

Pratiquer les modèles de Bohr

1. Écris le numéro de protons, électrons et neutrons pour les atomes suivants:

a.	3 Li 6,9	b.	8 O 16,0	c.	11 Na 23,0	d.	18 Ar 39,9	e.	20 Ca 40,0
	e: <u>3</u> p ⁺ : <u>3</u> n ⁰ : <u>4</u>		e: <u>8</u> p ⁺ : <u>8</u> n ⁰ : <u>8</u>		e: <u>11</u> p ⁺ : <u>11</u> n ⁰ : <u>12</u>		e: <u>18</u> p ⁺ : <u>18</u> n ⁰ : <u>22</u>		e: <u>20</u> p ⁺ : <u>20</u> n ⁰ : <u>20</u>

2. Écris le nom et le symbole pour les éléments avec les modèles de Bohr suivants :

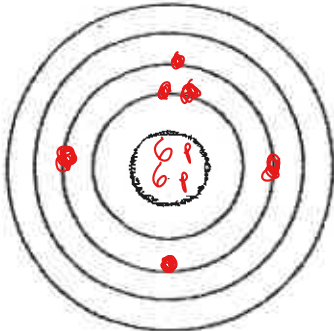
a.		b.		c.	
	nom: <u>Beryllium</u> symbole: <u>Be</u>		nom: <u>Carbone</u> symbole: <u>C</u>		nom: <u>Néon</u> symbole: <u>Ne</u>
d.		e.		f.	
	nom: <u>Sodium</u> symbole: <u>Na</u>		nom: <u>Chlore</u> symbole: <u>Cl</u>		nom: <u>Calcium</u> symbole: <u>Ca</u>

3. Combien d'électrons de valence dans les éléments de la question #2?

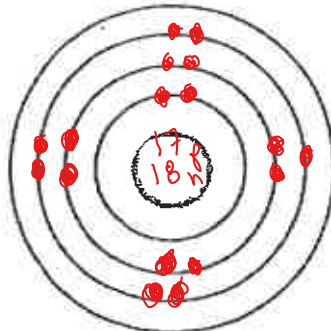
a.	<u>2</u>	d.	<u>1</u>
b.	<u>4</u>	e.	<u>7</u>
c.	<u>8</u>	f.	<u>2</u>

4. Dessine les modèles de Bohr pour les éléments suivants :

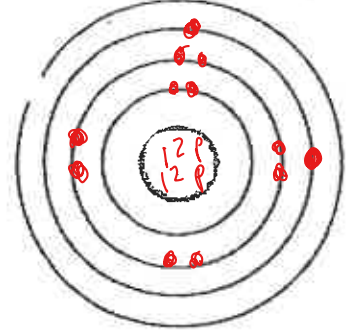
a. carbone 6



b. chlore 17

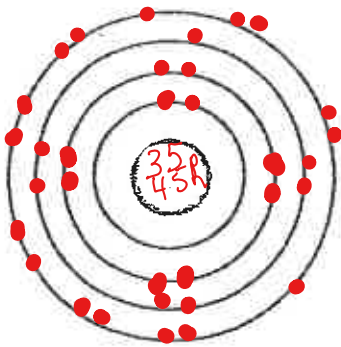


c. magnésium 12

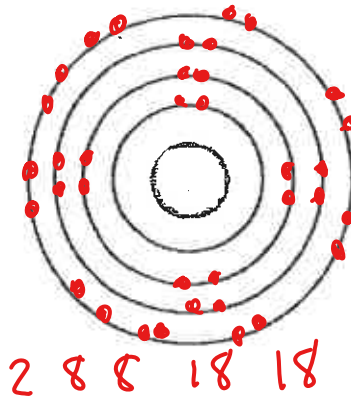


d. brome 35

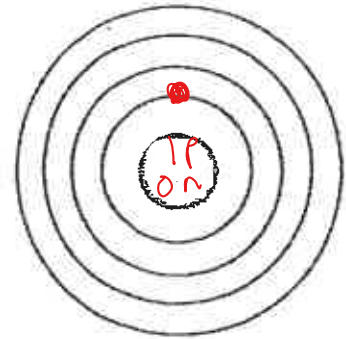
2 8 8 18 17



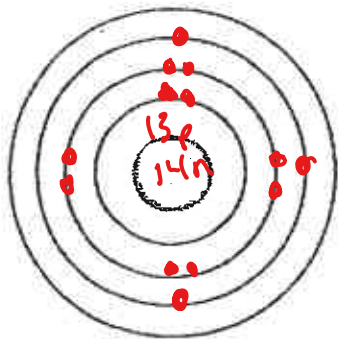
e. krypton 36



f. hydrogène 1

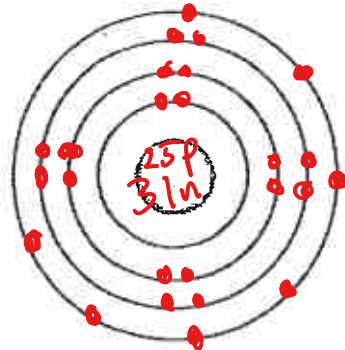


g. aluminium 13



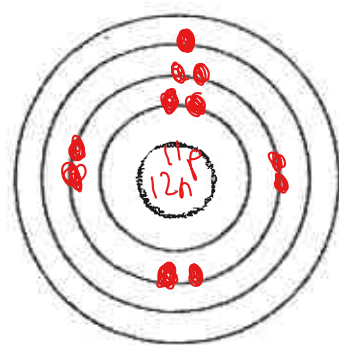
2 8 3

h. manganèse 25



2 8 8 7

i. sodium 11



2 8 1