

Ex 118C.

Formation de liaisons dans une molécule:

${}^1_1\text{H}(\text{K})^1$ manque 1 e⁻ (règle du duet) forme une liaison : H —
 ${}^{12}_6\text{C}(\text{K})^2 (\text{L})^4$ manque 4 e⁻ (règle de l'octet) forme 4 liaisons : C $\begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \\ \diagup \\ \diagdown \end{array}$
 ${}^{16}_8\text{O}(\text{K})^2 (\text{L})^6$ " 2 e⁻ (") " 2 " :O $\begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array}$
 ${}^{19}_9\text{F}(\text{K})^2 (\text{L})^7$ " 1 e⁻ (") " 1 " :F —
 ${}^{28}_{14}\text{Si}(\text{K})^2 (\text{L})^8 (\text{M})^4$ " 4 e⁻ (") " 4 " :Si $\begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \\ \diagup \\ \diagdown \end{array}$
 ${}^{32}_{16}\text{S}(\text{K})^2 (\text{L})^8 (\text{M})^6$ " 2 e⁻ (") " 2 " :S $\begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array}$

