|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 1 |
| **titre** | Configuration électronique |
| **domaine** | Configuration électronique |
| **question** | En vous aidant uniquement des informations ci-dessus remplir les trous :  Ce noyau de sodium a \_\_\_\_\_ neutrons et \_\_\_\_\_ protons. Il y a donc en tout \_\_\_\_\_ nucléons.  L’atome de sodium a \_\_\_\_\_ électrons.  La configuration électronique est : \_\_\_\_\_  Le sodium a \_\_\_\_\_ électrons de valence.  \_\_\_\_\_ un gaz noble car \_\_\_\_\_ |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | 23,11,13,>12 |
| **vrai** | 23,12,13, >11 |
| **vrai** | 12,13,11,>23 |
| **vrai** | 12,13,23,>11 |
| **vrai** | 1s² 2p² 2s⁶ 3s¹, 1s³ 2s² 2p⁶, 1s² 2s² 2p⁷, 1s² 2s² 2p⁶ 3s², >1s² 2s² 2p⁶ 3s¹ |
| **vrai** | 7,6,5,4,3,2,>1 |
| **vrai** | C’est, >Ce n’est pas |
| **vrai** | >sa couche de valence n’est pas totalement remplie, sa couche de valence est totalement remplie |
| **règle** |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 2 |
| **titre** | Configuration électronique |
| **domaine** | Configuration électronique |
| **question** | En vous aidant uniquement des informations ci-dessus remplir les trous :  Ce noyau de soufre a \_\_\_\_\_ neutrons et \_\_\_\_\_ protons. Il y a donc en tout \_\_\_\_\_ nucléons.  L’atome de soufre a \_\_\_\_\_ électrons.  La configuration électronique est : \_\_\_\_\_  Le soufre a \_\_\_\_\_ électrons de valence.  \_\_\_\_\_ un gaz noble car \_\_\_\_\_ |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | 16,31,>15,10,18 |
| **vrai** | >16,31,15,10,18 |
| **vrai** | 16,>31,15,10,18 |
| **vrai** | >16,31,15,10,18 |
| **vrai** | 1s² 2p² 2s⁶ 3s¹, 1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p⁶, 1s² 2s² 2p⁶ 3p² 3s⁴, 1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p³,>1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p⁴ |
| **vrai** | 8,7,>6,5,4,3,2,1 |
| **vrai** | C’est, >Ce n’est pas |
| **vrai** | >sa couche de valence n’est pas totalement remplie, sa couche de valence est totalement remplie |
| **règle** |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 3 |
| **titre** | Configuration électronique |
| **domaine** | Configuration électronique |
| **question** | En vous aidant uniquement des informations ci-dessus remplir les trous :  Ce noyau de néon a \_\_\_\_\_ neutrons et \_\_\_\_\_ protons. Il y a donc en tout \_\_\_\_\_ nucléons.  L’atome de néon a \_\_\_\_\_ électrons.  La configuration électronique est : \_\_\_\_\_  Le néon a \_\_\_\_\_ électrons de valence.  \_\_\_\_\_ un gaz noble car \_\_\_\_\_ |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | 10,21,>11,12,9 |
| **vrai** | >10,21,11,12,9 |
| **vrai** | 10,>21,11,12,9 |
| **vrai** | >10,21,11,12,9 |
| **vrai** | 1s² 2s² 2p⁶ 3s¹, 1s² 2s² 2p⁷, 1s² 2s² 2p⁵, >1s² 2s² 2p⁶ |
| **vrai** | >8,7,6,5,4,3,2,1 |
| **vrai** | >C’est, Ce n’est pas |
| **vrai** | sa couche de valence n’est pas totalement remplie, >sa couche de valence est totalement remplie |
| **règle** |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 4 |
| **titre** | Configuration électronique |
| **domaine** | Configuration électronique |
| **question** | En vous aidant uniquement des informations ci-dessus remplir les trous :  Ce noyau d’oxygène a \_\_\_\_\_ neutrons et \_\_\_\_\_ protons. Il y a donc en tout \_\_\_\_\_ nucléons.  L’atome d’oxygène a \_\_\_\_\_ électrons.  La configuration électronique est : \_\_\_\_\_  L’atome d’oxygène a \_\_\_\_\_ électrons de valence.  \_\_\_\_\_ un gaz noble car \_\_\_\_\_ |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | 8,15,>7,9,6 |
| **vrai** | >8,15,7,9,6 |
| **vrai** | 8,>15,7,9,6 |
| **vrai** | >8,15,7,9,6 |
| **vrai** | 1s² 2s² 2p³, 1s² 2p² 2s⁴, 1s² 2s² 2p⁵, >1s² 2s² 2p⁴ |
| **vrai** | 8,7,>6,5,4,3,2,1 |
| **vrai** | C’est, >Ce n’est pas |
| **vrai** | >sa couche de valence n’est pas totalement remplie, sa couche de valence est totalement remplie |
| **règle** |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 5 |
| **titre** | Configuration électronique |
| **domaine** | Configuration électronique |
| **question** | En vous aidant uniquement des informations ci-dessus remplir les trous :  Ce noyau de magnésium a \_\_\_\_\_ neutrons et \_\_\_\_\_ protons. Il y a donc en tout \_\_\_\_\_ nucléons.  L’atome de magnésium a \_\_\_\_\_ électrons.  La configuration électronique est : \_\_\_\_\_  L’atome de magnésium a \_\_\_\_\_ électrons de valence.  \_\_\_\_\_ un gaz noble car \_\_\_\_\_ |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | 12,23,>11,9,35 |
| **vrai** | >12,23,11,9,35 |
| **vrai** | 12,>23,11,9,35 |
| **vrai** | >12,23,11,9,35 |
| **vrai** | 1s² 2s² 2p³, 1s² 3s² 3p⁶ 2s² ,1s² 2s² 2p⁶ 3s¹, >1s² 2s² 2p⁶ 3s² |
| **vrai** | 8,7,6,5,4,3,>2,1 |
| **vrai** | C’est, >Ce n’est pas |
| **vrai** | >sa couche de valence n’est pas totalement remplie, sa couche de valence est totalement remplie |
| **règle** |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 6 |
| **titre** | Configuration électronique |
| **domaine** | Configuration électronique |
| **question** | En vous aidant uniquement des informations ci-dessus remplir les trous :  Ce noyau de silicium a \_\_\_\_\_ neutrons et \_\_\_\_\_ protons. Il y a donc en tout \_\_\_\_\_ nucléons.  L’atome de silicium a \_\_\_\_\_ électrons.  La configuration électronique est : \_\_\_\_\_  L’atome de silicium a \_\_\_\_\_ électrons de valence.  \_\_\_\_\_ un gaz noble car \_\_\_\_\_ |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | >14, 28,42,13,11,12 |
| **vrai** | >14, 28,42,13,11,12 |
| **vrai** | 14, >28,42,13,11,12 |
| **vrai** | >14, 28,42,13,11,12 |
| **vrai** | 1s² 2p² 2s⁶ 3s² 3p², 1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p³,1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p¹, >1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p² |
| **vrai** | 8,7,6,5,>4,3,2,1 |
| **vrai** | C’est, >Ce n’est pas |
| **vrai** | >sa couche de valence n’est pas totalement remplie, sa couche de valence est totalement remplie |
| **règle** |  |