

Nom \_\_\_\_\_.  
Date \_\_\_\_\_.

Sciences naturelles 9

### 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. La masse des particules subatomiques et des atomes est mesurée en unités de \_\_\_\_\_.
7. Il y a \_\_\_\_\_ différents atomes qui ont été découverts.
8. La masse d'un atome est, effectivement, le nombre de \_\_\_\_\_ plus le nombre de \_\_\_\_\_ qui se trouvent dans le \_\_\_\_\_.

Partie 3, Questions courte réponse

1. Quelle est la définition d'un atome?
2. Qu'est-ce qui se trouve entre le noyau, les électrons, et les couches électroniques d'un atome.

Partie 4, Que représentent l'information suivante dans une boîte du tableau périodique?

The diagram shows a box representing a single element from the periodic table. Inside the box, the following information is displayed: the atomic number '17' in the top left, a minus sign '-' in the top right, the chemical symbol 'Cl' in the center, the name 'chlore' below the symbol, and the atomic weight '35,5' at the bottom. Three empty rectangular boxes are positioned to the left of the element box, with green arrows pointing from each box to a specific piece of information: the top box points to the atomic number '17', the middle box points to the chemical symbol 'Cl', and the bottom box points to the atomic weight '35,5'.

Partie 5, 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			