

Periyodik Tablo Nedir?

Calisma Kagidi

Periyodik tablo, elementleri atom numarasi ve elektron dizilimine gore satirlara (periyotlar) ve sutunlara (gruplar) ayirarak duzenler; ayni gruptaki elementler benzer kimyasal ozellikler gosterir.

Sorular

1. Periyodik tablonun ayni sutunundaki elementlere ne denir?

- A) Periyotlar
- B) Izotoplar
- C) Gruplar
- D) Bilesikler

2. Bir periyotta soldan saga gidildikce atom yaricapi nasil degisir?

- A) Artar
- B) Azalir
- C) Sabit kalir
- D) Rastgele degisir

3. Soy gazlar hangi grupta bulunur?

- A) 1. Grup
- B) 17. Grup
- C) 18. Grup
- D) 2. Grup

4. Modern periyodik tabloda elementler neye gore siralanir?

- A) Sadece atom kutlesine
- B) Alfabetik siraya
- C) Artan atom numarasina
- D) Renge

5. Periyodik tabloda 1. grup, 3. periyotta hangi element bulunur ve bu ne anlama gelir?

6. Flor (17. grup) ile neonun (18. grup) reaktivligini karsilastirin.

7. 3. periyotta bulunan sodyum (Na) ile klor (Cl) elementlerinden hangisinin atom yaricapi daha buyuktur?

8. Tanimla: Periyodik tabloda grup nedir?

9. Tanimla: Periyodik tabloda periyot nedir?

10. Tanimla: Atom yaricapi bir periyotta nasil degisir?

Cevap Anahtari

1. C) Gruplar - Bir sutuna grup (veya aile) denir.
2. B) Azalir - Artan cekirdek yuku elektronlari iceri cektigi icin atom yaricapi kuculur.
3. C) 18. Grup - 18. Grup elementleri (He, Ne, Ar) tam dolu degerlik katmanina sahiptir ve buyuk olcude tepkimeye girmez.
4. C) Artan atom numarasina - Modern tablo, artan atom numarasina (proton sayisina) gore siralanir.
5. 1. Grup, 3. Periyot Sodyum (Na) 1. Grup, 1 degerlik elektronu oldugu anlamina gelir oldukca reaktif bir metal 3. Periyot, 3 elektron katmani oldugu anlamina gelir
6. Flor (17. Grup): 7 degerlik elektronu katmanini tamamlamak icin 1 elektrona daha ihtiyac duyar cok reaktif bir ametal Neon (18. Grup): 8 degerlik elektronu dis katman tam dolu asal, neredeyse tepkimeye girmez
7. Bir periyotta soldan saga gidildikce cekirdek yuku arttigi icin atom yaricapi kuculur Sodyum solda (1. Grup), klor sagda (17. Grup) yer alir Sodyum (186 pm), klordan (99 pm) daha buyuk yaricapa sahiptir
8. Dikey bir sutundur; ayni gruptaki elementler ayni sayida degerlik elektronuna ve benzer kimyasal davranisa sahiptir.
9. Yatay bir satirdir; ayni periyottaki elementlerin elektron katman sayisi aynidir.
10. Soldan saga gidildikce artan cekirdek yuku elektronlari iceri cektigi icin genellikle kuculur.

Bounlu

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