

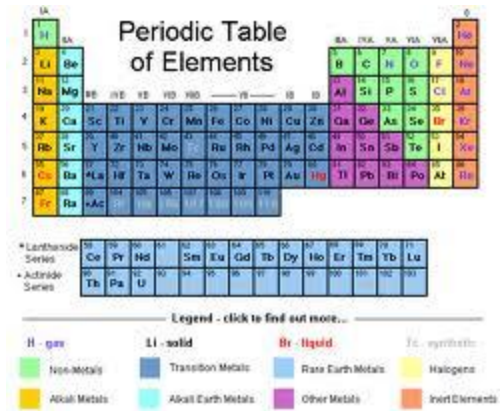
Sciences 9

Unité 2: les atomes, les éléments & les composés

Chapitre 2

Feuille de travail #2: Section 2.2 (PG 48-58)

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



1. Indique deux renseignements donnés (autre que le nom d'un élément et son symbole) dans un tableau périodique typique.

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

2. Indique le nombre de protons présents dans les atomes suivants:

Silicium \_\_\_\_\_

Chrome \_\_\_\_\_

Iode \_\_\_\_\_

3. Classe les éléments suivants par ordre croissant de masse atomique: Zinc, calcium, cobalt, nickel, carbone. Inscris la masse atomique à coté de chaque élément.

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

4. Explique pourquoi l'hydrogène occupe une place à part dans le tableau périodique.

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

5. Quelle famille des éléments est utilisée pour les feux d'artifice?

\_\_\_\_\_

6. Lequel a plus de masse, un atome d'or ou un atome de plomb?

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

