|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 1 |
| **titre** | Cours Chap5 atome |
| **domaine** | Cours Chap5 atome |
| **question** | *Après avoir lu le tableau (sur votre poly), compléter le texte à trou en dessous.*  Les protons et les neutrons font partie de la famille des \_\_\_\_\_ *.*  Un proton est \_\_\_\_\_ fois plus lourd qu’un électron.  L’unité de la charge s’écrit \_\_\_\_\_ et se lit « \_\_\_\_\_ »  Deux charges de même signe \_\_\_\_\_. , deux charges de signes opposés \_\_\_\_\_ . |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | quarks,> nucléons, particules positives |
| **vrai** | 10, 100, 200,1000, >2000 |
| **vrai** | kg, >C, J, eV |
| **vrai** | Kilograme, >Coulomb, Joule, électronVolt |
| **vrai** | s’attirent, >se repoussent, n’interagissent pas |
| **vrai** | se repoussent, >s’attirent, n’interagissent pas |
| **règle** | Les protons et les neutrons sont dans le noyau. On les appelle donc nucléon (du latin *nucléus*, noyau).  Le proton est positif mais le neutron est neutre. |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 2 |
| **titre** | Cours Chap5 atome |
| **domaine** | Cours Chap5 atome |
| **question** | Remplir le tableau sur votre feuille |
| **type** | Multiple |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | C’est fait |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 3 |
| **titre** | Cours Chap5 atome |
| **domaine** | Cours Chap5 atome |
| **question** | Choisir la (les) bonne(s) réponse(s) : |
| **type** | Multiple |
| **niveau** | 1 |
| **faux** | La représentation correcte est la A |
| **vrai** | La représentation correcte est la B |
| **faux** | La représentation correcte est la C |
| **faux** | Dans sa globalité, l’atome est chargé positivement |
| **vrai** | Dans sa globalité, l’atome est neutre |
| **explication** | Il y a 1 seul proton. Pour arriver à 3 nucléons, il faut ajouter 2 neutrons.  Un atome est toujours neutre car il contient autant de proton (chargés positivement) que d’électrons (chargés négativement) |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 4 |
| **titre** | Cours Chap5 atome |
| **domaine** | Cours Chap5 atome |
| **question** | Quelle(s) sont la (les) réponse(s) juste(s) ? Les protons sont en rouge, les neutrons en bleu. |
| **type** | Multiple |
| **niveau** | 1 |
| **faux** |  |
| **faux** |  |
| **faux** |  |
| **vrai** |  |
| **vrai** |  |
| **faux** |  |
| **explication** | Il y a 1 proton.  Il y a 2 nucléons (1 neutron + 1 proton) |
|  | La charge du noyau est  La charge de l’ensemble des électrons est  La charge de l’ensemble des électrons est - |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 5 |
| **titre** | Cours Chap5 atome |
| **domaine** | Cours Chap5 atome |
| **question** | Les protons sont en rouge, et les neutrons en bleu. |
| **type** | Multiple |
| **niveau** | 1 |
| **faux** |  |
| **vrai** |  |
| **faux** |  |
| **faux** |  |
| **faux** |  |
| **vrai** |  |
| **faux** |  |
| **explication** |  |
|  | Il y a 3 protons et 2 neutrons donc 5 nucléons.  Il y a 3 protons dans le noyau donc la charge du noyau est  Il y a 3 électrons donc la charge de l’ensemble des électrons est |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 6 |
| **titre** | Cours Chap5 atome |
| **domaine** | Cours Chap5 atome |
| **question** | *Compléter le texte sur votre feuille de cours*  Dans la colonne « représentation » du tableau ci-dessus, nous avons utilisé le modèle de Rutherford (= modèle de Jean Perrin) pour dessiner les atomes. Les électrons \_\_\_\_\_ autour du \_\_\_\_\_ .  Un modèle plus réaliste mais plus difficile à dessiner aurait pu être utilisé. Il s’agit du modèle de \_\_\_\_\_ où les électrons sont représentés sous la forme de « nuages électroniques ».  La taille d’un noyau est de \_\_\_\_\_  La taille de l’atome est de \_\_\_\_\_  Par conséquent, le noyau est \_\_\_\_\_ fois plus petit que l’atome. |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | sont immobiles,>tournent |
| **vrai** | pudding, >noyau |
| **vrai** | Thomson, Démocrite, >Schrödinger |
| **vrai** | [10ˉ¹⁴ m,>10ˉ¹⁵ m, 10ˉ¹⁶ m, 10ˉ¹⁷ m](https://www.compart.com/fr/unicode/U+207B) |
| **vrai** | 10ˉ⁹m ,>10ˉ¹ºm, 10ˉ¹¹m, 10ˉ¹²m |
| **vrai** | 10¹, 10², 10³, 10⁴, >10⁵ |
|  |  |
|  |  |