

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

I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1 Hydrogène : $^1_1H$  <b>H</b>							2 Hélium : $^4_2He$  <b>He</b>
2 Lithium : $^7_3Li$  <b>Li</b>	Béryllium : $^9_4Be$  <b>Be</b>	Bore : $^{11}_5B$  <b>B</b>	Carbone : $^{12}_6C$  <b>C</b>	Azote : $^{14}_7N$  <b>N</b>	Oxygène : $^{16}_8O$  <b>O</b>	Fluor : $^{19}_9F$  <b>F</b>	Néon : $^{20}_{10}Ne$  <b>Ne</b>
3 Sodium : $^{23}_{11}Na$  <b>Na</b>	Magnésium : $^{24}_{12}Mg$  <b>Mg</b>	Aluminium : $^{27}_{13}Al$  <b>Al</b>	Silicium : $^{28}_{14}Si$  <b>Si</b>	Phosphore : $^{31}_{15}P$  <b>P</b>	Soufre : $^{32}_{16}S$  <b>S</b>	Chlore : $^{35}_{17}Cl$  <b>Cl</b>	Argon : $^{40}_{18}Ar$  <b>Ar</b>

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

Talamid.ma : تالميد ملخص المفاهيم

I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
Hydrogène : $^1_1H$ 							Hélium : $^4_2He$ 
Lithium : $^7_3Li$ 	Béryllium : $^9_4Be$ 	Bore : $^{11}_5B$ 	Carbone : $^{12}_6C$ 	Azote : $^{14}_7N$ 	Oxygène : $^{16}_8O$ 	Fluor : $^{19}_9F$ 	Néon : $^{20}_{10}Ne$ 
Sodium : $^{23}_{11}Na$ 	Magnésium : $^{24}_{12}Mg$ 	Aluminium : $^{27}_{13}Al$ 	Silicium : $^{28}_{14}Si$ 	Phosphore : $^{31}_{15}P$ 	Soufre : $^{32}_{16}S$ 	Chlore : $^{35}_{17}Cl$ 	Argon : $^{40}_{18}Ar$ 

Talamid.ma : تالميد ملخص المفاهيم