Nom \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Date \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Bloc \_\_\_

Numéros de particules subatomiques

Complete ce tableau à l’aide du tableau périodique.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Nom de l’élément | Numéro atomique | Masse  Arrondi! | Nombre de Protons | Nombre d’Électrons | Nombre de Neutron |
| Aluminium | 13 | 27 | 13 | 13 | 14 |
| Béryllium | 4 | 9 | 4 | 4 | 5 |
| Bore | 5 | 11 | 5 | 5 | 6 |
| Calcium ou Argon! | 20 / 81 | 40 | 20 / 18 | 20 / 18 | 20 / 22 |
| Carbone | 6 | 12 | 6 | 6 | 6 |
| Chlore | 17 | 36 | 17 | 17 | 19 |
| Fluor | 9 | 19 | 9 | 9 | 10 |
| Hélium | 2 | 4 | 2 | 2 | 2 |
| Hydrogène | 1 | 1 | 1 | 1 | 0 |
| Lithium | 3 | 7 | 3 | 3 | 4 |
| Magnésium | 12 | 24 | 12 | 12 | 12 |
| Néon | 10 | 20 | 10 | 10 | 10 |
| Azote | 7 | 14 | 7 | 7 | 7 |
| Oxygène | 8 | 16 | 8 | 8 | 8 |
| Phosphore | 15 | 31 | 15 | 15 | 16 |
| Potassium | 19 | 39 | 19 | 19 | 20 |
| Silicium | 14 | 28 | 14 | 14 | 14 |
| Soufre | 16 | 32 | 16 | 16 | 16 |
| Sodium | 11 | 23 | 11 | 11 | 12 |

L’Histoire de l’atome

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Scientifique | Modèle | Théorie |
| Démocrite | Related image | Tout est composé de petites particules  Différents éléments ont des atomes différents |
| Dalton |  | Les composés sont des combinaisons précises de différents atomes.  Les atomes ne peuvent pas être crées ni détruits. |
| Thomson | Image result for thomson of atom | Découvre l’électron.  Atome: Sphère positif avec les charges électrons à l’intérieur. |
| Rutherford |  | Noyau positif  Électrons à l’extérieur  La plupart de l’atome est de l’espace vide |
| Bohr | Image result for bohr of atom | Les électrons orbitent le noyau  Les électrons ont une énergie et une distance du noyau fixes |
| Heisenberg | Related image | Électrons sont dans une certaine région d’espace (n’orbitent PAS le noyau)  Très compliqué! |