

Exercices de remédiation
Corps simples corps composés + atome

Exercice 1 :

Compléter les phrases suivantes par les mots qui conviennent.

- a) Un.....est constitué d'un seul type d'élément.
- b) Un..... est constitué de différents types d'éléments.
- c) Le cuivre est un Pouvant être étiré en fils, il est donc
- d) L'eau distillée de formule H_2O est un corps pur formé de particules d'..... et d'.....

Exercice 2 : **L'élément fer.**

Le fer est un élément chimique de symbole **Fe** et de numéro atomique **Z = 26**. Ce matériau magnétique et malléable est le plus couramment utilisé dans la vie quotidienne sous forme pure ou en alliage.

A l'état dissous, on peut trouver le fer dans la viande, les pommes de terre et les légumes.

Le fer constitue une part importante de l'hémoglobine : c'est l'agent colorant rouge du sang qui transporte l'oxygène dans notre corps.

- 1. Indiquer, en le justifiant, si l'élément fer est un métal ou un non-métal.
- 2. Relever du texte l'importance du fer dans le corps humain.
- 3. Déterminer le nombre de masse A d'un atome de fer sachant que son noyau possède 30 neutrons.
- 4. Ecrire la notation symbolique de cet élément.
- 5. Trouver la composition de cet atome.
- 6. Calculer la charge électrique du nuage de cet atome (en coulomb).
- 7. Calculer la charge relative de son noyau.

On donne : $e = 1.6 \times 10^{-19}C$.

Charge relative d'un proton = +1.

Charge relative d'un électron = -1.