|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 1 |
| **titre** | Ions |
| **domaine** | ions |
| **question** | Pour devenir stable, l’atome de fluor F devient l’ion \_\_\_\_\_. Il a \_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_ électrons pour avoir la même structure électronique que le gaz noble \_\_\_\_\_. Il respecte ainsi la règle \_\_\_\_\_ |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | >Fˉ, F²ˉ, F³ˉ, F⁺,F²⁺,F³⁺ |
| **vrai** | >gagné, perdu |
| **vrai** | >1,2,3 |
| **vrai** | hélium, >néon, argon, krypton, xénon |
| **vrai** | du duet, >de l’octet |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 2 |
| **titre** | Ions |
| **domaine** | ions |
| **question** | Pour devenir stable, l’atome de chlore devient l’ion \_\_\_\_\_. Il a \_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_ électrons pour avoir la même structure électronique que le gaz noble \_\_\_\_\_. Il respecte ainsi la règle \_\_\_\_\_ |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | >Clˉ, Cl²ˉ, Cl³ˉ, Cl⁺,Cl²⁺,Cl³⁺ |
| **vrai** | >gagné, perdu |
| **vrai** | >1,2,3 |
| **vrai** | hélium, néon, >argon, krypton, xénon |
| **vrai** | du duet, >de l’octet |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 3 |
| **titre** | Ions |
| **domaine** | ions |
| **question** | Pour devenir stable, l’atome de soufre devient l’ion \_\_\_\_\_. Il a \_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_ électrons pour avoir la même structure électronique que le gaz noble \_\_\_\_\_. Il respecte ainsi la règle \_\_\_\_\_ |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | Sˉ, >S²ˉ, S³ˉ, S⁺,S²⁺,S³⁺ |
| **vrai** | >gagné, perdu |
| **vrai** | 1,>2,3 |
| **vrai** | hélium, néon, >argon, krypton, xénon |
| **vrai** | du duet, >de l’octet |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 4 |
| **titre** | Ions |
| **domaine** | ions |
| **question** | Pour devenir stable, l’atome de phosphore P devient l’ion \_\_\_\_\_. Il a \_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_ électrons pour avoir la même structure électronique que le gaz noble \_\_\_\_\_. Il respecte ainsi la règle \_\_\_\_\_ |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | Pˉ, P²ˉ, >P³ˉ, P⁺,P²⁺,P³⁺ |
| **vrai** | >gagné, perdu |
| **vrai** | 1,2,>3 |
| **vrai** | hélium, néon, >argon, krypton, xénon |
| **vrai** | du duet, >de l’octet |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 5 |
| **titre** | Ions |
| **domaine** | ions |
| **question** | Pour devenir stable, l’atome de lithium Li devient l’ion \_\_\_\_\_. Il a \_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_ électrons pour avoir la même structure électronique que le gaz noble \_\_\_\_\_. Il respecte ainsi la règle \_\_\_\_\_ |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | Liˉ, Li²ˉ, Li³ˉ, >Li⁺,Li²⁺,Li³⁺ |
| **vrai** | gagné, >perdu |
| **vrai** | >1,2,3 |
| **vrai** | >hélium, néon, argon, krypton, xénon |
| **vrai** | >du duet, de l’octet |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 6 |
| **titre** | Ions |
| **domaine** | ions |
| **question** | Pour devenir stable, l’atome de béryllium Be devient l’ion \_\_\_\_\_. Il a \_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_ électrons pour avoir la même structure électronique que le gaz noble \_\_\_\_\_. Il respecte ainsi la règle \_\_\_\_\_ |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | Beˉ, Be²ˉ, Be³ˉ, Be⁺,>Be²⁺,Be³⁺ |
| **vrai** | gagné, >perdu |
| **vrai** | 1,>2,3 |
| **vrai** | >hélium, néon, argon, krypton, xénon |
| **vrai** | >du duet, de l’octet |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 7 |
| **titre** | Ions |
| **domaine** | ions |
| **question** | Pour devenir stable, l’atome de sodium Na devient l’ion \_\_\_\_\_. Il a \_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_ électrons pour avoir la même structure électronique que le gaz noble \_\_\_\_\_. Il respecte ainsi la règle \_\_\_\_\_ |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | Naˉ, Na²ˉ, Na³ˉ, >Na⁺,Na²⁺,Na³⁺ |
| **vrai** | gagné, >perdu |
| **vrai** | >1,2,3 |
| **vrai** | hélium, >néon, argon, krypton, xénon |
| **vrai** | du duet, >de l’octet |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 8 |
| **titre** | Ions |
| **domaine** | ions |
| **question** | Pour devenir stable, l’atome de Magnésium devient l’ion \_\_\_\_\_. Il a \_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_ électrons pour avoir la même structure électronique que le gaz noble \_\_\_\_\_. Il respecte ainsi la règle \_\_\_\_\_ |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | Mgˉ, Mg²ˉ, Mg³ˉ, Mg⁺, >Mg²⁺, Mg³⁺ |
| **vrai** | gagné, >perdu |
| **vrai** | 1, >2, 3 |
| **vrai** | hélium, >néon, argon, krypton, xénon |
| **vrai** | du duet, >de l’octet |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 9 |
| **titre** | Ions |
| **domaine** | ions |
| **question** | Pour devenir stable, l’atome d’aluminium Al devient l’ion \_\_\_\_\_. Il a \_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_ électrons pour avoir la même structure électronique que le gaz noble \_\_\_\_\_. Il respecte ainsi la règle \_\_\_\_\_ |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | Alˉ, Al²ˉ, Al³ˉ, Al⁺,Al²⁺,>Al³⁺ |
| **vrai** | gagné, >perdu |
| **vrai** | 1,2,>3 |
| **vrai** | hélium, >néon, argon, krypton, xénon |
| **vrai** | du duet, >de l’octet |