|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 1 |
| **titre** | Ajouter doublet non liant |
| **domaine** | Ajouter doublet non liant |
| **question** | Sur ce schéma de Lewis incomplet , l’atome de \_\_\_\_\_ n’a que \_\_\_\_\_ électrons de valence. Il lui en manque \_\_\_\_ pour respecter la règle \_\_\_\_\_ . Il faut donc ajouter au schéma ci-dessus \_\_\_\_\_ doublet(s) non liant sur l’atome de \_\_\_\_\_. |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | hydrogène (H), carbone (C), >azote (N) |
| **Vrai** | 1,2,3,4,5,>6,7,8,9,10 |
| **vrai** | 1,>2,3,4,5,6,7,8,9,10 |
| **vrai** | >de l’octet, du duet |
| **vrai** | >1,2,3,4 |
| **vrai** | hydrogène (H), carbone (C), >azote (N) |
| **explication** | Schéma de lewis complet |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 2 |
| **titre** | Ajouter doublet non liant |
| **domaine** | Ajouter doublet non liant |
| **question** | Sur ce schéma de Lewis incomplet, chaque atome de \_\_\_\_\_ n’a que \_\_\_\_\_ électrons de valence. Il leur en manque \_\_\_\_ chacun pour respecter la règle \_\_\_\_\_ . Il faut donc ajouter au schéma ci-dessus \_\_\_\_\_ doublet(s) non liant sur chaque atome de \_\_\_\_\_. |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | hydrogène (H), de carbone (C), >oxygène (O) |
| **Vrai** | 1,2,3,>4,5,6,7,8,9,10 |
| **vrai** | 1,2,3,>4,5,6,7,8,9,10 |
| **vrai** | >de l’octet, du duet |
| **vrai** | 1,>2,3,4 |
| **vrai** | hydrogène (H), de carbone (C), >oxygène (O) |
| **explication** | Schéma de lewis complet |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 3 |
| **titre** | Ajouter doublet non liant |
| **domaine** | Ajouter doublet non liant |
| **question** | Sur ce schéma de Lewis incomplet, l’atome de \_\_\_\_\_ n’a que \_\_\_\_\_ électrons de valence. Il lui en manque \_\_\_\_ pour respecter la règle \_\_\_\_\_ . Il faut donc ajouter au schéma ci-dessus \_\_\_\_\_ doublet(s) non liant sur l’atome de \_\_\_\_\_. |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | hydrogène (H), de carbone (C), >oxygène (O) |
| **Vrai** | 1,2,3,>4,5,6,7,8,9,10 |
| **vrai** | 1,2,3,>4,5,6,7,8,9,10 |
| **vrai** | >de l’octet, du duet |
| **vrai** | 1,>2,3,4 |
| **Vrai** | hydrogène (H), de carbone (C), >oxygène (O) |
| **explication** | Schéma de lewis complet |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 4 |
| **titre** | Ajouter doublet non liant |
| **domaine** | Ajouter doublet non liant |
| **question** | Sur ce schéma de Lewis incomplet, l’atome de \_\_\_\_\_ n’a que \_\_\_\_\_ électrons de valence. Il lui en manque \_\_\_\_ pour respecter la règle \_\_\_\_\_ . Il faut donc ajouter au schéma ci-dessus \_\_\_\_\_ doublet(s) non liant sur l’atome de \_\_\_\_\_. |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | hydrogène (H), de carbone (C), >azote (N) |
| **Vrai** | 1,2,3,4,5,>6,7,8,9,10 |
| **vrai** | 1,>2,3,4,5,6,7,8,9,10 |
| **vrai** | >de l’octet, du duet |
| **vrai** | >1,2,3,4 |
| **vrai** | hydrogène (H), de carbone (C), >azote (N) |
| **explication** | Schéma de lewis complet |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 5 |
| **titre** | Ajouter doublet non liant |
| **domaine** | Ajouter doublet non liant |
| **question** | Sur ce schéma de Lewis incomplet, l’atome de \_\_\_\_\_ n’a que \_\_\_\_\_ électrons de valence. Il lui en manque \_\_\_\_ pour respecter la règle \_\_\_\_\_ . Il faut donc ajouter au schéma ci-dessus \_\_\_\_\_ doublet(s) non liant sur l’atome de \_\_\_\_\_. |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | hydrogène (H), de carbone (C), >azote (N) |
| **Vrai** | 1,2,3,4,5,>6,7,8,9,10 |
| **vrai** | 1,>2,3,4,5,6,7,8,9,10 |
| **vrai** | >1,2,3,4 |
| **vrai** | >de l’octet, du duet |
| **vrai** | hydrogène (H), de carbone (C), >azote (N) |
| **explication** | Schéma de lewis complet |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 6 |
| **titre** | Ajouter doublet non liant |
| **domaine** | Ajouter doublet non liant |
| **question** | Sur ce schéma de Lewis incomplet, l’atome de \_\_\_\_\_ n’a que \_\_\_\_\_ électrons de valence. Il lui en manque \_\_\_\_ pour respecter la règle \_\_\_\_\_ . Il faut donc ajouter au schéma ci-dessus \_\_\_\_\_ doublet(s) non liant sur l’atome de \_\_\_\_\_. |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | hydrogène (H), de carbone (C), >azote (N) |
| **Vrai** | 1,2,3,4,5,>6,7,8,9,10 |
| **vrai** | 1,>2,3,4,5,6,7,8,9,10 |
| **vrai** | >de l’octet, du duet |
| **vrai** | >1,2,3,4 |
| **vrai** | hydrogène (H), de carbone (C), >azote (N) |
| **explication** | Schéma de lewis complet |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 7 |
| **titre** | Ajouter doublet non liant |
| **domaine** | Ajouter doublet non liant |
| **question** | Sur ce schéma de Lewis incomplet, l’atome de \_\_\_\_\_ n’a que \_\_\_\_\_ électrons de valence. Il lui en manque \_\_\_\_ pour respecter la règle \_\_\_\_\_ . Il faut donc ajouter au schéma ci-dessus \_\_\_\_\_ doublet(s) non liant sur l’atome de \_\_\_\_\_. |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | hydrogène (H), de carbone (C), azote (N), >soufre (S) |
| **Vrai** | 1,2,3,>4,5,6,7,8,9,10 |
| **vrai** | 1,2,3,>4,5,6,7,8,9,10 |
| **vrai** | >de l’octet, du duet |
| **vrai** | 1,>2,3,4 |
| **vrai** | hydrogène (H), de carbone (C), azote (N), >soufre (S) |
| **explication** | Schéma de lewis complet |
|  |  |