

Periyodik Tabloda Elektron Dağılımı

s bloku → ns^x (GRUP : 1 ve 2)

d bloku → $ns^2 (n-1)d^x$ (GRUP : 3 - 12)

p bloku → $ns^2 np^x$ (2., 3. periyotlarda)

$ns^2 (n-1)d^{10} np^x$ (4., 5. periyotlarda)

$ns^2 (n-2)f^{14} (n-1)d^{10} np^x$ (6., 7. periyotlarda)

(GRUP : 13 - 18)

s bloku → ns^x (n : periyot no)
(x : grup no)

d bloku → $ns^2 (n-1)d^x$ (n : periyot no)
(x+2 : grup no)

p bloku → $ns^2 np^x$

→ $ns^2 (n-1)d^{10} np^x$

→ $ns^2 (n-2)f^{14} (n-1)d^{10} np^x$

(n : periyot no)
(x+2 : grup no) veya
(x+10+2) : grup no)