

**19 1. a.** ▪ L'atome de potassium K doit **perdre un électron** pour avoir la configuration électronique du gaz noble le plus proche, l'argon.

L'atome de potassium K peut former l'ion potassium  $K^+$ .

▪ L'atome de chlore Cl doit **gagner un électron** pour avoir la configuration électronique du gaz noble le plus proche, l'argon.

L'atome de chlore Cl peut former l'ion chlorure  $Cl^-$ .

**b.** Les ions potassium portent une charge +1 et les ions chlorure une charge -1. La matière étant électriquement neutre, il y a autant d'ions chlorure que d'ions potassium.

**2. a.** ▪ Pour avoir la même configuration électronique que le néon (gaz noble le plus proche), le béryllium doit **perdre deux électrons**.

L'atome de béryllium Be peut former l'ion béryllium  $Be^{2+}$ .

▪ Pour avoir la même configuration électronique que le néon, le fluor doit **gagner un électron**.

L'atome de fluor F peut former l'ion fluorure  $F^-$ .

**b.** Si on dissout le fluorure de béryllium dans l'eau, il y a deux fois plus d'ions fluorure que d'ions béryllium car la charge des ions fluorure est deux fois moins élevée que celle des ions béryllium.