

Nom _____
Date _____

Sciences naturelles 8

Les atomes

Partie 1, Remplissez le tableau suivant

<u>Particule subatomique</u>	<u>La masse</u>	<u>L'emplacement</u>	<u>La charge</u>
proton			
neutron			
électron			

Partie 2, Remplissez les espaces vides

1. Un _____ est, effectivement, plusieurs atomes connectés ensemble.
2. Le noyau a une charge _____.
3. Environ 99,9% de la masse de l'atome se trouvent dans _____.
4. Le _____ est extrêmement minuscule est dense.
5. Environ 99,9% du volume d'un atome est _____.
6. Les électrons sont un type de _____.
7. La masse des particules subatomiques et des atomes est mesurée en unités de _____.
8. Il y a _____ différents atomes qui ont été découverts.

Partie 3, Questions courte réponse

1. Décrivez les types de quarks dans les protons et dans les neutrons, ainsi que leur charge.
2. Quelle est la définition d'un atome?
3. Qu'est-ce qui se trouve entre le noyau et les couches électroniques d'un atome.

Partie 4, Remplissez le tableau suivant qui discute les atomes neutres

<u>L'élément</u>	<u>Le nombre de protons</u>	<u>Le nombre de neutrons</u>	<u>Le nombre d'électrons</u>
hydrogène			
lithium			
	18		
fluor			
	17		
	6		6
uranium			

Partie 5, Dessinez les modèles de Bohr des atomes neutres suivants

1. lithium

4. sodium

2. phosphore

5. magnésium

3. aluminium

6. fluor