

1

izotop, izoton, izobar ve izoelektronik
Tanecikler

izotop = Proton sayıları aynı, nötron sayıları farklı taneciklerdir.

• izotop atomlar aynı elementin atomlarıdır.

$^{35}_{17}\text{Cl}$ - $^{37}_{17}\text{Cl}$ + Kim. özellikler aynı fiz. özellikler farklıdır.

2

izoton: Nötronların sayıları aynı proton sayıları farklı taneciklerdir.

$^{24}_{12}\text{Mg}$ - $^{23}_{11}\text{Na}$ • Fizik ve Kimya özellikleri farklı.

izobar: Kütle numaraları aynı proton ve nötron sayıları farklı taneciklerdir.

$^{14}_6\text{C}$ - $^{14}_7\text{N}$ • Fizik ve Kimya özellikleri farklı.

3

izoelektronik: Elektron sayıları ve e^- dağılımları aynı olan taneciklerdir.

Örnek: $^9\text{F}^{-1}$ - $^{11}\text{Na}^{+1}$

4

Örnek:

$^{12}\text{Mg}^{+2}$, $^{19}\text{F}^{-1}$, $^{11}\text{Na}^{+1}$ taneciklerinde

sırasıyla e.s.-k.n, p.s.-k.n ve e.s.-kn ikililerini bulunuz.

5

Örnek:

XO_3^- taneciğinde top 32 e^- bulunmaktadır. Buna göre X'in atom no kaçtır? (80)

6

Örnek:

Atom altı taneciklerin yükleri hangisinde doğru verilmiştir.

	Nötron	Proton	Elektron
A)	(-)	yüksüz	(+)
B)	yüksüz	(-)	+
C)	yüksüz	(+)	(-)
D)	+	(-)	yüksüz