Fiche N°1-1
Les éléments chimiques

Abondance et origine des éléments chimiques

A savoir.

On compte 92 espèces atomiques naturelles.

A l'origine de l'univers était composé principalement d'hydrogène, d'hélium et de lithium.

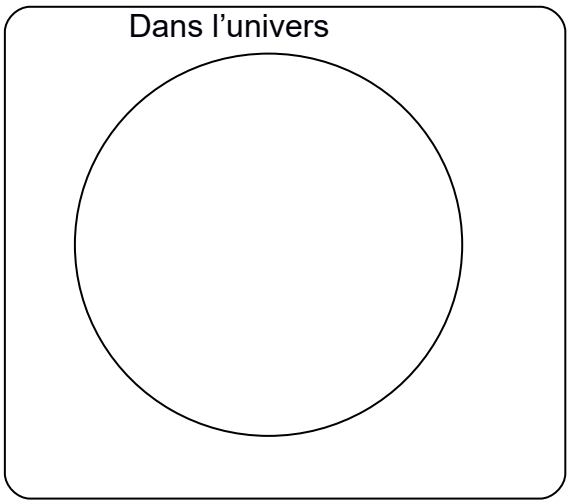
Les éléments plus lourds comme l'oxygène, l'azote sont synthétisés par fusion nucléaire à l'intérieur des étoiles. Ceci est vrai pour tous les éléments jusqu'au fer.

Les éléments dont la masse excède celle du fer sont créés lors de l'explosion des étoiles en supernovæ.

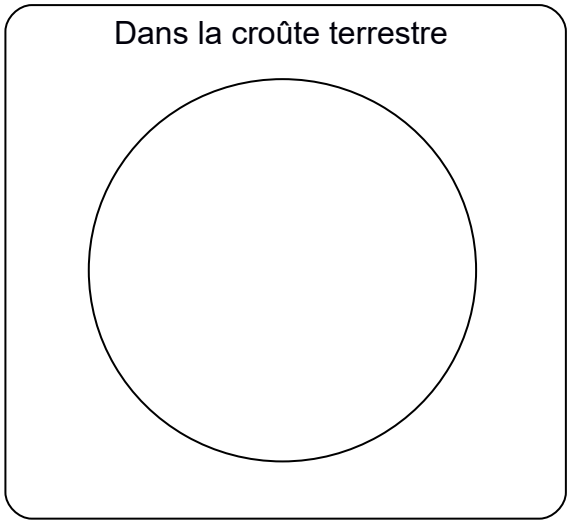
Rendez vous à l'adresse : http://www.elementschimiques.fr/?fr/elements/z/2
Abondance des éléments (Onglet propriété)

Représentez sous forme d'un camembert l'abondance des éléments précisez les pourcentages.

Dans l'univers



Dans la croûte terrestre



Carte d'identité de certains éléments :

Nom	Symbole	Date de découverte	découvreur	Origine de l'élément	Abondance sur terre	Masse molaire
Hydrogène						
Hélium						

Fiche N°1-1
Les éléments chimiques

Abondance et origine des éléments chimiques

Carbone						
Nom	**Symbole**	**Date de découverte**	**découvreur**	**Origine de l'élément**	**Abondance sur terre**	**Masse molaire**
Oxygène						
Fer						
Cuivre						
Nickel						
Plutonium						

Précisez les termes :

Nucléosynthèse primordiale

Nucléosynthèse stellaire

Nucléosynthèse explosive