

Sciences 9

Unité 2: les atomes, les éléments & les composés

Chapitre 2

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

Nom: _____

Periodic Table of Elements

Legend - click to find out more...

- H - gas
- Li - solid
- Br - liquid
- Fr - synthetic
- Non-Metals
- Transition Metals
- Rare Earth Metals
- Halogens
- Alkali Metals
- Alkaline Earth Metals
- Other Metals
- Inert Elements

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 côté 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?
