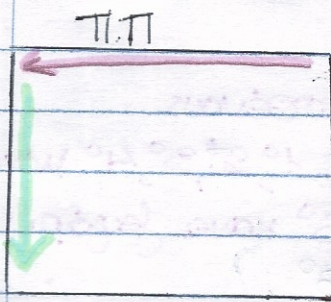


11/12/2023

Ατομική ακτίνα (α.α.) = η μέση απόσταση πυρήνα - εξωτερ. κόσμου e^-
 (όσο α.α. τόσο πιο χαλαρά συμπράζει-
 ται το e^-)



→ Σε μια περίοδο
 γιατί ← το Z (αριθμός του πυρήνα και οι e^- μαζί του)

Προσθέτουμε
 νέες στοιβάδες

α.α. ↑
 H (2,1)
 Li (2,1)
 Na (2,8,1)
 K (2,8,8,1) *

α.α. K > α.α. Na > α.α. Mg

Σε μια περίοδο α.α. ↑ από δεξιά
 προς τα αριστερά. Η e^-
 του πυρήνα εφάσθεται και το e^-
 βρίσκεται πιο μακριά.

Π.Χ. Na Mg (ίδια περίοδο)
 K

 Σε μια ομάδα α.α. ↓ προσ-
 θέτουμε περισσότερες η.σ. α.α. ↑

α) να καταταχθούν ως προς τον α.α.

β) Ποιο χάνει $1e^-$ πιο εύκολα το Mg ή το K