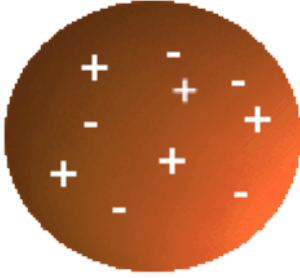
Bilinen İlk Modelinin Bir Gösterimi

1. Madde çok küçük, yoğun, içi dolu ve küresel atomlardan oluşmuştur. Atom bölünmez.

2. Bir elementin atomları şekil, hacim ve kütle bakımından aynı, farklı elementlerin atomlarını ise farklıdır.

3. Bileşiği oluşturan elementlerin atomları arasında, tam sayılarla ifade edilebilen bir oran vardır.

4.

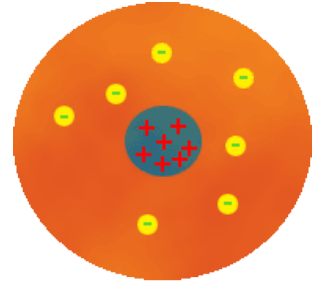


Yandaki resimden yola çıkarak
Thomson Atom Modelini anlatınız.

Thomson atomun daha küçük parçalardan oluştuğunu ileri sürmüştü ve atomu üzümlü keke benzetmiştir. Bu modelde keki pozitif yüklere, üzümleri ise negatif yüklere benzetmiştir.

5. Rutherford Atom Modeline göre;

a. Kütlelerin büyük bir kısmı ve pozitif (+) yükler atomun merkezinde toplanmıştır. Buna **atom çekirdeği** denir. (+) yüklü taneciklere ise proton denir.



Rutherford
Atom
Modeli

b. Bir atomdaki **elektron** sayısı çekirdekdeki proton sayısına eşittir.