

Nom _____

Classe _____

Un tour des éléments communs

D'habitude les métaux sont: Solides, brillants, bons conducteurs de chaleur et d'électricité, malléables et ductiles.

D'habitude les non-métaux sont: pas très brillants, mauvais conducteurs de chaleur et d'électricité, fragiles et non-ductiles.

En utilisant la vidéo (periodicvideos.com) et/ou la section dans le texte (p. 41-43), donne trois propriétés de chaque élément ci-dessous:

Hydrogène Symbole H Métal ou non-métal? non-métal

- un gaz incolore, inodore et très inflammable
- c'est l'élément le plus léger
- hydrogène est très réactif

Fer Symbole Fe Métal ou non-métal? métal

- le fer est ductile
- le fer rouille quand il est exposé à l'eau et à l'oxygène
- le fer est un métal robuste (fort)

Oxygène Symbole O Métal ou non-métal? non-métal

- l'oxygène réagit avec la plupart des autres éléments
- Nous respirons ce gaz pour rester en vie
- l'oxygène est un composant majeur de l'eau.

Sodium Symbole Na Métal ou non-métal? métal

1. Trop mou pour fabriquer des objets
2. On peut le couper avec un couteau
3. réagit violemment avec l'eau et l'air

Chlore Symbole Cl Métal ou non-métal? non-métal

1. Un gaz de couleur pâle jaune/vert
2. Toxique mais forme le sel avec le sodium
3. élimine les bactéries dans les piscines

Mercure Symbole Hg Métal ou non-métal? métal

1. Liquide à la température ambiante
2. Un excellent conducteur d'électricité
3. Le mercure est un poison.

Argent Symbole Ag Métal ou non-métal? métal

1. Blanc
2. Il peut être poli, moulé et étiré (ductile, malléable)
- 3.

Silicium Symbole Si Métal ou non-métal? métalloïde

1. Le deuxième élément le plus commun dans l'écorce
2. Il est gris cassant et métallique. terrestre
3. Utilisé dans l'industrie de technologie comme
Semi-conducteur.

