



## SCHEMA DE LEWIS EXERCICES

Donner les représentations de Lewis des molécules du tableau suivant :

Formule brute	Schéma de Lewis
O <sub>2</sub>	
H <sub>2</sub>	
N <sub>2</sub>	
H <sub>2</sub> O	
CO <sub>2</sub>	
NH <sub>3</sub>	
CH <sub>4</sub>	
HCl	
Cl <sup>-</sup>	
O <sup>2-</sup>	
HO <sup>-</sup>	
H <sup>+</sup>	
Na <sup>+</sup>	
H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>	
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	

**Données :**

Z(H) = 1; Z(C) = 6; Z(N) = 7; Z(O) = 8; Z(Na) = 11; Z(Cl) = 17.