

Periyodik Sistem Nedir?

Çalışma Kağıdı

Periyodik Sistem, elementlerin atom numaralarına göre sıralandığı ve benzer özellik gösterenlerin alt alta geldiği bir tablodur.

Sorular

1. Periyodik Sistem'de elementler nasıl düzenlenmiştir?
A) Kütle numaralarına göre
B) Atom numaralarına göre
C) Nötron sayılarına göre
D) Erime noktalarına göre
2. Periyodik Sistem'deki ilk periyotta kaç element bulunur?
A) 1
B) 2
C) 8
D) 18
3. Aşağıdaki elementlerden hangisi bir soygazdır ve periyodik sistemin son grubunda yer alır?
A) Sodyum (Na)
B) Oksijen (O)
C) Helyum (He)
D) Klor (Cl)
4. Periyodik Sistem'deki ilk üç elementi sayabilir misin?
5. Periyodik Sistem'de aynı grupta (dikey sütun) bulunan elementlerin hangi özelliği benzerdir?
6. Periyodik Sistem'de periyot (yatay sıra) neyi ifade eder?
7. Tanımla: Periyodik Sistem'in babası kimdir?
8. Tanımla: Periyodik Sistem'de elementler neye göre sıralanır?
9. Tanımla: Periyodik Sistem'deki yatay sıralara ne ad verilir?

Cevap Anahtarı

1. B) Atom numaralarına göre — Elementler, atomlarındaki proton sayısı olan atom numaralarına göre artan sırada düzenlenmiştir.
2. B) 2 — İlk periyot sadece Hidrojen (H) ve Helyum (He) olmak üzere 2 element içerir.
3. C) Helyum (He) — Helyum (He) bir soygazdır ve 18. grupta bulunur. Soygazlar genellikle tepkimeye girmezler.
4. Periyodik Sistem'deki ilk üç element Hidrojen (H), Helyum (He) ve Lityum'dur (Li). Bunlar atom numaralarına göre sıralanır.
5. Aynı grupta bulunan elementlerin son enerji katmanlarındaki elektron sayıları genellikle aynıdır, bu da onların kimyasal özelliklerinin benzer olmasına yol açar.
6. Periyot, bir elementin atomundaki temel enerji seviyelerinin sayısını gösterir. Her yeni periyot, bir üst enerji seviyesinin başladığını belirtir.
7. Dmitri Mendeleev
8. Atom numaralarına göre
9. Periyot

Bounlu

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