

Περιοδικός πίνακας - Χημικοί δεσμοί

Άσκηση 1

Το στοιχείο Α έχει ατομικό αριθμό $Z=19$

- Σε ποια ομάδα περίοδο του περιοδικού πίνακα ανήκει.
- Το στοιχείο Β ανήκει στην 3^η περίοδο και VIA ομάδα του περιοδικού πίνακα. Ποιος είναι ο ατομικός αριθμός του.
- Με τι δεσμό ενώνονται τα Α και Β μεταξύ τους; Να γράψετε τον ηλεκτρονιακό και το μοριακό τύπο της ένωσης
- Με τι δεσμό ενώνονται τα Α και Β με ${}_1\text{H}$; Να γράψετε τους αντίστοιχους ηλεκτρονιακούς και μοριακούς τύπους. Τι δείχνει ο μοριακός τύπος σε κάθε περίπτωση;
- Ποιες από τις πιο πάνω τρεις ενώσεις είναι στερεές; Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας.

Άσκηση 2

Τα στοιχεία Α, Β, Γ έχουν ατομικούς αριθμούς Z , $Z+1$ και $Z+3$ αντίστοιχα. Αν το Β είναι ευγενές αέριο, να γράψετε τους ηλεκτρονιακούς και μοριακούς τύπους των ενώσεων:

- Του Α με το Γ
- Του Α με τον εαυτό του.

(Να διακρίνετε περιπτώσεις)