

Objectif • Utiliser cette activité afin de développer ta compréhension du tableau périodique.

### Quoi faire

Utilise les indices ci-dessous et le tableau périodique à la page 50 de ton livre afin de compléter le tableau « Identités d'éléments » à la page suivante. Utilise ces éléments pour remplir le tableau périodique à la même page.

### Indices

1. L'**élément A** est un gaz produit par la photosynthèse et il est nécessaire à la vie.
2. 2 atomes de l'**élément B** combinés avec 1 atome de l'**élément A** produit un composé qui recouvre approximativement 70% de la surface de la Terre.
3. L'**élément C** a un numéro atomique deux fois plus grand que l'**élément A**.
4. L'**élément D** est un halogène qui se retrouve dans la période #3.
5. L'**élément E** combiné avec l'**élément D** produit un composé souvent saupoudré sur la nourriture afin rehausser le goût.
6. 1 atome de l'**élément F** combiné avec 2 atomes de l'**élément A** produit un composé que les gens expirent.
7. L'**élément G** est un métalloïde avec 8 électrons de plus que l'**élément F**.
8. L'**élément H** est un métal alcalin qui se retrouve dans la 2<sup>ème</sup> période.
9. L'**élément I** a 3 fois plus de protons que l'**élément H**.
10. Dans le diagramme du niveau d'énergie pour l'**élément J**, il y a 5 électrons de valence et 2 niveaux occupés.
11. L'**élément K** est un alcalino-terreux qui se trouve dans la même période que l'**élément E**.
12. L'**élément L** est un gaz rare avec 2 neutrons.
13. La masse atomique de l'**élément M** est supérieure à la masse atomique de l'**élément L** du nombre de 27.
14. L'**élément N** est le seul élément du groupe 13 qui *n'est pas* un métal.
15. L'**élément O** se trouve dans le lait et est important pour la force des os.
16. L'**élément P** se trouve dans le même groupe que l'**élément O** et a le numéro atomique le plus bas de tous les éléments du groupe.
17. L'**élément Q** se trouve dans la 2<sup>ème</sup> période et dans le groupe 18.
18. L'**élément R** a le même nombre d'électrons de valence que l'**élément Q** avec 1 niveau d'énergie additionnel.
19. Le symbole chimique pour l'**élément S** est la 11<sup>ème</sup> lettre de l'alphabet.
20. Dans le tableau périodique vide, remplis les **éléments de A à S**. L'**élément T** est le seul élément omis parmi les éléments 1 à 20.

DATE:

NOM:

GROUPE:

Activité 2  
suite


Identités d'éléments

Élément A	Élément K
Élément B	Élément L
Élément C	Élément M
Élément D	Élément N
Élément E	Élément O
Élément F	Élément P
Élément G	Élément Q
Élément H	Élément R
Élément I	Élément S
Élément J	Élément T