

## 18 Exploiter un nombre d'électrons

L'atome de sodium possède 11 électrons. Parmi les configurations électroniques suivantes, identifier celle associée à l'atome de sodium à l'état fondamental.

- a.  $(1s)^2 (2s)^2 (2p)^5$ .                      c.  $(1s)^2 (2s)^2 (2p)^6 (3s)^1$ .  
b.  $(1s)^2 (2s)^2 (2p)^6$ .                      d.  $(1s)^2 (2s)^2 (2p)^6 (3s)^2$ .

## 19 Exploiter un nombre d'électrons de valence

L'atome de soufre a 6 électrons de valence.

Parmi les configurations électroniques suivantes, identifier celle associée à l'atome de soufre à l'état fondamental.

- a.  $(1s)^2 (2s)^2 (2p)^2$ .                      c.  $(1s)^2 (2s)^2 (2p)^6 (3s)^2 (3p)^4$ .  
b.  $(1s)^2 (2s)^2 (2p)^6$ .                      d.  $(1s)^2 (2s)^2 (2p)^6 (3s)^2 (3p)^6$ .

## 22 Positionner un élément dans le bloc p

La configuration électronique de l'atome de carbone à l'état fondamental est  $(1s)^2 (2s)^2 (2p)^2$ .

- a. Déterminer la ligne dans laquelle est positionné cet élément dans le tableau périodique.  
b. Déterminer la colonne du bloc p dans laquelle est positionné cet élément.