

Chapitre 4

Pour vérifier les acquis p. 84

Situation 2

Exemple de réponse attendue

$\chi_{\text{Cl}} = 3,2$ et $\chi_{\text{Na}} = 0,9$: $\Delta\chi = 3,2 - 0,9 = 2,3$.

$\Delta\chi > 2$ donc la différence d'électronégativité est trop importante pour qu'une liaison covalente puisse se former. Les deux atomes ne peuvent pas partager un doublet liant car l'atome de chlore l'« attire » totalement vers lui, il se forme alors un ion chlorure Cl^- et un ion sodium Na^+ . On dit que la liaison entre le chlore et le sodium est une liaison ionique.