Quelles sont cinq énoncés dans les théories particulaires de la matière?

Quels sont les trois états de la matière? Dessine-les. Est-ce que le changement d’état est une transformation physique ou chimique?

Quelle est la différence entre une substance pure et un mélange?

Définis homogène et hétérogène? Donne quatre exemples de chacun.

Décris les règlements de sécurité dans le labo.

Explique la différence entre les changements physiques et chimiques. Donne des exemples. (Changement d’état? Dissoudre les substances dans l’eau?)

Identifie les éléments dans les molécules suivantes et donne le nombre de chacune.

1. Borax H20B4Na2O1
2. Garnet (gemstone) Al.01Ca2.97Fe1.99Mg.02Mn.01O12Si3
3. Adrénaline C9H13NO3
4. Vitamine C C6H8O6
5. Vanillin C8H8O3

Dessine un diagramme de Bohr-Rutherford pour oxygène, azote, et béryllium.

Nomme les propriétés physiques et chimiques des métaux, non-métaux et métalloïdes. Sache les trouver sur le tableau périodique.

Explique l’organisation du tableau périodique des éléments en famille et en périodes ainsi que nommé et trouvé les quatre familles étudiées en classe.

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Élément** | **Symbole** | **Numéro atomique** | **Masse atomique** | **Nombre de protons** | **Nombre de neutrons** | **Nombre d’électrons** |
| Potassium |   |   |   |   |   |    |
|   | Mg |   |   |   |   |    |
|   |   |   |   | 9 |   |    |
|   |   | 71 |   |   |   |    |