

Document accompagnateur : «Lire un texte scientifique et parvenir à en dégager l'essentiel»

« AS-TU BIEN LU ET COMPRIS LE TEXTE? »

Clique sur le lien proposé « AS-TU BIEN LU ET COMPRIS LE TEXTE? ».

Consignes: Après avoir lu le texte,

a) Réponds aux questions.

b) Puis reporte tes réponses sur ton document papier après les avoir vérifiées à l'ordinateur.

c) Tu peux t'aider du mini-lexique et des coups de pouce proposés.

1)- Quel est le nom de l'auteur de ce texte scientifique?

Choisis la bonne réponse:

☐ Nobel

FAUX : Alfred Nobel est à l'origine des prix Nobel mais ce n'est pas l'auteur de ce texte ; relis bien les informations fournies en bas du texte.

☐ Charpak

VRAI, c'est bien Georges Charpak, prix Nobel de physique en 1992.

☐ Joliot

FAUX : Frédéric Joliot était directeur du laboratoire du collège de France mais il n'est pas l'auteur de ce texte; relis bien les informations fournies en bas du texte.

2)- Les mots-clés du texte.

Choisis parmi les mots proposés le mot du texte le plus souvent répété.

☐ matière

FAUX : ce mot n'est présent que 2 fois, relis soigneusement le texte pour trouver le mot répété 7 fois.

☐ atome

VRAI : ce mot-clé est présent 7 fois; un autre mot-clé « noyau » est aussi cité 7 fois.

- ☐ électrons

FAUX : ce mot n'est présent que 3 fois, relis soigneusement le texte pour trouver le mot répété 7 fois.

3)-De quoi est composée la matière?

Complète le texte à trous en utilisant les mots proposés.

La matière est composée d'..... L'atome est constitué d'unentouré d'..... Presque toute la masse d'un atome est dans son noyau.

noyau

atomes

électrons

concentrée

Coup de pouce: relis bien la deuxième moitié du 1er paragraphe.

FAUX: relis bien le document de la ligne 4 à la ligne 7.

VRAI: c'est bien. La matière est composée d'atomes. L'atome est constitué d'un noyau entouré d'électrons. Presque toute la masse d'un atome est concentrée dans son noyau.

4)-Ordre de grandeur du diamètre du noyau d'un atome.

Choisis la bonne réponse pour compléter la phrase ci-dessous.

Le diamètre du noyau d'un atome est que le diamètre de l'atome.

- ☐ cent fois plus petit

FAUX, je te conseille de relire le deuxième paragraphe du texte.

- ☐ cent mille fois plus grand

FAUX, je te conseille de relire le deuxième paragraphe du texte.

□ cent mille fois plus petit

VRAI; le diamètre du noyau d'un atome est cent mille fois plus petit que le diamètre de l'atome.

Coup de pouce: si le noyau de l'atome avait la taille d'une balle de golf (environ 4 cm) alors l'atome aurait un diamètre de 4 km.

(4 km = 4 000 m = 400 000 cm)

5)-Structure de l'atome.

Choisis les étiquettes pour compléter le tableau et la phrase.

| Constitution de l'atome | noyau | électrons |
|-------------------------|-------|-----------|
| charge | | |

Les gravitent autour du

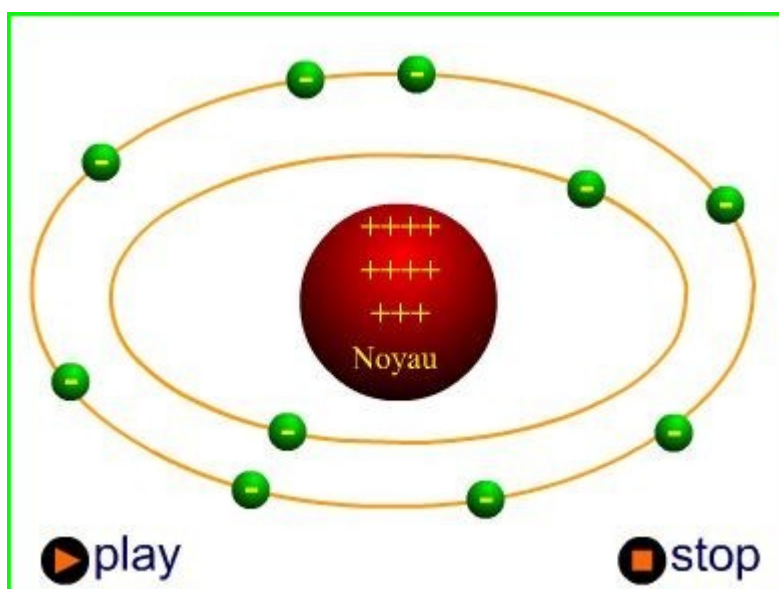
noyau

électrons

positive

négative

Coup de pouce :



FAUX: relis de la ligne 5 à la ligne 11.

VRAI: charge du noyau: positive ; charge des électrons: négative.

Les électrons gravitent autour du noyau.

6)-Choisir un titre à cet extrait.

Choisis la bonne réponse:

- ☐ La vie de Joliot

FAUX : ce texte ne parle pas de la vie de Frédéric Joliot; relis bien le texte et va revoir le mot-clé retenu à la question 2.

- ☐ Le courant électrique

FAUX : le mot « courant » n'est pas utilisé; relis bien le texte et va revoir le mot-clé retenu à la question 2.

- ☐ La structure de l'atome

VRAI, c'est bien.

Coup de pouce : va revoir le mot-clé retenu à la question 2