Chimie 40S

Nom : Auto évaluation – Théorie atomique

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 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 |
| Modèle et théorie atomique de Dalton |  |  |  |  |
| Modèle de Thomson |  |  |  |  |
| Expérience de Rutherford et résultats observés |  |  |  |  |
| Modèle de Rutherford et les problèmes avec le modèle |  |  |  |  |
| Expliquez les sels qui émettent les couleurs spécifiques (selon Bohr) |  |  |  |  |
| Modèle de Bohr-Rutherford (les 5 énoncés) |  |  |  |  |
| Problèmes avec le modèle de Bohr |  |  |  |  |
| L’état fondamental |  |  |  |  |
| Expliquez le spectre d’émission d’Hydrogène |  |  |  |  |
| La théorie quantique (photon/quanta) |  |  |  |  |
| Expliquez la relation entre la longueur d’onde, la fréquence et l’énergie. |  |  |  |  |
| Calculs impliquant ,v, et E |  |  |  |  |
| Expliquez le spectre électromagnétique/ spectroscopie/ spectre atomique |  |  |  |  |