

Il existe plus de (p.43) 115 éléments différents

Le **symbole chimique** de chaque élément est formé (p.43) de une ou deux lettres

Dans le cas d'une seule lettre elle est (p.43) majuscule

Quand il y a deux lettres, la première est (p.43) majuscule et la seconde (p.43) minuscule.

La plupart des noms des éléments sont dérivés de termes (p.43) latins et grecque

Les **propriétés chimiques** (p.45) sont la capacité d'une substance à réagir chimiquement avec d'autres substances pour former de nouveaux produits

Les **métaux** sont généralement (p.45) durs, brillants, malléables, ductiles et bons conducteurs de chaleur et d'électricité

Les **non-métaux** ont tendance (p.45) : pas les propriétés des métaux.  
\* Surtout des gas ou des solides fragiles.

Utilise l'information des pages 45 à 47 pour remplir ce tableau

L'élément	Symbole	Description physique (1 à 2 faits)	2 faits intéressants (où ça se trouve dans le monde? Comment c'est utilisé? Est-ce que c'est dangereux?)
L'hydrogène			
Le fer			
L'oxygène			