

Name: _____

Date: _____

Chimie

- | | |
|--|---------------------------------|
| 1. Composé covalent qui portent une charge | A. u.m.a |
| 2. des substances qui sont seulement faites de 1 élément ou un composé pures. les composés sont faits des mêmes particules | B. Les propriétés qualitatives |
| 3. une description de quelque chose en utilisant leurs qualités physiques (sans numéro). | C. Métaux de transition |
| 4. une description de quelque chose en utilisant leurs qualités physiques avec des numéros. | D. Les électrons |
| 5. le chiffre dans le chiffre dans le coin inférieur gauche dans la boîte d'un élément | E. métalloïdes |
| 6. le nom des particules qui ont une charge positive dans le noyau de l'atome | F. Les métaux alcalin |
| 7. le nom des particules dans le noyau qui ont une charge neutre | G. Model de Bohr |
| 8. le nom des particules dans la couche électronique qui ont une charge négative | H. Les halogènes |
| 9. le nom d'un groupe d'élément qui possèdent des propriétés métaux et des non métaux | I. Les protons |
| 10. le nom d'un groupe d'élément qui sont non conduisant et non ductile | J. Électrons de valence |
| 11. le nom d'un groupe d'élément qui sont conduisant et ductile | K. Composé ionique |
| 12. les rangées dans le tableau périodique s'appelle des _____ | L. Les substances pures |
| 13. les colonnes dans le tableau périodique s'appelle des _____ | M. Composé covalent |
| 14. le nom des atomes qui ont 1 protons sur leurs couche de valence | N. Non métaux |
| 15. le nom de la famille d'atomes qui ont 2 protons sur leur couche de valence | O. Les propriétés quantitatives |
| 16. la plus grande section de familles, les colonnes dans le milieu du tableau périodique | P. charges |
| 17. la familles d'atomes qui ont 17 protons de valence | Q. Les métaux |
| 18. les famille d'atome qui ont 18 protons de valence | R. La masse des atomique |
| 19. le nom du model que l'ont utilise a dessiner des atomes | S. Les périodes |

20. unités de mesure de la masse d'un atome

21. +1, 1-, 0 sont des _____ atomique

22. la couche la plus extérieure d'un atome qui peut contenir le plus d'électrons

23. les électrons qui sont responsables pour la réaction chimique d'un élément

24. les atomes qui gagnent/perdent des électrons s'appellent des _____

25. forme par l'attraction entre les ions de charges opposées

26. c'est un composé qui partage des électrons

T. groupes/ familles

U. Les ions

V. Ion polyatomique

W. Les métaux alcalino terreux

X. Couche de valence

Y. Les neutrons

Z. Les gaz nobles