

KEMIJA 8. V

Navodila za 1 šolsko uro (12. 1. 2022)

To uro imamo uro v živo.

Pregledali in pogovorili se bomo o snovi na straneh 35 - 36 v učbeniku.

Prerisali bomo sliko zapisa aluminija z oznakami na str. 35 spodaj in prepisali razlago ob tem zapisu.

Prepisali bomo:

- Celoten povzetek v rumenem polju na str. 36 (za domačo nalogo).

Odgovorili bomo na naloge 1 – 4 na str. 36.

Domača naloga: Še enkrat preglej: - tekst in slike v učbeniku, str. 35 do 36,

- odgovore na naloge 1 – 4 na str. 36,
 - prepisi celoten povzetek v rumenem polju na str. 36.
-

Rešitve:

Učbenik, str. 34:

N 1: ${}^2\text{He}$ V jedru helija sta 2 protona p^+ . Ne, potem bi bil to atom litija, ker bi imel vrstno število 3.

N 2: 8 p^+ in 8 e^- , ker je v atomu število $p^+ =$ številu e^-

N 3: Aluminij.

N 4: Atom kisika O: $8 p^+$ v jedru (vrstno št. = št p^+),

$8 e^-$ (št. $p^+ =$ št e^-) v elektronski ovojnici,

$16 - 8 = 8 n^0$ v jedru (št. $n^0 =$ masno število – vrstno št.)

Atom klora Cl: $17 p^+$ v jedru (vrstno št. = št p^+),

$17 e^-$ (št. $p^+ =$ št e^-) v elektronski ovojnici,

$35 - 17 = 18 n^0$ v jedru (št. $n^0 =$ masno število – vrstno št.)