Exercices en plus à faire pour les 3ème

5 Constituants de l'atome d'azote

D1 Comprendre des documents scientifiques ○I ○F ○S ○TB

L'élément azote est le plus présent dans l'atmosphère. Son symbole est N, il a pour numéro atomique Z = 7.

a. Quelle est la charge totale de l'atome d'azote ?

b. Combien de protons et d'électrons l'atome d'azote possède-t-il ?

c. Détermine, d'après la classification p. 221, le numéro atomique du carbone et de l'oxygène et compare-les avec l'atome d'azote.

6 Représentation d'un atome

D4 Tirer des conclusions ○I ○F ○S ○TB

Les avionneurs utilisent un métal léger pour la construction de certains avions. Une particule de ce métal a pour numéro atomique Z = 13. Elle possède 13 charges positives et 13 électrons.

a. De quel type de particule s'agit-il ?

b. Complète ci-dessous le schéma de cette particule. Représente un électron par un point rouge et le noyau par un point bleu.

c. Grâce à la classification périodique de la couverture, donne le nom de l'élément chimique correspondant.

d. Combien cet atome possède-t-il de protons ?