

Donemler ve Gruplar Nedir?

Calisma Kagidi

Donem periyodik tabloda yatay bir eleman satiri; grup dikey bir sutundur. Ayni grupta bulunan elementler ayni degerlik elektronlarına sahiptir ve benzer kimyasal davranis gosterir; donem numarası elektron kabuk sayısını gosterir.

Sorular

1. Bir eleman 5. donemdeyse kac elektron kabugu vardır?

- A) 3
- B) 4
- C) 5
- D) 6

2. 18. grupta bulunan elementler soyle bilinir

- A) alkali metallar
- B) halojenler
- C) gecis metallar
- D) soy gazlar

3. Brom (Br) 17. grupta. Kac degerlik elektronuna sahiptir?

- A) 5
- B) 6
- C) 7
- D) 8

4. Sodyum (Na, 3. donem) ve potasyum (K, 4. donem) karsilastirildiginda: hangisi daha reaktiftir?

- A) Na
- B) K
- C) Ayni
- D) Kosullara baglidir

5. Demir (Fe) 3. donem, 8. grupta. Fe kac elektron kabugu sahiptir?

6. Klor (Cl) 17. grupta. Cl kac degerlik elektronuna sahiptir?

7. Sodyum (Na) 3. donem, 1. grupta. Reaktivitesini tanimlayin.

8. Tanimla: Bir elementin donemini nasil belirleyebilirsiniz?

9. Tanimla: Bir elementin grubunu nasil belirleyebilirsiniz?

10. Tanimla: 1. grup elementleri neden benzer davranis gosterir?

Cevap Anahtari

1. C) 5 - Donem numarasi dogrudan elektron kabugu sayisina esittir; 5. donem = 5 kabuk.
2. D) soy gazlar - 18. grup dolu degerlik kabuklari (8 elektron, inert) ile soy gazlari icerir.
3. C) 7 - Tum 17. grup elementleri 7 degerlik elektronuna sahiptir (halojenler, oldukca reaktif nonmetallerdir).
4. B) K - K daha reaktiftir cunku grupta daha asagida (daha buyuk, degerlik elektronunu kaybetmesi daha kolay).
5. Donem numarasi = elektron kabugu sayisi 3. donem Fe'nin 3 elektron kabugu oldugu anlamina gelir Cevap: 3 kabuk
6. 17. grup elementlerinin tamamı 7 degerlik elektronuna sahiptir Klor 17. grupta oldugu icin Cl 7 degerlik elektronuna sahiptir
7. 1. grup = alkali metaller, cok reaktif Na tek degerlik elektronunu Na+ olusturmak icin kolayca kaybeder Cevap: Oldukca reaktif
8. Elementin satir numarasini (1-7) bulun - elektron kabugu sayisina esittir.
9. Elementin sutun numarasini (1-18) bulun - ayni grupta elementler ayni sayida degerlik elektronlarına sahiptir.
10. Tum 1. grup elementleri (alkali metaller) 1 degerlik elektronuna sahiptir, bu da onlari oldukca reaktif kilar.

Bounlu

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