Chimie 40S

Nom : Auto évaluation – Cinématiques / Vecteurs perpendiculaires

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Résultat d’apprentissage | Niveau d’apprentissage 1-5 ou ✓ ou X | Question(s) sur l’évaluation | Vos commentaires sur l’erreur que vous avez faite ou le défi dans la question. | À travailler et à refaire |
| La différence entre orbite et orbitale |  |  |  |  |
| Identifiez ce qui représente les quatre no quantiques  n.l.m.s |  |  |  |  |
| Identifiez correctement les sous-niveaux, le nombre d’orbitales et le nombre d’électrons |  |  |  |  |
| Écrire la configuration électronique pour les premiers 36 éléments |  |  |  |  |
| Écrire le diagramme à boîtes pour les premiers 36 éléments |  |  |  |  |
| ~~Prédire les degrés d’oxydation selon leur configuration~~ |  |  |  |  |
| Définir les électrons de valence |  |  |  |  |
| Identifiez les électrons de valence en observant les configurations électroniques |  |  |  |  |
| Expliquez le règle de Hund ou le Principe d’exclusion de Pauli. |  |  |  |  |
| Expliquez les exceptions de la famille de Chrome et de Cuivre. |  |  |  |  |
| Expliquez l’orbital overlalp |  |  |  |  |
| Expliquez la tendance du rayon atomique |  |  |  |  |
| Expliquez la tendance du rayon ionique |  |  |  |  |
| Mettre les éléments en ordre croissant de rayon |  |  |  |  |
| Définir l’énergie d’ionisation |  |  |  |  |
| Mettre les éléments en ordre croissant d’énergie d’ionisation |  |  |  |  |
| Expliquez la tendance de l’énergie d’ionisation en traversant de gauche à droite |  |  |  |  |
| Expliquez la tendance de l’énergie d’ionisation en descendant une famille chimique |  |  |  |  |
| Expliquez l’effet d’écran |  |  |  |  |
| Expliquez l’influence des sous-niveaux |  |  |  |  |
| Expliquez comment la différence d’électronégativité détermine la liaison |  |  |  |  |