

# Bohr Atomunun Modeli Nedir?

Calisma Kagidi

Bohr modeli, elektronlari cekirdek etrafinda sabit dairesel yorungelerde yerlestirir; her yorunge belirli uzaklik ve enerji seviyesindedir. Elektronlar isik (foton) absorbe veya yayarak seviyeler arasinda gecirler.

## Sorular

1. Bohr modelinde elektronlar

- A) Rastgele yollarla
- B) Sabit dairesel orbitallerde
- C) Dalgalar olarak
- D) Duz cizgilerle

2. Hangi enerji seviyesi cekirdege en yakindir?

- A)  $n=1$
- B)  $n=2$
- C)  $n=3$
- D) Fark yok

3. Bir elektron daha dusuk orbitale inerken ne yayar?

- A) Isi
- B) Foton (isik)
- C) Notronlar
- D) Protonlar

4. Bohr modeli tum atomlar icin mi iyi calisir?

- A) Evet, mukemmel
- B) Hayir, sadece hidrojen icin
- C) Sadece metallar icin
- D) Sadece gazlar icin

5. Bohr modelinde, ilk kabugun ( $n=1$ ) etrafinda kac elektron yorungede bulunabilir?

6. Bir elektron  $n=2$ 'den  $n=1$ 'e atladiginda ne olur?

7. Bohr modeli gercekten nasil farklidir?

8. Tanimla: Bohr modeli nedir?

9. Tanimla: Elektron kabugu nedir?

10. Tanimla: Ilk kabuk kac elektron tutabilir?

## Cevap Anahtari

1. B) Sabit dairesel orbitallerde - Bohr belirli enerji seviyelerinde sabit dairesel orbitaller onermistir.
2. A)  $n=1$  -  $n=1$  en dusuk enerji seviyesidir, cekirdege en yakindir.
3. B) Foton (isik) - Enerji farki isik (elektromanyetik isininim) olarak yayilir.
4. B) Hayir, sadece hidrojen icin - Bohr modeli hidrojen icin dogrudur; daha buyuk atomlar icin kuantum mekanigi gereklidir.
5. Ilk kabuk maksimum 2 elektron tutabilir (1s orbitali) Elektron konfigurasyonu: 1s
6. Elektron enerji kaybeder Enerji farki foton (isik) olarak yayilir Bu gecis karakteristik cizgi spektrumu olusturur
7. Bohr sabit dairesel yorungeler varsayar Kuantum mekanigi elektronlarin bulanik olasilik bulutlarinda (orbitallerde) var oldugunu gosterir Bohr modeli hidrojen icin iyi calisir, daha buyuk atomlar icin basarisiz olur
8. Elektronlarin belirli enerji seviyelerinde cekirdek etrafinda sabit dairesel yollarinda yorungede hareket ettigi bir atom modelidir.
9. Elektronlarin bulunabilecegi sabit dairesel yorunge; her kabuk cekirdekten belirli bir uzaklik ve enerji seviyesindedir.
10. Maksimum 2 elektron (sonrasinda sonraki kabuk baslar).

### Bounlu

Tum kartlar, adim adim cozumler ve AI hoca destegi Notek uygulamasinda.  
Sinav tarihlerini Promy otomatik hatirlaticiya ceviris.