



Zgradba atoma

Naloga 1. Izpolnite spodnjo tabelo.

delec	število protonov	število nevtronov	število elektronov
${}^1_1\text{H}$			
${}^{65}_{30}\text{Zn}$			
	9	9	
		15	15
	8		8

Naloga 2. Dopolni tabelo

Simbol elementa	Število vseh elektronov	Razporeditev elektronov po lupinah
	11	
Ca		2, 8, 8, 2
Li		
	19	2, 8, 8, 1
O		
F		
		2, 8, 7
Ne		2, 8
H		

Naloga 3. V čem se razlikujeta izotopa klora: ${}^{35}\text{Cl}$ in ${}^{37}\text{Cl}$?

**Naloga 1.**

delec	število protonov	število nevtronov	število elektronov
${}^1_1\text{H}$	1	0	1
${}^{65}_{30}\text{Zn}$	30	35	30
${}^{19}_9\text{F}$	9	10	9
${}^{30}_{15}\text{P}$	15	15	15
${}^{16}_8\text{O}$	8	8	8

Naloga 2. Dopolni tabelo

Simbol elementa	Število vseh elektronov	Razporeditev elektronov po lupinah
Na	11	2, 8, 1
Ca	20	2, 8, 8, 2
Li	3	2, 1
K	19	2, 8, 8, 1
O	8	2, 6
F	9	2, 7
Cl	17	2, 8, 7
Ne	10	2, 8
H	1	1

Naloga 3. Razlikujeta se v število nevtronov. Atom ${}^{35}\text{Cl}$ ima 18 nevtronov, atom ${}^{37}\text{Cl}$ pa 20 nevtronov.