

Atome	Structure électronique pour les atomes à l'état fondamental ou les électrons externes pour les atomes à l'état activé ou ionique à l'état fondamental	Electrons externes	Répartition des électrons externes
La(57)	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 5d^1$	$6s^2 5d^1$	$5d \uparrow \boxed{} \boxed{} \boxed{} \boxed{}$ $6s \uparrow \downarrow$
Po*(84)	$6s^2 6p^4$	$6s^1 6p^4 6d^1$	$6d \uparrow \boxed{} \boxed{} \boxed{} \boxed{}$ $6p \uparrow \downarrow \uparrow \downarrow \uparrow$ $6s \uparrow$
Ni*(28)	$4s^2 3d^8$	$4s^1 3d^8 4p^1$	$4p \uparrow \boxed{} \boxed{} \boxed{}$ $3d \uparrow \downarrow \uparrow \downarrow \uparrow \downarrow \uparrow \downarrow$ $4s \uparrow$
Ir*(77) Max él. célibataires	$6s^2 5d^7$	$6s^1 5d^5 6p^1 5f^2$	$5f \uparrow \uparrow \uparrow \boxed{} \boxed{} \boxed{}$ $6p \uparrow \boxed{} \boxed{}$ $5d \uparrow \downarrow \uparrow \downarrow \uparrow \downarrow$ $6s \uparrow$
Zr ⁺³ (40)	$5s^2 4d^2$	$5s^0 4d^1$	$4d \uparrow \boxed{} \boxed{} \boxed{} \boxed{}$ $5s \boxed{}$