

Nom : _____

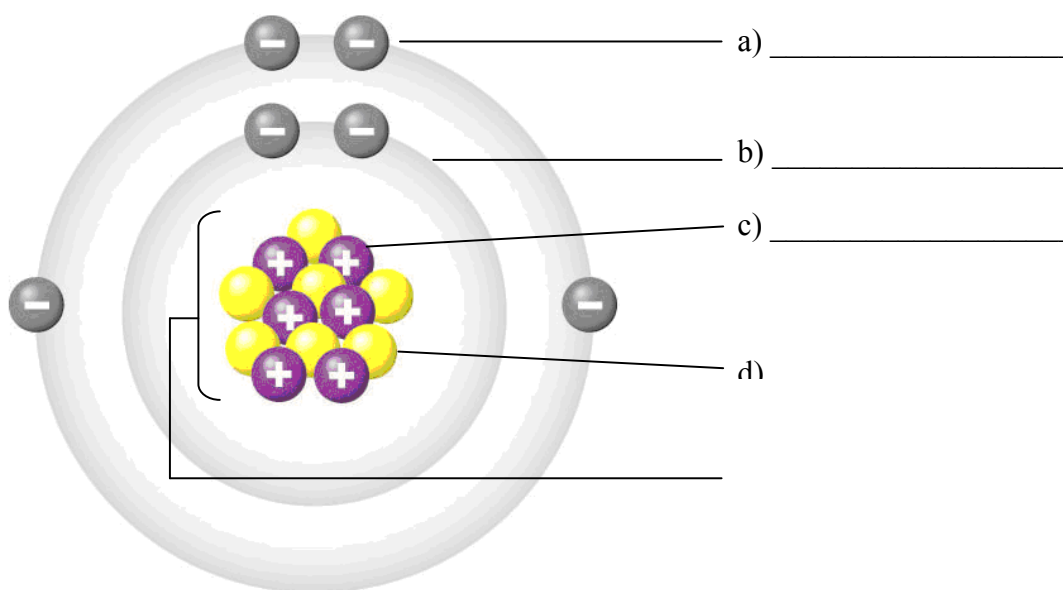
Date : _____

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.

	Proton	Neutron	Électron
charge électrique			
emplacement dans l'atome			

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.