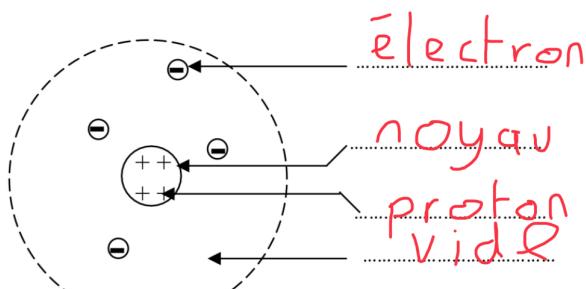


TP 1: A la découverte de l'atome et des ions (Corrigé)

6)



Un atome est constitué :

- au centre d'un noyau / d'électrons
- en périphérie d'un noyau / d'électrons

Le noyau est chargé positivement / négativement.

Les électrons sont chargés positivement / négativement.

L'atome est neutre / positif / négatif car il y a autant / plus / moins d'électrons que de charges positives.

7) On observe qu'un élément vient d'apparaître l'hydrogène.

8) On observe qu'un autre élément apparaît l'hélium. Le nombre de proton indique donc le nom de l'élément chimique.

9) Il faut 6 protons pour former l'atome de carbone.

11) On doit rajouter 6 neutrons.

13) On doit rajouter 6 électrons. Il faut rajouter le même d'électron qu'il y a de proton.

14) L'écriture symbolique de l'atome de carbone est $^{12}_6C$.

17) Je sais que $Z=8$, il y a 8 protons.

Un ion est électriquement chargé donc $Z+2=8+2=10$, il y a 10 électrons. $A=16$, il y a 16 nucléons. $A-Z=16-8=8$, il y a 8 neutrons.

18) Un ion est un atome qui a perdu ou gagné un ou plusieurs électrons.