

Nom _____
Date _____

Sciences naturelles 10

4.0, Révision de la chimie de la 9^e année

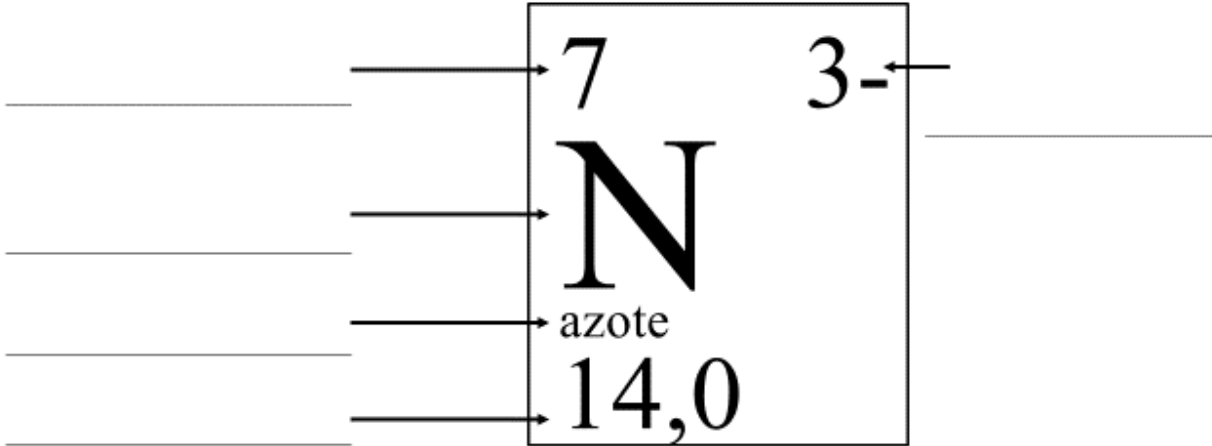
Des exercices pratiques

1. Expliquez pourquoi on ne peut pas marcher à travers un mur.

2. Remplissez le tableau suivant

<u>La particule subatomique</u>	<u>Le symbole</u>	<u>La charge</u>	<u>La masse</u>	<u>L'emplacement</u>
Proton				
Électron				
Neutron				

3. Remplissez les espaces vides avec les mots qui décrivent les parties indiquées.



4. Remplissez les espaces vides avec l'information trouvée dans les boîtes ci-contre.

a. Numéro atomique _____

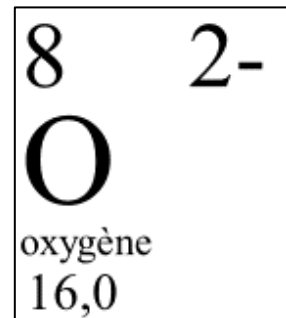
Masse atomique moyenne _____

La charge ionique _____

Le numéro de protons _____

Le numéro de neutrons _____

Le nom de l'élément _____



b. Numéro atomique _____

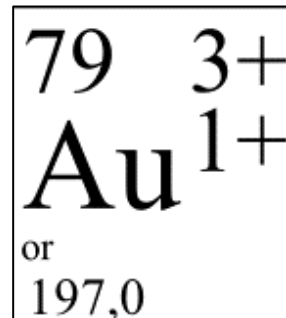
Masse atomique moyenne _____

La charge ionique _____

Le numéro de protons _____

Le numéro de neutrons _____

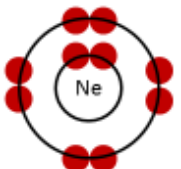
Le nom de l'élément _____



5. En utilisant le tableau périodique, remplissez le tableau suivant.

<u>Nom de l'élément</u>	<u>Numéro atomique</u>	<u>Charge ionique</u>	<u>Nombre de protons</u>	<u>Nombre de neutrons</u>	<u>Nombre d'électrons dans l'ion</u>
potassium	19	1+	19	20	18
phosphore					
	3				
			20		
azote					
			18		
	17				

6. En consultant le tableau périodique, remplissez le tableau suivant

<u>Atome/ion</u>	<u>Numéro atomique</u>	<u>Nombre total d'électrons</u>	<u>Nombre de couches électroniques</u>	<u>Nombre d'électrons sur la couche de valence</u>	<u>Le schéma de Bohr</u>
L'atome de néon	10	10	2	8	
L'atome de fluor					
L'ion de fluor, fluorure					

L'atome de sodium					
L'ion de sodium					
L'ion de phosphore, phosphure					
L'atome de carbone					
L'atome d'hydrogène					

7. Quels renseignements sur un atome peut-on déterminer en regardant un schéma de Bohr?

8. Que sont des différences entre les composés ioniques et les composés covalents?

9. Étant donné la formule d'un composé, comment peut-on savoir s'il s'agit d'un composé ionique ou d'un composé covalent?

10. Dessinez le modèle de Bohr des composés suivants.

a) LiCl

b) CaF₂

c) F₂

d) PH₃

e) MgO

f) O₂

g) Li₂S

h) N₂

11. Les questions du texte Sciences 10 Colombie-Britannique

- Effectuer les questions à la page 187 #1
- Effectuer les questions à la page 188 #1 et 2
- Effectuer les questions à la page 190 #1
- Effectuer les questions à la page 191 #1
- Effectuer les questions à la page 193 #1 et 2