

## **Correction de la première partie de l'activité 2**

Q1 Les atomes ont le même noyau que l'ion qui leur est associé.

Q2 L'atome a le même nombre de charges positives que l'ion car elles se situent dans le noyau.

Q3 L'ion chlorure a un électron en plus par rapport à l'atome car il a pour formule  $\text{Cl}^-$ .

Q4 L'ion sodium  $\text{Na}^+$  a un électron de moins que l'atome de sodium car il a une charge positive.

Q5 voir feuille suivante.