

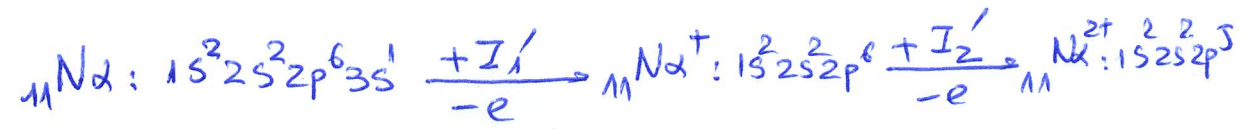


III. Εφόσον το Γ έχει παρόμοιες χημικές ιδιότητες με το Α θα ανήκει στην ίδια ομάδα (15<sup>η</sup> ομάδα). Επειδή έχει το μικρότερο μέγεθος θα ανήκει στη μικρότερη δυνατή περίοδο της ομάδας (2<sup>η</sup> περίοδο)

		13 <sup>η</sup> ομάδα		15 <sup>η</sup> ομάδα	A
2 <sup>η</sup> περίοδος				Γ	
4 <sup>η</sup> περίοδος		B		A	

Ηλεκτραρνητικότητα

Άρα B < A < Γ



Το 2<sup>ο</sup> e αποσπάται από δομές υψηλώς ατμίων (Li<sup>+</sup>, Na<sup>+</sup>). Όπως τα e του Li<sup>+</sup> βρίσκονται πιο κοντά στον πυρήνα από όσα τα e του Na<sup>+</sup>. Άρα έλκονται

πλεονάζοντα  $\Rightarrow I_{2, \text{Na}} < I_{2, \text{Li}}$