

CLASSIFICATION PÉRIODIQUE
Remplissage électronique des couches pour quelques éléments chimiques
MODÈLE DE LEWIS

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	Hydrogène : ${}^1_1\text{H}$ H							Hélium : ${}^4_2\text{He}$ He
2	Lithium : ${}^7_3\text{Li}$ Li	Béryllium : ${}^9_4\text{Be}$ Be	Bore : ${}^{11}_5\text{B}$ B	Carbone : ${}^{12}_6\text{C}$ C	Azote : ${}^{14}_7\text{N}$ N	Oxygène : ${}^{16}_8\text{O}$ O	Fluor : ${}^{19}_9\text{F}$ F	Néon : ${}^{20}_{10}\text{Ne}$ Ne
3	Sodium : ${}^{23}_{11}\text{Na}$ Na	Magnésium : ${}^{24}_{12}\text{Mg}$ Mg	Aluminium : ${}^{27}_{13}\text{Al}$ Al	Silicium : ${}^{28}_{14}\text{Si}$ Si	Phosphore : ${}^{31}_{15}\text{P}$ P	Soufre : ${}^{32}_{16}\text{S}$ S	Chlore : ${}^{35}_{17}\text{Cl}$ Cl	Argon : ${}^{40}_{18}\text{Ar}$ Ar

CLASSIFICATION PÉRIODIQUE
Remplissage électronique des couches pour quelques éléments chimiques
MODÈLE DE LEWIS

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	Hydrogène : ${}^1_1\text{H}$ \cdot H							Hélium : ${}^4_2\text{He}$ $\overline{\text{He}}$
2	Lithium : ${}^7_3\text{Li}$ \cdot Li	Béryllium : ${}^9_4\text{Be}$ \cdot Be	Bore : ${}^{11}_5\text{B}$ \cdot B	Carbone : ${}^{12}_6\text{C}$ \cdot C	Azote : ${}^{14}_7\text{N}$ \cdot $\overline{\text{N}}$	Oxygène : ${}^{16}_8\text{O}$ \cdot $\overline{\text{O}}$	Fluor : ${}^{19}_9\text{F}$ \cdot $\overline{\text{F}}$	Néon : ${}^{20}_{10}\text{Ne}$ \cdot $\overline{\text{Ne}}$
3	Sodium : ${}^{23}_{11}\text{Na}$ \cdot Na	Magnésium : ${}^{24}_{12}\text{Mg}$ \cdot Mg	Aluminium : ${}^{27}_{13}\text{Al}$ \cdot Al	Silicium : ${}^{28}_{14}\text{Si}$ \cdot Si	Phosphore : ${}^{31}_{15}\text{P}$ \cdot $\overline{\text{P}}$	Soufre : ${}^{32}_{16}\text{S}$ \cdot $\overline{\text{S}}$	Chlore : ${}^{35}_{17}\text{Cl}$ \cdot $\overline{\text{Cl}}$	Argon : ${}^{40}_{18}\text{Ar}$ \cdot $\overline{\text{Ar}}$