Sciences 9 Unité 1 Nom:

Chapitre 1 & 2 Test

Total: \_\_\_\_\_/26

------- %

|  |
| --- |
| 1. |
| 2. |
| 3. |
| 4. |
| 5. |
| 6. |
| 7. |
| 8. |
| 9. |
| 10. |

**Section 1: Choix Multiple.**

1. Le cuivre est un métal qui est facilement plié. Quel est le nom de cette propriété physique?
2. couleur
3. densité
4. lustre
5. malléabilité
6. Quel scientifique à découvert l’électron?
7. Bohr
8. Dalton
9. Rutherford
10. Thomson
11. Selon la théorie atomique de Dalton, comment appelle-t-on les petites particules qui font toute matière?
12. atomes
13. électrons
14. neutrons
15. protons
16. Quelles sont les particules subatomiques qui ne sont pas trouvées dans le noyau?
17. atomes
18. électrons
19. neutrons
20. protons
21. Quelle est la particule subatomique qui a une charge positive?
22. atome
23. électron
24. neutron
25. proton
26. Combien d’électrons de valence sont dans la couche extérieure d’un atome de calcium?
    1. 2
    2. 3
    3. 4
    4. 5
27. Combien de couches d’énergie à un atome de soufre autour de son noyau?
    1. 1
    2. 2
    3. 3
    4. 4
28. Quelle est la masse atomique du titane?
    1. 22
    2. 26
    3. 47
    4. 48
29. Quels atomes font partis de la même famille?
    1. K, Mg, Al, Si
    2. He, Ne, Ar, Kr
    3. Li, Be, B, C, N
    4. Na, Mg, Al, N
30. Un atome d’oxygène a une masse atomique de 16 et son numéro atomique est 8. Quel est le nombre de **neutrons** dans cet atome d’oxygène?
    1. 8
    2. 16
    3. 24
    4. 32

Section 2: Répondez aux questions suivantes (15 marks)

1. Dessine des diagrammes qui représentent les contributions à la théorie atomique de chaque scientifique. Étiquette tes diagrammes et inclus; Dalton, Thompson, Rutherford and Bohr. [2]
2. Ton ami découvre un nouvel élément qui n’est pas un métal ou un non-métal. Comment est-ce que cet élément peut être identifié et quels sont les propriétés de cet élément? [2]
3. Identifie ces propriétés soit **physique** ou **chimique**. [3]

|  |  |
| --- | --- |
| Glace qui fond |  |
| Un morceau de craie (chaulk) qui est brisé en morceau |  |
| Un morceau de papier qui brûle |  |

1. Un nouvel élément est découvert et on conclut qu’il est un gaz rare. Donne deux propriétés de ce nouvel élément. [2]

1. Complète le tableau suivant: [4]

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Élément | Symbole | Numéro  Atomique | Mass atomique | No. de protons | No. de neutrons | No. d’électrons | No. d’électrons de valence |
| Azote |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | 18 |  |  |  |  |  |

1. Dessine un diagramme de Bohr-Rutherford pour **silicium**, inclue les protons, électrons et neutrons: [3]