

Déterminer la structure électronique des atomes suivants à partir de leur nombre d'électrons

Symbole de l'atome	Nombre d'électrons
Be	3
Cl	17
Ne	10
Al	13
H	1
N	7
Na	11
P	15

Proposer une méthode utilisant la structure électronique pour placer ces atomes à la bonne place dans le tableau.

En vous aidant du tableau, déterminer le symbole des atomes dont la configuration électronique est la suivante :

- $1s^2 2s^2 2p^1$
- $1s^2 2s^1$
- $[\text{Ne}] 3s^2$
- $[\text{Ne}] 3s^2 3p^4$