Nom : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Date : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Qui a classé le tableau périodique en 1869 par leur masse atomique? **Dimitri Mendeleiev**

/1 2. Qui a construit le tableau périodique qui est classé par le numéro atomique? **Henry Moseley**

/1 3. Qu’est-ce qui sont les rangées dans le tableau périodique ? (Horizontal) **Périodes**

/1 4. Qu’est-ce qui sont les colonnes dans le tableau périodique ? (Vertical) **Groupes**

/2 5. Combien de périodes et colonnes y-a-t-il dans le tableau périodique? **7 périodes et 18 groupes**

/10 6. Nommer les 5 familles du tableau périodiques et donner un exemple de chacun.

**Métaux alcalin, métaux alcalino-terreux, chalcogènes, halogènes, gaz rare (gaz noble)**

/1 7. Pourquoi est-ce que les atomes dans le tableau périodique réagissent?

**Pour atteindre la stabilité.**

/4 8. Nommer les trois particules subatomiques, où ils se trouvent et leurs charges.

**Protons (dans le noyau et charge positive) neutron (dans le noyau et charge neutre)**

**électrons (sur les couches autour du noyau et charge négative)**

/20 9. Remplis le tableau.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Nom | Métal ou Non-métal | # d’é | # de p+ | # de no | Masse atomique | Famille | Période | Groupe |
| Magnésium |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Sodium |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Oxygène |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Brome |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Krypton |  |  |  |  |  |  |  |  |

/18 10. Tracer les schémas de Rutherford, de Bohr-Rutherford et de Lewis de chaque atome.

a) Lithium b) Phosphore c) Sélénium d) Iode e) Baryum f) Néon

/1 11. Avec le schéma de Bohr-Rutherford ou est-ce que les protons et neutrons sont représentés ?

**À l’intérieur du cercle (le noyau)**

/1 12. Qui a découvert l’atome ? En quelle année ?

**John Dalton 1803**

/1 13. Qui a découvert les électrons ? En quelle année ?

**J.J. Thomson 1897**

/1 14. Qui a découvert le noyau atomique qui avait les protons dedans ? Les neutrons ? En quelle année ?

**Protons : Rutherford 1911 (le noyau) Neutrons : Chadwick 1932**

Nom : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Date : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/1 1. Qui a classé le tableau périodique en 1869 par leur masse atomique? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/1 2. Qui a construit le tableau périodique qui est classé par le numéro atomique? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/1 3. Qu’est-ce qui sont les rangées dans le tableau périodique ? (Horizontal) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/1 4. Qu’est-ce qui sont les colonnes dans le tableau périodique ? (Vertical) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/2 5. Combien de périodes et colonnes y-a-t-il dans le tableau périodique? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/10 6. Nommer les 5 familles du tableau périodiques et donner un exemple de chacun.

/1 7. Pourquoi est-ce que les atomes dans le tableau périodique réagissent?

/4 8. Nommer les trois particules subatomiques, où ils se trouvent et leurs charges.

/20 9. Remplis le tableau.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Nom | Métal ou Non-métal | # d’é | # de p+ | # de no | Masse atomique | Famille | Période | Groupe |
| Magnésium |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Sodium |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Oxygène |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Brome |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Krypton |  |  |  |  |  |  |  |  |

/18 10. Tracer les schémas de Rutherford, de Bohr-Rutherford et de Lewis de chaque atome.

a) Lithium b) Phosphore c) Sélénium d) Iode e) Baryum f) Néon

/1 11. Avec le schéma de Bohr-Rutherford ou est-ce que les protons et neutrons sont représentés ?

/1 12. Qui a découvert l’atome ? En quelle année ?\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/1 13. Qui a découvert les électrons ? En quelle année ?\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/1 14. Qui a découvert le noyau atomique qui avait les protons dedans ? Les neutrons ? En quelle année ?