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

1. Remplissez le tableau

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | # de p+ | # d’e- | Numéro périodique | # couches | # d’ e-après une rx | Schéma de Lewis après une rx | # de couchesaprès une réaction | Gaz rarele plusproche |
| Al |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Ca |  |  |  |  |  |  |  |  |
| B |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Ar |  |  |  |  |  |  |  |  |

2. Comment est-ce qu’une liaison chimique se forme ?

3. Nommer un autre nom qui représente la couche périphérique.

4. Nommer un autre mot qui représente les couches.

5. Les électrons qui se trouvent dans la dernière couche sont les électrons qui vont faire quoi ?

6. Les éléments vont perdre, gagner ou partager des électrons pour obtenir quoi ?

7. Les métaux vont \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ leurs électrons de valence assez facilement pour devenir stable. Lorsque ceci arrive, il devient une particule chargée \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

8. Les non-métaux vont \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ des électrons pour devenir stable. Lorsque ceci arrive, il devient une particule chargée \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

9. Un atome qui porte une charge électrique se nomme un \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ .

10. Nommer une façon de souvenir qu’un cation est un ion chargé positivement et qu’un anion est un chargé négativement.

11. Quel groupe de métaux (famille) à la plus grande réactivité chimique ?

12. Lorsqu’une couche est remplie, elle est \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ avec des électrons.

13. Quel groupe des non-métaux (famille) à la plus grande réactivité chimique ?

14. Il a trois façons qu’un atome peut acquérir une couche de valence semblable à celle d’un gaz rare. Nommer ces trois façons et explique-les.

15. Un composé ionique est : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

16. Une liaison ionique est : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

17. Une liaison covalente est : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

18. Une molécule doit avoir \_\_\_\_\_ ou plus atomes.

19. Un composé doit avoir \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ ou plus éléments

20. Une molécule diatomique signifie quoi et donner 5 exemples.