


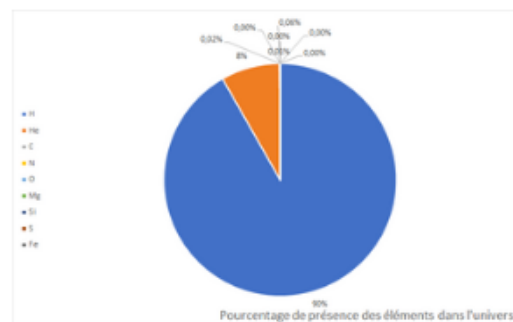
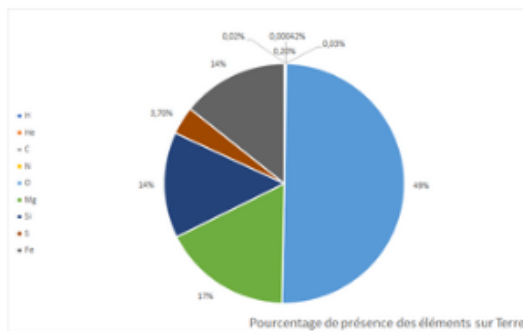
Première Enseignement scientifique / Partie Physique-Chimie	Thème : Une longue histoire de la matière	M.KUNST-MEDICA	
<u>Chapitre 1 : Les éléments chimiques</u>			
<u>Correction Activité documentaire n°1.1 : Abondance des éléments chimiques</u>			

Q1) **Un élément chimique** est l'ensemble des atomes et des ions qui ont le même nombre de protons. Il est caractérisé par son numéro atomique (nombre de protons) et son symbole.

Un atome est caractérisé par son symbole, son nombre de protons, son nombre de neutrons et possède autant de protons que d'électrons.

Q2) **L'atome** de Tritium est composé d'1 proton, 2 neutrons et 1 électron. Il correspond à **l'élément** Hydrogène

Q3) On utilise une représentation en secteurs car elle permet de mieux mettre en évidence que la somme des pourcentages de présence de chaque élément fait 100%.



Q4) Chaque élément ayant une masse différente, il est difficile de se faire une idée de la quantité de chacun des éléments.

Q5) Au bout de 3 minutes, les éléments étaient trop éloignés les uns des autres pour pouvoir fusionner.

Q6) La réaction qui permet de créer des éléments de plus en plus lourds n'est ni une réaction physique, ni une réaction chimique. C'est une **réaction nucléaire**.