

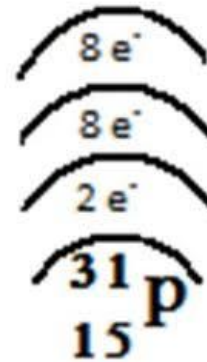
Sciences 9

Unité 1: Les atomes, les éléments & les composés

Chapitre 2

Feuille de travail #3: Section 2.3 (PG 60-66)

Nom: _____



1. Combien peut-il y avoir d'électrons dans chacune des trois couches entourant le noyau?

2. Dessine un schéma simple du modèle de Bohr-Rutherford pour les éléments suivants:

- a. Hydrogen

- b. Lithium

- c. Sodium

- d. Chlorine

3. Donne le nombre d'électrons dans la couche de valence des atomes des familles suivantes:

- a. Métaux alcalins _____
- b. métaux alcalino-terreux _____
- c. Halogènes _____
- d. Gaz rares _____

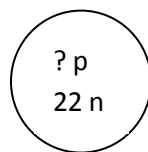
4. En utilisant le tableau périodique, trouve le métalloïde avec le numéro atomique le plus bas. Quel est le nom et le symbole de cet élément? e

5. À l'aide du schéma Bohr-Rutherford ci-dessous, réponds aux questions suivantes. Ce schéma indique le nombre d'électrons et de neutrons mais pas celui de protons.

- 8 e⁻ -

- 8 e⁻ -

- 2 e⁻ -



- a. Quel élément ce schéma représente-il? _____
- b. Quelle est la masse atomique de cet atome? _____
- c. Cet élément est un métal ou un non-métal? Explique ta réponse.

6. Quelle caractéristique de la disposition des électrons dans les gaz rares explique --- leur absence de réactivité chimique?
