

Objectif • Vérifier ta compréhension du chapitre 1.

Ce que tu dois faire

Encerle la lettre qui correspond à la meilleure réponse.

1. Environ combien d'éléments ont été découverts?
 - A. 3
 - B. 35
 - C. 100
 - D. 300
2. Nomme deux métaux.
 - A. Le cuivre et le chlore
 - B. Le cuivre et l'or
 - C. Le soufre et le chlore
 - D. Le soufre et l'or
3. Lequel des éléments suivants est un métalloïde?
 - A. Le silicium
 - B. Le sodium
 - C. Le strontium
 - D. Le soufre
4. À quoi correspond une période dans le tableau périodique?
 - A. Une famille d'éléments qui ont des propriétés semblables
 - B. Un groupe d'éléments qui ont tous le même nombre d'électrons de valence
 - C. Une rangée
 - D. Une colonne
5. Qu'ont en commun les gaz rares He et Kr?
 - A. Les ballons gonflés à l'aide de ces gaz s'envolent.
 - B. Leurs couches de valence sont remplies.
 - C. Ils ont le même nombre d'électrons.
 - D. Ils ont le même nombre d'électrons de valence.
6. Comment les éléments sont-ils classés dans le tableau périodique?
 - A. Selon leur masse atomique et leurs propriétés chimiques
 - B. Selon leur numéro atomique et leurs propriétés chimiques
 - C. Selon leurs charges ioniques et leur masse atomique
 - D. Selon leurs charges ioniques et leur numéro atomique

7. Quelle famille d'éléments contient un solide, un liquide et un gaz à la température ambiante?
- Le groupe 1
 - Le groupe 2
 - Le groupe 17
 - Le groupe 18
8. Lequel des énoncés suivants décrit le mieux le modèle de Bohr-Rutherford d'un gaz rare?
- La couche électronique extérieure est vide.
 - La couche électronique extérieure est pleine.
 - Le nombre d'électrons est supérieur au nombre de protons.
 - Le nombre de protons est supérieur au nombre d'électrons.
9. Lequel des énoncés suivants décrit le mieux la famille des métaux alcalino-terreux?
- Elle est formée des métaux magnétiques.
 - On y trouve les métaux qui servent à fabriquer les pièces de monnaie.
 - C'est une famille dont les éléments ont deux électrons de valence.
 - C'est la famille des métaux les plus réactifs.
10. Laquelle des définitions suivantes convient le mieux à un élément?
- Une famille de substances qui ont des propriétés différentes mais similaires
 - Un mélange de différents types d'atomes contenant divers nombres de protons
 - Une substance pure qui peut être décomposée par des moyens physiques
 - Une substance pure qui ne peut pas être décomposée ou séparée en substances plus simples

Associe chaque terme de la colonne de gauche à la description appropriée de la colonne de droite. Chaque description ne peut servir qu'une seule fois.

Terme	Description
_____ 11. Masse atomique	A. Une famille d'éléments très réactifs.
_____ 12. Gaz rares	B. Le nombre de protons dans un atome.
_____ 13. Numéro atomique	C. Le groupe qui renferme l'élément fluor.
_____ 14. Modèle de Bohr-Rutherford	D. Un type d'élément qui a certaines propriétés des métaux et des non-métaux.
_____ 15. Métalloïde	E. Une représentation où on compare l'intérieur d'un atome à un petit pain aux raisins.
_____ 16. Métal alcalin	F. La masse moyenne des atomes d'un élément.
	G. Une famille de gaz peu réactifs.
	H. Une représentation qui montre la disposition des électrons dans un atome.

DATE :

NOM :

CLASSE :

**FR 1-27
(suite)**

Questions à réponse courte

17. Nomme quatre données qui figurent habituellement dans le tableau périodique en plus du nom de l'élément.

18. Le calcium a le numéro atomique 20. Dessine un schéma du modèle de Bohr-Rutherford qui montre le nombre d'électrons dans chaque niveau d'énergie d'un atome de calcium.

19. Énumère les quatre propriétés des métaux alcalins qui les différencient du fer.
