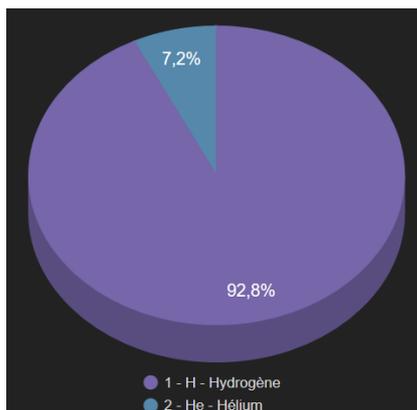


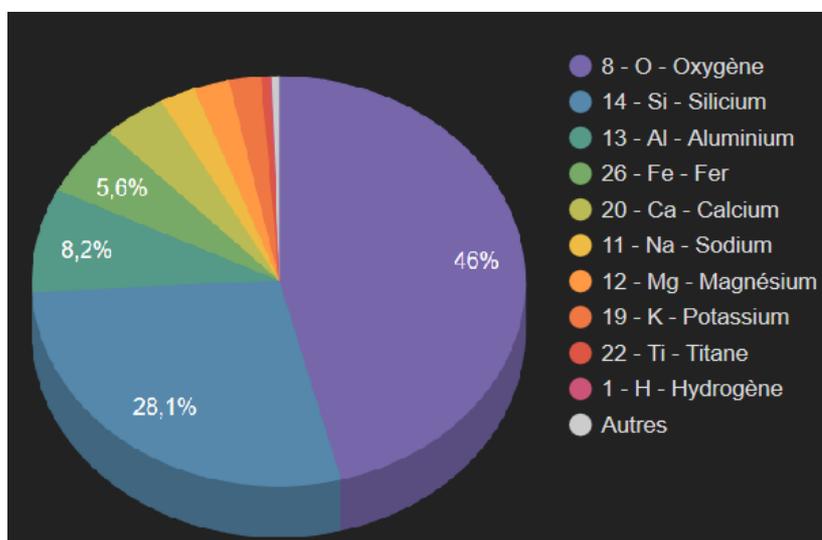
## Abondance et origine des éléments chimiques

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



Dans l'univers

Dans la croûte terrestre



## Abondance et origine des éléments chimiques

Carte d'identité de certains éléments :

Nom	Symbole	Date de découverte	découvreur	Origine de l'élément	Abondance sur terre	Masse molaire
Hydrogène	H	1766	Cavendish	nucléosynthèse primordiale	0.88 %	1.01 g/mol
Hélium	He	1895	William Ramsay	nucléosynthèse primordiale	0.00042 %	4 g/mol
Carbone	C	Prehistoire		nucléosynthèse stellaire	0.087 %	12.01 g/mol
Oxygène	O	1774	Carl Wilhelm Scheele	nucléosynthèse stellaire	50 %	16 g/mol
Fer	Fe	-2500		nucléosynthèse stellaire	4.7 %	55,85g/mol
Cuivre	Cu	-5000		nucléosynthèse explosive	0.01 %	63.55 g/mol
Nickel	Ni	1751	Axel Frederik Cronstedt	nucléosynthèse explosive	0.015 %	58.69 g/mol
Plutonium	Pu	1940	?	artificiel produit naturel de désintégrations	0 %	244g/mol

**Précisez les termes :**

**Nucléosynthèse primordiale**

Les atomes simples (H, He principalement) se sont formés dans les premiers instant de l'univers.

**Nucléosynthèse stellaire**

Les atomes jusqu'au fer se forment à l'intérieur étoiles

**Nucléosynthèse explosive**

La **nucléosynthèse explosive** est la création de nouveaux éléments chimiques par une supernova, ou une fusion d'étoiles à neutrons