

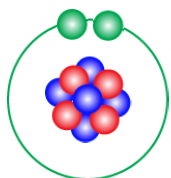
Nom : \_\_\_\_\_

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

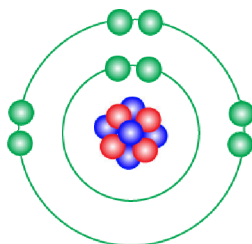
## Le modèle de Bohr des atomes

1. Identifie les atomes suivants.

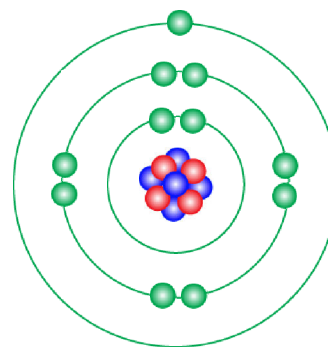
a.



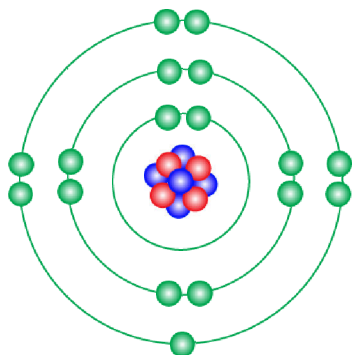
b.



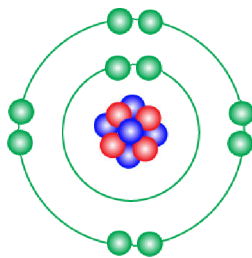
c.



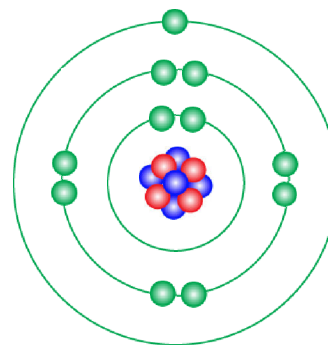
d.



e.



f.



2. Dessine le modèle de Bohr des atomes suivants.

Magnésium	Fluor	Argon

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

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

## Le modèle de Bohr des ions

Identifie ou dessine les ions suivants.

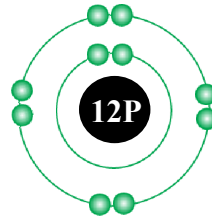
a)



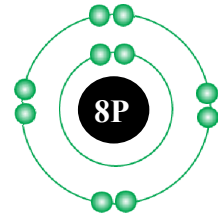
b)



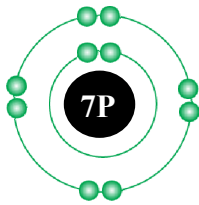
c)



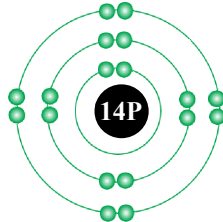
d)



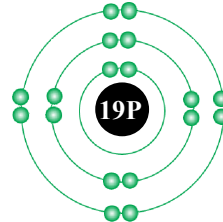
e)



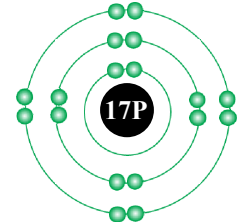
f)



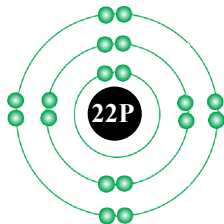
g)



h)



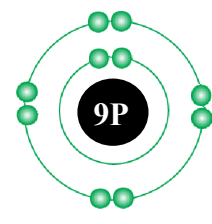
i)



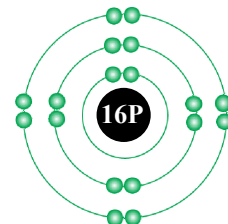
j)



k)



l)



m) ion du phosphore

n) ion de l'aluminium

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

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

## Les atomes et les ions

1. Complète les phrases suivantes en utilisant les mots entre parenthèse.
  - a) Le (la) \_\_\_\_\_ (numéro/masse) atomique d'un élément est le même que le nombre de protons dans l'élément.
  - b) Un \_\_\_\_\_ (atome/ion) d'un élément a le même nombre de protons et d'électrons.
  - c) Un ion avec une charge positive a \_\_\_\_\_ (gagné/perdu) un ou des électrons.
  - d) Un ion avec une charge négative a \_\_\_\_\_ (gagné/perdu) un ou des électrons.
  
2. Remplis le tableau suivant.

Élément	Numéro atomique	Charge	Atome ou ion ?	Nombre de protons	Nombre d'électrons
béryllium	4	2+	ion	4	2
	11	0	atome		
		0		18	18
chlore		0			
	7	3-			10
calcium		0			
		2-		16	
	3	+			
		3+		13	

3. Illustre les atomes et ions suivants avec un diagramme de Bohr.

Argon (atome)	Chlore (atome)	Chlore (ion)	Potassium (atome)	Potassium (atome)