

Chapitre 3

Pour vérifier les acquis p. 62

Situation 2

Exemple de réponse attendue

L'atome de fluor possède sept électrons de valence. Pour gagner en stabilité chimique, il tend à acquérir la structure électronique du gaz noble néon qui possède huit électrons de valence. Il peut donc gagner un électron et se transformer en **ion fluorure** de formule **F⁻**. Le magnésium possède deux électrons de valence sur la couche 3. Pour gagner en stabilité chimique, il tend à acquérir la structure électronique du gaz noble néon qui possède huit électrons sur la couche 2. Il peut donc perdre deux électrons et se transformer en **ion magnésium** de formule **Mg²⁺**.