

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

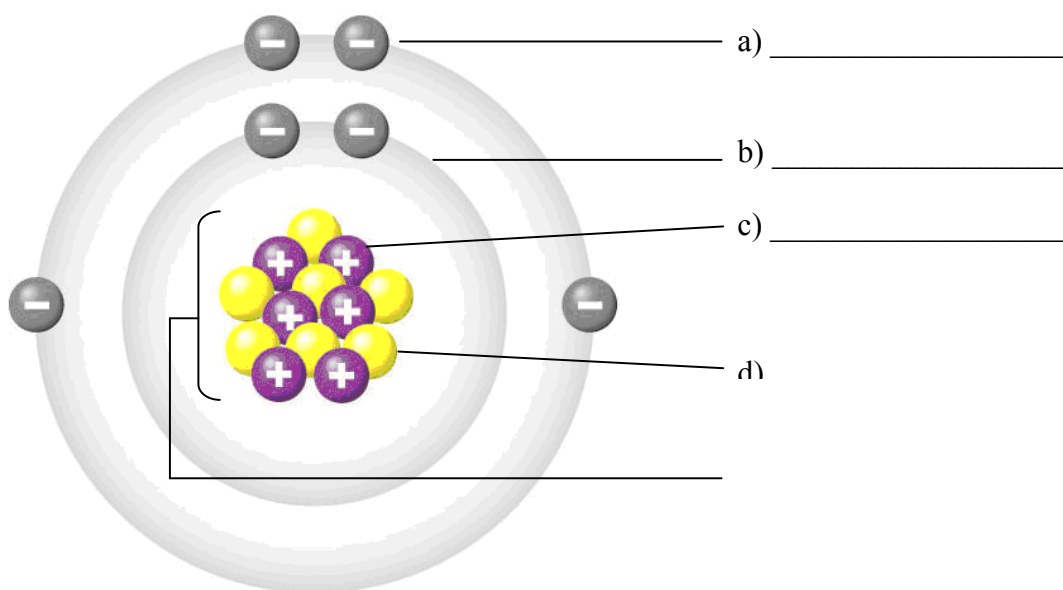
Date : \_\_\_\_\_

À utiliser avec les pages 28-33

## Structure atomique

1. Utilise le vocabulaire suivant pour identifier les parties de l'atome. Tu n'auras pas besoin de tous les mots.

- atome
- proton
- noyau
- neutron
- électron
- coquille ou niveau d'énergie



2. Complète la table suivante en décrivant chacune des particules subatomiques.

	<b>Proton</b>	<b>Neutron</b>	<b>Électron</b>
<b>charge électrique</b>			
<b>emplacement dans l'atome</b>			

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

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

utiliser avec les pages 28-33

# L'atome

## Vocabulaire

Bohr	neutrons
Dalton	positive
électrons	protons
énergie	coquilles
masse	particules subatomiques
négative	Rutherford
neutre	Tomson

Utilise le vocabulaire ci-dessus pour remplir les mots manquants. Tu peux utiliser chaque mots plus d'une fois. Tu n'auras pas besoins de chaque terme.

1. \_\_\_\_\_ a suggéré que la matière est composé d'atomes.
2. \_\_\_\_\_ a proposé que les atomes contiennent des particules chargées négativement qui ont été plus tard appelées \_\_\_\_\_.
3. \_\_\_\_\_ a découvert le noyau et ses particules subatomiques. Il a suggéré que le noyau était composé de particules avec des charges positives appelées \_\_\_\_\_ et de particules qui n'avait pas de charges appelées \_\_\_\_\_.
4. \_\_\_\_\_ a proposé que les électrons sont situés dans des \_\_\_\_\_ autour du noyau.
5. Les électrons ont de différents niveaux d'\_\_\_\_\_ et peuvent sauter d'un niveau d'énergie à l'autre.
6. Tous les atomes sont composés de trois \_\_\_\_\_ : les protons, les électrons, et les neutrons.
7. Les protons one une charge \_\_\_\_\_, les électrons ont une charge \_\_\_\_\_, et les \_\_\_\_\_ ont aucune charge.
8. Les \_\_\_\_\_ et les \_\_\_\_\_ se tiennent ensemble pour former le noyau de l'atome.