

# Atom Numarasi ve Kutle Numarasi Nedir?

Calisma Kagidi

Atom numarasi  $Z$  = proton sayisi (elementi tanımlar). Kutle numarasi  $A$  = proton + notron (izotopu tanımlar).

## Sorular

1. Bir atomun  $Z=20$  olması durumunda kaç protona sahiptir?

- A) 10
- B) 20
- C) 40
- D) Soylenemiyor

2. O,  $A=16$ ,  $Z=8$ 'e sahiptir. Kaç notronu vardır?

- A) 8
- B) 16
- C) 24
- D) 32

3. İzotoplar aynı  $Z$ 'ye ama farklı sahip atomlardır

- A)  $Z$
- B)  $A$
- C) elektronlar
- D) yük

4. Elementi belirleyen hangisidir?

- A) Kutle numarasi  $A$
- B) Atom numarasi  $Z$
- C) Notron sayisi
- D) Atom kutlesi

5. Oksijenin atom numarasi  $Z=8$ 'dir. Tarafsız bir oksijen atomu kaç protona ve elektrona sahiptir?

6. Karbon-12 (C)  $Z=6$ 'ya sahiptir. Kaç notronu vardır?

7. Uranyum-235 (U)  $Z=92$ 'ye sahiptir. Kaç notronu vardır?

8. Tanımla: Atom numarasi  $Z$  nedir?

9. Tanımla: Kutle numarasi  $A$  nedir?

10. Tanımla: İzotopların ortak noktası nedir?

## Cevap Anahtari

1. B)  $20 - Z = \text{atom numarası} = \text{proton sayısı} = 20$ .
2. A)  $8 - N = A - Z = 16 - 8 = 8$ .
3. B) A - Aynı element (Z) ama farklı nötron sayıları (A).
4. B) Atom numarası Z - Atom numarası Z (proton sayısı) elementi benzersiz şekilde tanımlar.
5. Z = 8 demek 8 proton demek. Tarafsız atomlar eşit elektronlara sahiptir: 8 elektron. Oksijen 8 proton + 8 elektronlara sahiptir.
6. Z = 6 proton (atom numarasından) A = 12 (kütle numarası) Nötron =  $A - Z = 12 - 6 = 6$  nötron
7. Z = 92 proton A = 235 (kütle numarası) Nötron =  $235 - 92 = 143$  nötron
8. Bir atomun çekirdeğindeki proton sayısı. Z elementi benzersiz şekilde tanımlar.
9. Toplam proton ve nötron sayısı ( $A = Z + N$ ).
10. Aynı atom numarası Z (aynı element), ama farklı kütle numaraları A (farklı nötron sayıları).

### Bounlu

Tüm kartlar, adım adım çözümler ve AI hoca desteği Notek uygulamasında.  
Sınav tarihlerini Promy otomatik hatırlatıcıya çevirir.