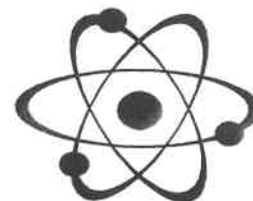


Nom:
Date:
Bloc:



Atomes et Eléments

1. Dans le tableau suivant, nommez les 3 parties d'un atome; dites où elles sont situées (dans le noyau ou à l'extérieur), donnez aussi leur charge et leur masse relative.

Parties	Lieu	Masse	Charge

2. Que veut dire le **numéro atomique** d'un élément? _____
- _____
3. Où se trouve le numéro atomique dans le tableau périodique? _____
4. Donne le numéro atomique et le nombre de protons dans un atome de chacun des éléments suivants:

Élément	Numéro atomique	# de Protons
Hydrogène (H)		
Lithium (Li)		
Azote (N)		
Magnésium (Mg)		
Potassium (K)		
Bore (B)		

5. En utilisant le Tableau Périodique, donnez le Numéro Atomique (# de Protons) et la Masse Atomique de chacun des éléments suivants.

Élément	Numéro atomique	Masse atomique	Nombre de neutrons
Hélium (He)			
Carbone (C)			
Chlore (Cl)			
Soufre (S)			
Béryllium (Be)			
Phosphore (P)			

6. D'après le modèle de Neils Bohr, les électrons bougent autour de l'atome dans des _____.

7. Lorsqu'une couche est remplie, les électrons commencent à remplir la _____ couche.

- La première couche contient jusqu'à _____ électrons.
- La deuxième couche contient jusqu'à _____ électrons.
- La troisième couche contient jusqu'à _____ électrons.

9. Donnez le nombre total d'électrons et le nombre d'électrons dans chaque orbite pour chacun des éléments suivants.

Élément	# Total d'électrons	Électrons Dans Niveau 1	Électrons Dans Niveau 2	Électrons Dans Niveau 3	Électrons Dans Niveau 4
Chlore(Cl)	17	2	8	7	0
Carbone (C)					
Néon (Ne)					
Calcium (Ca)					
Sodium (Na)					
Aluminium (Al)					
Azote (N)					
Lithium (Li)					
Argon (Ar)					
Magnésium (Mg)					
Potassium (K)					