

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

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

Talamid.ma : تالميد.ما من الملفات قصيرة المدى

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.ما من الملفات قصيرة المدى