

DATE :

NOM :

CLASSE :

MODULE 1

## Révision du chapitre 3

FR 1-35

**Objectif** • Vérifier ta compréhension du chapitre 3.

**Note** : Tu auras besoin d'un tableau périodique et d'un tableau des charges ioniques pour cette révision.

**Ce que tu dois faire**

Encerle la lettre qui correspond à la meilleure réponse.

1. Parmi les éléments suivants, lesquels peuvent former un composé covalent?  
A. Un métal et un métal  
B. Un métal et un non-métal  
C. Un non-métal et un non-métal  
D. Deux métaux et un non-métal
2. Qu'arrive-t-il quand un composé ionique se forme?  
A. Les atomes gagnent toujours un ou plusieurs électrons.  
B. Les atomes perdent toujours un ou plusieurs protons.  
C. Les atomes gagnent ou perdent un ou plusieurs électrons.  
D. Les atomes gagnent ou perdent un ou plusieurs protons.
3. Quel est l'état des composés ioniques à la température ambiante?  
A. L'un ou l'autre des trois états  
B. Gazeux  
C. Liquide  
D. Solide
4. Quand on nomme un composé ionique, quel élément faut-il nommer en premier?  
A. L'élément qui a le plus petit numéro atomique  
B. Le métal  
C. Le métal qui vient en premier dans l'ordre alphabétique  
D. Le non-métal
5. Quand on nomme un composé covalent formé de deux atomes du même élément, quel suffixe faut-il utiliser?  
A. di-  
B. -ure  
C. mono-  
D. tri-  

prefixe = di  
suffixe = ure
6. Que représente la formule  $MgS$ ?  
A. Le sulfate de magnésium  
B. Le sulfate de manganèse  
C. Le sulfure de magnésium  
D. Le sulfure de manganèse  

Mn

DATE :

NOM :

CLASSE :

**FR 1-35  
(suite)**

7. Lequel des éléments suivants est un changement physique?

- A. Le feu
- B. La dissolution du sucre dans l'eau
- C. Le pourrissement d'un fruit
- D. La rouille - rust

8. Laquelle de ces activités traditionnelles à Terre-Neuve-et-Labrador correspond à un changement physique?

- A. Brûler de la graisse de baleine dans les lampes à l'huile
- B. Sécher du poisson
- C. Fumer du poisson
- D. Tanner des peaux  
Dye

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
<u>F</u> 9. Atome	<input checked="" type="checkbox"/> A. Le résultat de la liaison chimique d'un élément métallique et d'un élément non métallique.
<u>A</u> 10. Composé ionique	B. La substance qui résulte d'une réaction chimique.
<u>G</u> 11. Produit	C. Un non-métal de charge négative.
<u>H</u> 12. Réactif	D. Un ion formé de plusieurs atomes unis par des liaisons covalentes.
	<input checked="" type="checkbox"/> E. La plus petite particule d'un élément qui possède toutes les propriétés de cet élément.
	<input checked="" type="checkbox"/> G. La substance formée au cours d'une réaction chimique.
	<input checked="" type="checkbox"/> H. La substance de départ dans une réaction chimique.

**Questions à réponse courte**

13. Écris la formule de ces composés :

- a) Nitrure de magnésium \_\_\_\_\_
- b) Disulfure de silicium \_\_\_\_\_
- c) Sulfate d'ammonium \_\_\_\_\_

14. Qu'est-ce qui distingue un changement chimique d'un changement physique?

⇔ une nouvelle substance est formée !