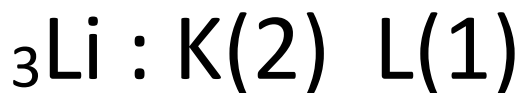




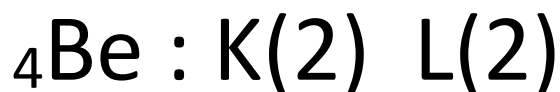
Το H έχει ηλεκτρόνια (e^-) μόνο σε **1 στιβάδα** (την K) και αυτή είναι και η εξωτερική του στιβάδα (δεν έχει άλλη στιβάδα με ηλεκτρόνια). Η εξωτερική στιβάδα (K) έχει **1 ηλεκτρόνιο (e^-)**.

Επομένως, το H ανήκει στην **1^η Περίοδο** και στην **1A (IA) Ομάδα** του Περιοδικού Πίνακα.



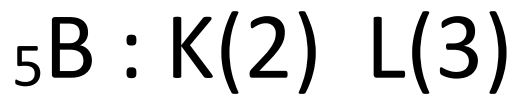
Το Li έχει ηλεκτρόνια (e^-) σε **2 στιβάδες** (την K και την L). Η εξωτερική του στιβάδα (L) έχει **1 ηλεκτρόνιο (e^-)**.

Επομένως, το Li ανήκει στην **2^η Περίοδο** και στην **1A (IA) Ομάδα** του Περιοδικού Πίνακα (**ΑΛΚΑΛΙΑ**).



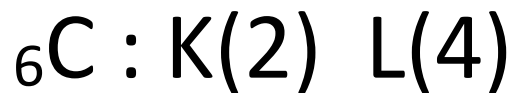
Το Be έχει ηλεκτρόνια (e^-) σε **2 στιβάδες** (την K και την L). Η εξωτερική του στιβάδα (L) έχει **2 ηλεκτρόνια (e^-)**.

Επομένως, το Be ανήκει στην **2^η Περίοδο** και στην **2A (IIA) Ομάδα** του Περιοδικού Πίνακα (**ΑΛΚΑΛΙΚΕΣ ΓΑΙΕΣ**).



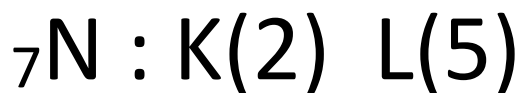
Το Β έχει ηλεκτρόνια (e^-) σε 2 στιβάδες (την Κ και την L). Η εξωτερική του στιβάδα (L) έχει 3 ηλεκτρόνια (e^-).

Επομένως, το Β ανήκει στην 2^η Περίοδο και στην 3A (IIIA) Ομάδα του Περιοδικού Πίνακα.



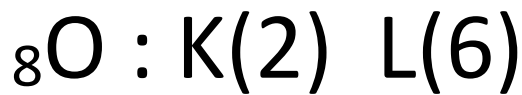
Ο C έχει ηλεκτρόνια (e^-) σε 2 στιβάδες (την Κ και την L). Η εξωτερική του στιβάδα (L) έχει 4 ηλεκτρόνια (e^-).

Επομένως, ο C ανήκει στην 2^η Περίοδο και στην 4A (IVA) Ομάδα του Περιοδικού Πίνακα.



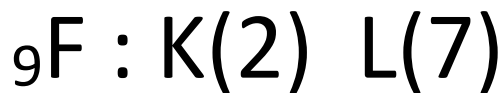
Το Ν έχει ηλεκτρόνια (e^-) σε 2 στιβάδες (την Κ και την L). Η εξωτερική του στιβάδα (L) έχει 5 ηλεκτρόνια (e^-).

Επομένως, το Ν ανήκει στην 2^η Περίοδο και στην 5A (VA) Ομάδα του Περιοδικού Πίνακα.



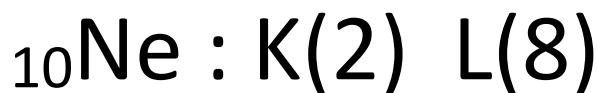
Το O έχει ηλεκτρόνια (e^-) σε 2 στιβάδες (την K και την L). Η εξωτερική του στιβάδα (L) έχει 6 ηλεκτρόνια (e^-).

Επομένως, το O ανήκει στην 2^η Περίοδο και στην 6A (VIA) Ομάδα του Περιοδικού Πίνακα.



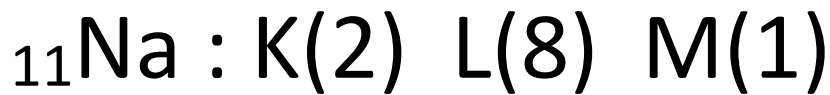
Το F έχει ηλεκτρόνια (e^-) σε 2 στιβάδες (την K και την L). Η εξωτερική του στιβάδα (L) έχει 7 ηλεκτρόνια (e^-).

Επομένως, το F ανήκει στην 2^η Περίοδο και στην 7A (VIIA) Ομάδα του Περιοδικού Πίνακα (**ΑΛΟΓΟΝΑ**).



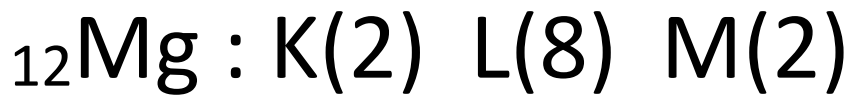
Το Ne έχει ηλεκτρόνια (e^-) σε 2 στιβάδες (την K και την L). Η εξωτερική του στιβάδα (L) έχει 8 ηλεκτρόνια (e^-).

Επομένως, το Ne ανήκει στην 2^η Περίοδο και στην 8A (VIIIA) Ομάδα του Περιοδικού Πίνακα (**ΕΥΓΕΝΗ ΑΕΡΙΑ**).



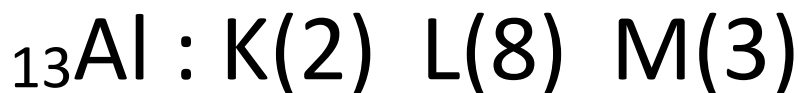
Το Na έχει ηλεκτρόνια (e^-) σε **3 στιβάδες** (την K, την L και την M). Η εξωτερική του στιβάδα (M) έχει **1 ηλεκτρόνιο (e^-)**.

Επομένως, το Na ανήκει στην **3^η Περίοδο** και στην **1A (IA) Ομάδα** του Περιοδικού Πίνακα (**ΑΛΚΑΛΙΑ**).



Το Mg έχει ηλεκτρόνια (e^-) σε **3 στιβάδες** (την K, την L και την M). Η εξωτερική του στιβάδα (M) έχει **2 ηλεκτρόνια (e^-)**.

Επομένως, το Mg ανήκει στην **3^η Περίοδο** και στην **2A (IIA) Ομάδα** του Περιοδικού Πίνακα (**ΑΛΚΑΛΙΚΕΣ ΓΑΙΕΣ**).



Το Al έχει ηλεκτρόνια (e^-) σε **3 στιβάδες** (την K, την L και την M). Η εξωτερική του στιβάδα (M) έχει **3 ηλεκτρόνια (e^-)**.

Επομένως, το Al ανήκει στην **3^η Περίοδο** και στην **3A (IIIA) Ομάδα** του Περιοδικού Πίνακα.



Το Si έχει ηλεκτρόνια (e^-) σε **3 στιβάδες** (την K, την L και την M). Η εξωτερική του στιβάδα (M) έχει **4 ηλεκτρόνια (e^-)**.

Επομένως, το Si ανήκει στην **3^η Περίοδο** και στην **4A (IVA) Ομάδα** του Περιοδικού Πίνακα.



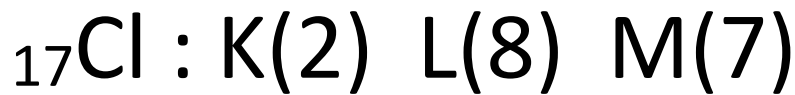
Ο P έχει ηλεκτρόνια (e^-) σε **3 στιβάδες** (την K, την L και την M). Η εξωτερική του στιβάδα (M) έχει **5 ηλεκτρόνια (e^-)**.

Επομένως, ο P ανήκει στην **3^η Περίοδο** και στην **5A (VA) Ομάδα** του Περιοδικού Πίνακα.



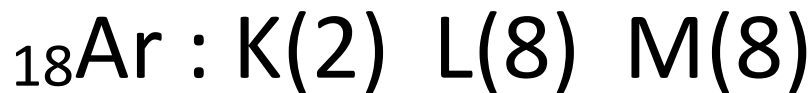
Το S έχει ηλεκτρόνια (e^-) σε **3 στιβάδες** (την K, την L και την M). Η εξωτερική του στιβάδα (M) έχει **6 ηλεκτρόνια (e^-)**.

Επομένως, το S ανήκει στην **3^η Περίοδο** και στην **6A (VIA) Ομάδα** του Περιοδικού Πίνακα.



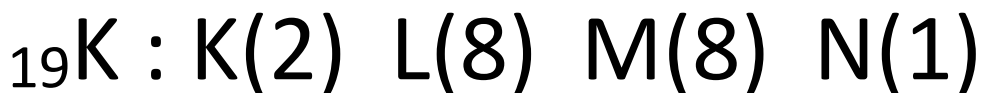
Το Cl έχει ηλεκτρόνια (e^-) σε **3 στιβάδες** (την K, την L και την M). Η εξωτερική του στιβάδα (M) έχει **7 ηλεκτρόνια (e^-)**.

Επομένως, το Cl ανήκει στην **3^η Περίοδο** και στην **7A (VIIA) Ομάδα** του Περιοδικού Πίνακα (**ΑΛΟΓΟΝΑ**).



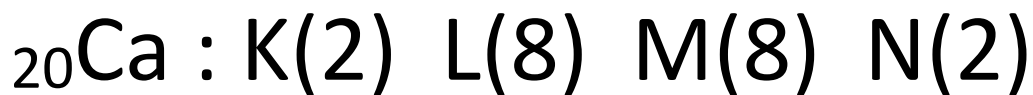
Το Ar έχει ηλεκτρόνια (e^-) σε **3 στιβάδες** (την K, την L και την M). Η εξωτερική του στιβάδα (M) έχει **8 ηλεκτρόνια (e^-)**.

Επομένως, το Ar ανήκει στην **3^η Περίοδο** και στην **8A (VIIIA) Ομάδα** του Περιοδικού Πίνακα (**ΕΥΓΕΝΗ ΑΕΡΙΑ**).



Το K έχει ηλεκτρόνια (e^-) σε **4 στιβάδες** (K, L M και N). Η εξωτερική του στιβάδα (N) έχει **1 ηλεκτρόνιο (e^-)**.

Επομένως, το K ανήκει στην **4^η Περίοδο** και στην **1A (IA) Ομάδα** του Περιοδικού Πίνακα (**ΑΛΚΑΛΙΑ**).



Το Ca έχει ηλεκτρόνια (e^-) σε **4 στιβάδες** (K, L M και N). Η εξωτερική του στιβάδα (N) έχει **2 ηλεκτρόνια (e^-)**.

Επομένως, το Ca ανήκει στην **4^η Περίοδο** και στην **2A (IIA) Ομάδα** του Περιοδικού Πίνακα (**ΑΛΚΑΛΙΚΕΣ ΓΑΙΕΣ**).

ΕΞΑΙΡΕΣΗ (SOS!!!):



Το He έχει ηλεκτρόνια (e^-) μόνο σε **1 στιβάδα** (την K) και αυτή είναι και η εξωτερική του στιβάδα (δεν έχει άλλη στιβάδα με ηλεκτρόνια). Η εξωτερική στιβάδα (K) έχει **2 ηλεκτρόνια (e^-)**.

Κανονικά, με βάση όλα τα παραπάνω, το He θα έπρεπε να ανήκει στην **1^η Περίοδο** και στην **2A (IIA) Ομάδα** του Περιοδικού Πίνακα (**ΑΛΚΑΛΙΚΕΣ ΓΑΙΕΣ**).

Παρόλα αυτά, το He, ***επειδή έχει συμπληρωμένη την εξωτερική του στιβάδα (που είναι η K) με $2e^-$*** , «ταιριάζει» πιο πολύ με όλα τα άλλα ευγενή αέρια (που έχουν και αυτά συμπληρωμένη την εξωτερική τους στιβάδα με $8e^-$), και έτσι τοποθετήθηκε στην **1^η Περίοδο** και στην **8A (VIII A) Ομάδα** του Περιοδικού Πίνακα (**ΕΥΓΕΝΗ ΑΕΡΙΑ**).