|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Nom : | Gr | Date |
| Les atomes | | Feuille 5 |

|  |  |
| --- | --- |
| Définitions |  |
| L'atome |  |
| Est la plus petite particule en laquelle un élément peut être divisé par des moyens chimiques |
| Dalton |
| Repris l’idée de Démocrite. La matière est composée de particules qu’il nomma « Atomes » Atomes |
| Le diamètre moyen de l’atome est d’un dixième de milliardième de mètre. |

|  |  |
| --- | --- |
| Modèle atomique de Dalton | |
| Toute la matière est constituée |  |
| D’atomes |  |
| Les atomes sont tellement petits qu’il est impossible de les observer. Ils ne peuvent être ni créés, ni détruits, ni divisés en parties plus petites. |
| Tous les atomes d’un même élément sont | Les atomes d’or sont tous pareils. |
| identique |
| Ils ont la même masse. |
| Les atomes d’éléments différents sont | Les atomes de fer et les atomes d’or ne sont pas pareil. |
| différent |
| Dans une réaction chimique, les atomes se séparent les uns des autres, s’unissent où | Les atomes d’hydrogènes s’unissent à l’atome d’oxygène pour former de l’eau. |
| Se combine |
| De façon différente pour former de nouvelles substances. |