

# Exercice sur la configuration électronique des atomes

1. Donner la configuration électronique du carbone ( $Z = 6$ ).
2. Expliquer comment trouver, à partir de la configuration électronique précédente, la place du carbone dans le tableau périodique.
3. Combien d'électrons de cœur possède-t-il ? Et d'électrons de valence ?
4. Donner la configuration électronique de l'hélium ( $Z = 2$ ), du néon ( $Z = 10$ ) et de l'argon ( $Z = 18$ ).
5. Quelle est la particularité de ces atomes ?
6. Donner la configuration électronique de l'atome à la troisième période et (1)<sup>7<sup>ème</sup></sup> colonne. De quel atome s'agit-il ?

# Exercice sur la configuration électronique des atomes

1. Donner la configuration électronique du carbone ( $Z = 6$ ).
2. Expliquer comment trouver, à partir de la configuration électronique précédente, la place du carbone dans le tableau périodique.
3. Combien d'électrons de cœur possède-t-il ? Et d'électrons de valence ?
4. Donner la configuration électronique de l'hélium ( $Z = 2$ ), du néon ( $Z = 10$ ) et de l'argon ( $Z = 18$ ).
5. Quelle est la particularité de ces atomes ?
6. Donner la configuration électronique de l'atome à la troisième période et (1)<sup>7<sup>ème</sup></sup> colonne. De quel atome s'agit-il ?

# Exercice sur la configuration électronique des atomes

1. Donner la configuration électronique du carbone ( $Z = 6$ ).
2. Expliquer comment trouver, à partir de la configuration électronique précédente, la place du carbone dans le tableau périodique.
3. Combien d'électrons de cœur possède-t-il ? Et d'électrons de valence ?
4. Donner la configuration électronique de l'hélium ( $Z = 2$ ), du néon ( $Z = 10$ ) et de l'argon ( $Z = 18$ ).
5. Quelle est la particularité de ces atomes ?
6. Donner la configuration électronique de l'atome à la troisième période et (1)<sup>7<sup>ème</sup></sup> colonne. De quel atome s'agit-il ?

# Exercice sur la configuration électronique des atomes

1. Donner la configuration électronique du carbone ( $Z = 6$ ).
2. Expliquer comment trouver, à partir de la configuration électronique précédente, la place du carbone dans le tableau périodique.
3. Combien d'électrons de cœur possède-t-il ? Et d'électrons de valence ?
4. Donner la configuration électronique de l'hélium ( $Z = 2$ ), du néon ( $Z = 10$ ) et de l'argon ( $Z = 18$ ).
5. Quelle est la particularité de ces atomes ?
6. Donner la configuration électronique de l'atome à la troisième période et (1)<sup>7<sup>ème</sup></sup> colonne. De quel atome s'agit-il ?