

|  |  |   |   |  |   |   |   |
|--|--|---|---|--|---|---|---|
| <p>(3p)<br/>(3s)<br/>(2p)<br/>(2s)<br/>(1s)</p> <p><math>^{16}_8\text{O}</math><br/>OXYGENE</p>                  | <p>5p<br/>5s<sup>2</sup> 4d<sup>10</sup><br/>(4s)<sup>2</sup> (3d)<sup>10</sup> (4p)<sup>6</sup></p> <p>(3p)<br/>(3s)<br/>(2p)<br/>(2s)<br/>(1s)</p> <p><math>^{127}_{53}\text{I}</math><br/>IODE<br/>(halogène)</p> | <p>(3p)<sup>4</sup><br/>(3s)<br/>(2p)<br/>(2s)<br/>(1s)</p> <p><math>^{32}_{16}\text{S}</math><br/>SOUFRE</p> | <p>(4p)<br/>(3d)<sup>10</sup><br/>(4s)<sup>2</sup></p> <p>(3p)<br/>(3s)<br/>(2p)<br/>(2s)<br/>(1s)</p> <p><math>^{80}_{35}\text{Br}</math><br/>BROME<br/>(mêmes propriétés que F)</p> | <p>(4s)<sup>2</sup><br/>(3p)<sup>6</sup><br/>(3s)<sup>2</sup><br/>(2p)<sup>6</sup><br/>(2s)<sup>2</sup><br/>(1s)<sup>2</sup></p> <p><math>^{40}_{20}\text{Ca}</math><br/>CALCIUM<br/>.....</p> | <p>(3p)<br/>(3s)<br/>(2p)<br/>(2s)<br/>(1s)</p> <p><math>^{40}_{18}\text{Ar}</math><br/>ARGON<br/>(même propriété que Ne)</p> | <p>(3p)<br/>(3s)<br/>(2p)<br/>(2s)<br/>(1s)</p> <p><math>^4_2\text{He}</math><br/>HELIUM<br/>(gaz rare)</p> | <p>(4s)<sup>0</sup><br/>(3p)<br/>(3s)<br/>(2p)<br/>(2s)<br/>(1s)</p> <p><math>^{23}_{11}\text{Na}</math><br/>SODIUM<br/>(mêmes propriétés que Li)</p>   |
| <p>(3p)<br/>(3s)<br/>(2p)<br/>(2s)<br/>(1s)</p> <p><math>^7_3\text{Li}</math><br/>LITHIUM<br/>(alcalin)</p>      | <p>(3p)<br/>(3s)<br/>(2p)<br/>(2s)<br/>(1s)</p> <p><math>^8_4\text{Be}</math><br/>BERYLLIUM<br/>(alcalino-terreux)</p>   | <p>(3p)<br/>(3s)<br/>(2p)<br/>(2s)<br/>(1s)</p> <p><math>^{19}_9\text{F}</math><br/>FLUOR<br/>(halogène)</p>  | <p>(3p)<br/>(3s)<br/>(2p)<br/>(2s)<br/>(1s)</p> <p><math>^{35}_{17}\text{Cl}</math><br/>CHLORE<br/>(halogène)</p>   | <p>(3p)<br/>(3s)<br/>(2p)<br/>(2s)<br/>(1s)</p> <p><math>^{27}_{13}\text{Al}</math><br/>ALUMINIUM</p>  | <p>(3p)<br/>(3s)<br/>(2p)<br/>(2s)<br/>(1s)</p> <p><math>^{31}_{15}\text{P}</math><br/>PHOSPHORE</p>                          | <p>(3p)<br/>(3s)<br/>(2p)<br/>(2s)<br/>(1s)</p> <p><math>^{11}_5\text{B}</math><br/>BORE</p>                | <p>(4p)<br/>(4s)<sup>2</sup><br/>(3d)<sup>10</sup><br/>(3p)<sup>6</sup><br/>(3s)<sup>2</sup><br/>(2p)<sup>6</sup><br/>(2s)<sup>2</sup><br/>(1s)<sup>2</sup></p> <p><math>^{84}_{36}\text{Kr}</math><br/>KRYPTON<br/>.....</p> |
| <p>(3p)<br/>(3s)<br/>(2p)<br/>(2s)<br/>(1s)</p> <p><math>^{20}_{10}\text{Ne}</math><br/>NEON<br/>(gaz noble)</p> | <p>(3p)<sup>0</sup><br/>(3s)<br/>(2p)<br/>(2s)<br/>(1s)</p> <p><math>^{24}_{12}\text{Mg}</math><br/>MAGNESIUM<br/>(alcalino-terreux)</p>   | <p>3p<br/>(3s)<br/>(2p)<br/>(2s)<br/>(1s)</p> <p><math>^{28}_{14}\text{Si}</math><br/>SILICIUM</p>            | <p>(4s)<br/>(3p)<sup>6</sup><br/>(3s)<br/>(2p)<br/>(2s)<br/>(1s)</p> <p><math>^{39}_{19}\text{K}</math><br/>POTASSIUM</p>   |  | <p>(3s)<sup>0</sup><br/>(2p)<br/>(2s)<br/>(1s)</p> <p><math>^{14}_7\text{N}</math><br/>AZOTE</p>                              | <p>(3p)<br/>(3s)<br/>(2p)<br/>(2s)<br/>(1s)</p> <p><math>^1_1\text{H}</math><br/>HYDROGENE</p>              | <p>(3p)<br/>(3s)<br/>(2p)<br/>(2s)<br/>(1s)</p> <p><math>^{12}_6\text{C}</math><br/>CARBONE</p>   |

# Règles pour compléter le tableau

**Règle 1** = jusqu'à 2 électrons pour une couche s.

**Règle 2** = jusqu'à 6 électrons pour une couche p.

**Règle 3** = on remplit les couches en partant de la couche la plus basse : la couche (1s)

**Règle 4** = Interdit de compléter une couche supérieure si les couches inférieures ne sont pas saturées

**Règle 5** = Deux éléments chimiques qui appartiennent à la même famille ont le même nombre d'électrons sur leur dernière couche.

**Règle 6** = Deux éléments chimiques qui ont les mêmes propriétés chimiques appartiennent à la même famille