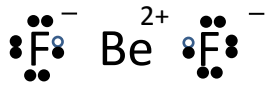


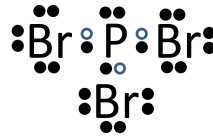
Exercices

1. a) MgS b) Li₂O c) NCl₃ d) AlF₃ e) Mg₃P₂ f) BeO g) CCl₄ h) (NH₄)₃PO₄ i)
Ga₂(CO₃)₃ j) H₂SO₄

2. a) du fluor et du béryllium



b) du brome et du phosphore



3. Lorsqu'un atome (non métal) reçoit un ou des électrons d'un autre atome (métal).

4. a) N³⁻ b) Ca²⁺ c) K⁺ d) ne fait pas d'ion

5. CH₃ → CH₄ H₂Cl → HCl CCl₄ est bon F₃ → F₂

6. a) 24 p⁺ 21 e⁻ b) 14 p⁺ 18 e⁻ c) 80 p⁺ 78 e⁻ d) 35 p⁺ 36 e⁻

7. a) K⁺ et I⁻ b) Ca²⁺ et CO₃²⁻ c) pas d'ions (covalent) d) Li⁺ et OH⁻

8.

<p>a) Al₂O₃</p>	<p>b) CO₂</p>
<p>c) Na₂O</p>	<p>d) Br₂</p>

9. a) Al₂O₃ Na₂O b) CO₂ Br₂

10. a) I b) C c) I d) C e) I f) I g) C h) C