

EŞLEŞTİRME ÇALIŞMA KÂĞIDI

1. Aşağıda verilen özellikleri örnekteki gibi uygun şekilde eşleştiriniz.

Özellikler:

- Hareketlidir.
- "n" harfi ile gösterilir.
- Atomun hacmini belirler.
- Negatif(-) yüklüdür.
- Proton ile birlikte atomun kütesini belirler.
- Nötron ile birlikte atomun kütesini belirler.
- "e" harfi ile gösterilir.
- Yüksüzdür.
- Atomun katmanlarında yer alır.
- Pozitif(+) yüklüdür.
- Atomun kimliğini belirler.
- "p" harfi ile gösterilir.
- Alışverişi yapılabilir.

Özellikler:

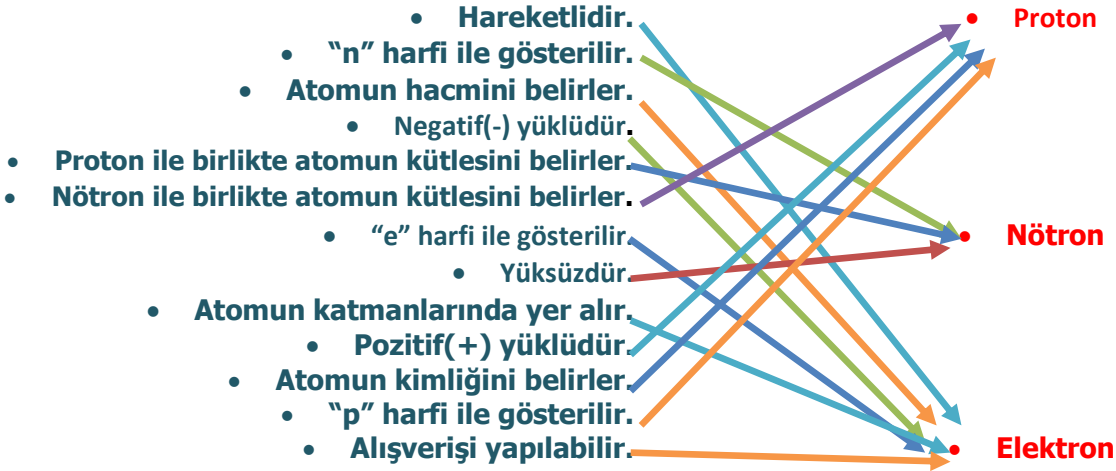
- Proton
- Nötron
- Elektron

2. Aşağıda verilen atom modellerinin özellikleri ile bu modelleri oluşturan bilim insanlarını ve modellerini uygun şekilde eşleştiriniz.

• Madde parçalara ayrıldığında en sonunda bölünemeyen bir tanecik elde edilir ve bu tanecik atomdur. • Bütün maddeler aynı tür atomlardan oluşur. • Maddelerin farklı olmasının nedeni maddeyi oluşturan atomların sayı ve dizilişi biçiminin farklı olmasıdır. • Atom görülemez. Atom görülemediği için bölünemez.	Niels Bohr (Nils Bor)
• Atom içi dolu berk küre şeklindedir. • Bir elementin bütün atomları şekil, büyüklük ve kütle yönüyle aynıdır. • Atomlar içi dolu küreciklerdir. • Bilinen en küçük parçacık atomdur. • Atomlar parçalanamaz, yeniden oluşturulamaz. • Atomlar belirli oranlarda birleşerek molekülleri meydana getirir. Elementin bütün atomları aynı olduğu gibi bir bileşiğin de bütün atomları aynıdır. • Kimyasal tepkimelerde atomların yapılarında hiçbir değişiklik olmaz, tekrar eski haline dönebilir.	Modern Atom Modeli
• Atom, kütesinin büyük kısmını oluşturan (+) yüklü çekirdek ile bu çekirdeğin etrafında dairesel yörüngelerde dolanan elektronlardan oluşur. • Normal şartlarda (+) yük ile (-) yük birbirini etkisiz hâle getireceğinden atom nötrdür. • Elektronlar hareketsiz değildir. Böyle olsaydı yüklerin çekim kuvvetinden dolayı elektronlar çekirdek üzerine düşerdi. • Atom güneş sistemine benzer. Güneş çekirdeğe, diğer gezegenler ise elektronlara benzer.	Ernest Rutherford (Örñst Radırfort)
• Atomun içerisinde artı ve eksi yükler bulunur. • Artı ve eksi yükler, üzümlü kekin içerisindeki üzümler gibi dağınık halde ve hareketsizdir. • Üzümler eksi, geri kalan kısım artı yüklüdür. • Aynı cins yükler birbirini iter. • Atom parçalanabilir.	John Joseph Thomson (Jon Cosef Tamsın)
• Elektronlar, çekirdeğin etrafında istedikleri gibi dolaşmayıp yalnızca çekirdeğe belirli uzaklıktaki katmanlarda dönerler.	Demokritos (Demokritus)
• Kronolojik olarak Bohr atom modelinden sonra yer alan, günümüzde geçerliliğini koruyan atom görüşünü yansıtan modeldir. • Atomların elektronlarının yörüngeler üzerinde hareket etmediğini savunur. Bu yörüngeler yerine; elektronların bulunma ihtimalinin yüksek olduğu elektron bulutlarında yer alırlar.	John Dalton (Jon Dalton)

EŞLEŞTİRME ÇALIŞMA KÂĞIDI / CEVAP ANAHTARI

1. Aşağıda verilen özellikleri örnekteki gibi uygun şekilde eşleştiriniz.



2. Aşağıda verilen atom modellerinin özellikleri ile bu modelleri oluşturan bilim insanlarını ve modellerini uygun şekilde eşleştiriniz.

