

# Comprendre le tableau périodique

## 1. Utilise le vocabulaire suivant pour identifier les parties du diagramme.

### Vocabulaire

charge ionique      nom  
numéro atomique    symbole  
masse atomique

a) \_\_\_\_\_ →

b) \_\_\_\_\_ →

c) \_\_\_\_\_ →

d) \_\_\_\_\_ →

22	4+
<b>Ti</b>	3+
Titane	
47.9	

e) ← \_\_\_\_\_

Examine les parties suivantes du tableau périodique et complète les parties manquantes.

2.

12	2+
<b>Mg</b>	
Magnésium	
24.3	

- a. numéro atomique \_\_\_\_\_
- b. masse atomique \_\_\_\_\_
- c. charge ionique \_\_\_\_\_
- d. nombre de protons \_\_\_\_\_
- e. nombre de neutrons \_\_\_\_\_

3.

19	+
<b>K</b>	
Potassium	
39.1	

- a. numéro atomique \_\_\_\_\_
- b. masse atomique \_\_\_\_\_
- c. charge ionique \_\_\_\_\_
- d. nombre de protons \_\_\_\_\_
- e. nombre de neutrons \_\_\_\_\_

4.

8	2-
<b>O</b>	
Oxygène	
16.0	

- a. numéro atomique \_\_\_\_\_
- b. masse atomique \_\_\_\_\_
- c. charge ionique \_\_\_\_\_
- d. symbole de l'élément \_\_\_\_\_
- e. nombre de neutrons \_\_\_\_\_

5.

15	3-
<b>P</b>	
Phosphore	
31.0	

- a. numéro atomique \_\_\_\_\_
- b. masse atomique \_\_\_\_\_
- c. charge ionique \_\_\_\_\_
- d. nombre de protons \_\_\_\_\_
- e. nombre de neutrons \_\_\_\_\_

Nom : \_\_\_\_\_

Date : \_\_\_\_\_  
À utiliser avec les pages 52-57

## L'utilisation du tableau périodique

Vocabulaire	
masse atomique	métalloïdes
numéro atomique	plusieurs charges ioniques
électrons	gaz nobles
familles	non-métaux
bons	tableau périodique
halogènes	périodes
ions	mauvais
charge ionique	propriétés
métaux	

**Utilise le vocabulaire pour remplir les espaces vides. Tu peux utiliser les mots plus d'une fois. Certains mots ne seront peut-être pas utilisés.**

1. Le \_\_\_\_\_ organise les éléments par leurs \_\_\_\_\_ physiques et chimiques.
2. Le tableau périodique est divisé en sept rangées nommées \_\_\_\_\_ et 18 colonnes verticales nommées \_\_\_\_\_.
3. \_\_\_\_\_ se trouvent sur le côté gauche du tableau périodique. Ces éléments sont de \_\_\_\_\_ conducteurs de chaleur et d'électricité.
4. \_\_\_\_\_ se trouvent sur le côté droit du tableau périodique. Ces éléments sont de \_\_\_\_\_ conducteurs de chaleur et d'électricité.
5. Les \_\_\_\_\_ forment un escalier en forme de zigzag sur le tableau périodique. Ces éléments ont des propriétés similaires à celles des \_\_\_\_\_ et des \_\_\_\_\_.
6. Le \_\_\_\_\_ fait référence au nombre de protons qui se trouvent dans le noyau d'un atome.
7. La \_\_\_\_\_ est la masse de l'atome et est déterminée par le nombre de protons et de neutrons.
8. Un(e) \_\_\_\_\_ est un atome qui porte une charge électrique parce qu'il a perdu ou gagné un ou plusieurs électrons.
9. Certains métaux, comme le platine et le cobalt, forment des \_\_\_\_\_ de plusieurs façons. C'est à dire, ils forment \_\_\_\_\_.

Nom : \_\_\_\_\_

À utiliser avec les pages 52-57

Date : \_\_\_\_\_

## Le tableau périodique et les propriétés chimiques

Fais la paire entre les termes de la gauche et les descriptions à droite. Tu peux utiliser une description plus qu'une fois.

Vocabulaire	Description
1. ____ halogènes	A. les métaux les plus réactifs
2. ____ gaz nobles	B. les non-métaux les plus réactifs
3. ____ métaux alcalins	C. ont des propriétés des métaux et non-métaux
4. ____ métaux alcalino-terreux	D. les éléments les plus stables
	E. incluent le béryllium et le magnésium

### Encerle la lettre avec la meilleure réponse

5. Qu'est-ce qu'on appelle la rangée horizontale dans le tableau périodique?
- A) colonne
  - B) famille
  - C) période
  - D) groupe
6. Lequel des suivants est un métalloïde?

I	silicium
II	bore
III	néon

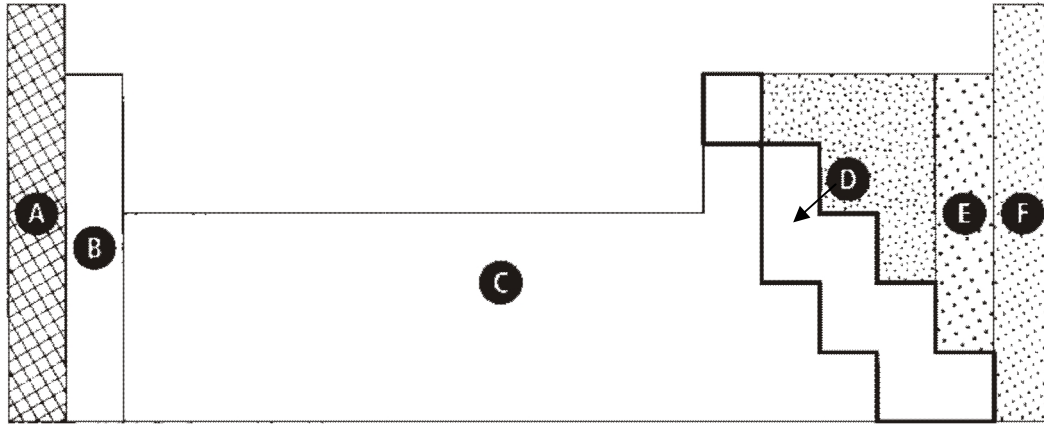
- A) I et II
- B) I et III
- C) II et III
- D) I, II, et III

Utilise le diagramme suivant pour répondre aux questions 7 et 8.

30	2+
<b>Zn</b>	
Zinc	
65.5	

7. Le « 30 » fait référence à (au)...
- A) charge ionique
  - B) masse atomique
  - C) numéro atomique
  - D) numéro de famille
8. Le « 2+ » fait référence à (au)...
- A) charge ionique
  - B) masse atomique
  - C) numéro atomique
  - D) numéro de famille
9. À quelle famille appartient le fluor ?
- A) alcalins
  - B) alcalino-terreux
  - C) gaz nobles
  - D) halogènes
10. Lequel des suivants est le même que le numéro atomique d'un élément ?
- A) nombre de protons
  - B) nombre de neutrons
  - C) nombre d'électrons
  - D) nombre de charges ioniques

## Les familles des éléments



Utilise le diagramme simplifié du tableau périodique illustré ci-dessus pour répondre aux questions 1 à 12. À quelle région appartient chacun des éléments ou familles ? Écris la lettre correspondante sur la ligne vide. Tu peux utiliser une région plus qu'une fois.

1. hélium \_\_\_\_\_
2. lithium \_\_\_\_\_
3. fluore \_\_\_\_\_
4. béryllium \_\_\_\_\_
5. halogènes \_\_\_\_\_
6. gaz nobles \_\_\_\_\_
7. métaux alcalins \_\_\_\_\_
8. métaux alcalino-terreux \_\_\_\_\_
9. éléments non-métalliques très réactifs \_\_\_\_\_
10. éléments métalliques très réactifs \_\_\_\_\_
11. éléments métalliques réactifs \_\_\_\_\_
12. éléments non-métalliques qui ne sont pas réactifs \_\_\_\_\_
13. on trouve l'hydrogène au dessus de cette famille, mais il n'y appartient pas \_\_\_\_\_
14. les métalloïdes \_\_\_\_\_