

L'Uranium

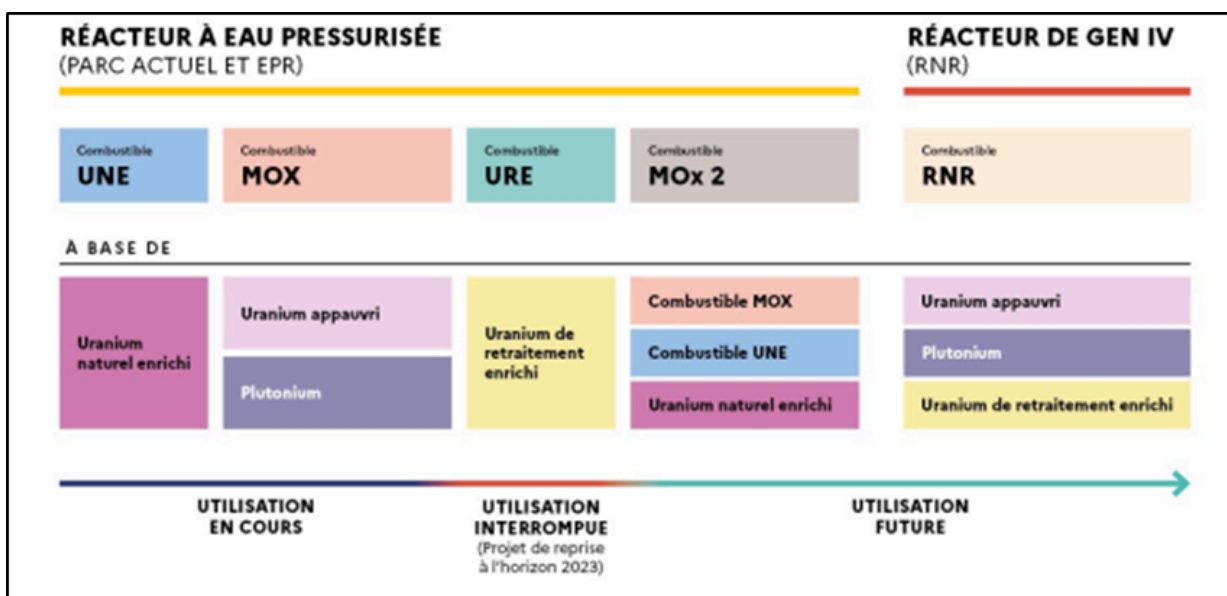
L'uranium est un élément chimique radioactif présent à l'état naturel en quantité significative sur le sol terrestre. Il est essentiellement utilisé comme combustible dans les centrales nucléaires. L'uranium naturel extrait des mines contient trois isotopes :

- l'uranium 238, le plus stable des trois et le plus abondant (99,28 %) ;
- l'uranium 235 (0,71 %) ;
- l'uranium 234 (0,006 %) sous forme de traces.

Seule la fraction U 235 est fissile.

Pour être utilisable dans les réacteurs nucléaires, l'uranium naturel doit être « enrichi » industriellement pour permettre d'augmenter la teneur en 235-U avant sa conversion en oxyde d'uranium qui est le constituant de base des éléments combustibles nucléaires.

À l'issue de la combustion dans les centrales, les combustibles nucléaires usés sont recyclés pour récupérer les sous-produits **valorisables** (Plutonium et Uranium de retraitement), qui permettent d'alimenter en quantité limitée les réacteurs actuels ou, de manière **durable** les futurs réacteurs RNR de 4^{ème} génération, dans une optique d'indépendance énergétique et de souveraineté nationale.



Recyclage dans les réacteurs nucléaires des matières valorisables issues du retraitement des combustibles usés

Pour en savoir plus :



[lien vers la fiche argumentaire](https://www.energethique.com/file/ARCEA/Argumentaire/Fiche_DDA_03_Uranium.pdf)

https://www.energethique.com/file/ARCEA/Argumentaire/Fiche_DDA_03_Uranium.pdf

