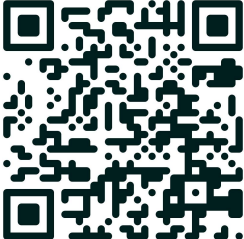


L'atome – formation et constitution des atomes

Regarder les deux vidéos du CEA en flashant les Qrcodes

« Qu'est ce que la matière ? »	« Comment s'est créée la matière ? »
	

A l'aide de ces deux vidéos, répondre aux questions suivantes :

1) Combien existe-t-il d'éléments chimiques dans le tableau périodique des éléments ?

- ☐ 48 ☐ 94 ☐ 100 ☐ 118

2) Combien existe-t-il d'éléments chimiques naturels ?

- ☐ 48 ☐ 94 ☐ 100 ☐ 118

3) pourquoi dit-on que certains éléments chimiques sont artificiels ?

.....

4) Compléter les phrases suivantes :

- un électron contient une charge
- Un proton contient une charge
- Un est neutre : il ne contient pas de charges.

5) Classer par ordre croissant les objets suivants : cellule, organe, électron, molécule, atome, proton, neutron, noyau

.....

6) Dans le tableau ci-dessous, placer les symboles des éléments chimiques suivants : C ; H ; O ; N ; He ; Al ; Fe ; Ca ; Li ; Cu ; Ag ; Pb

Vers 380 000 ans	Après plusieurs centaines de millions d'années	Après plusieurs centaines de millions d'années
Premiers atomes	Dans les étoiles	Lors des supernovae

7) Compléter le modèle de l'atome ci-dessous avec les mots : électrons, neutrons, noyau, proton, vide.

