

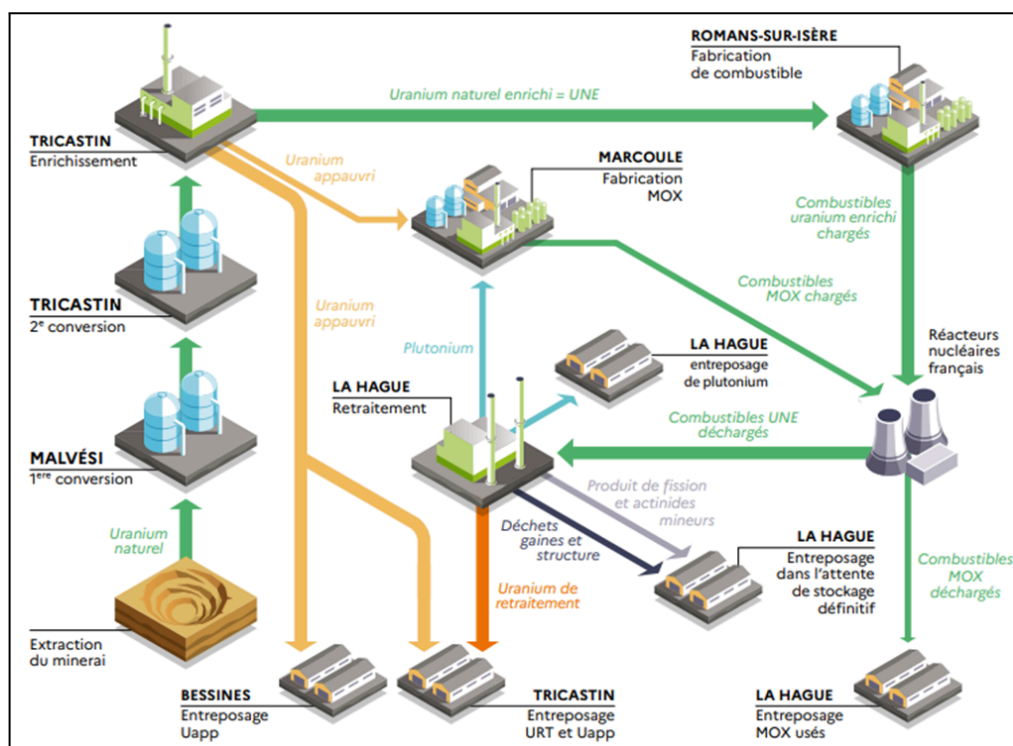
L'URANIUM

L'uranium est un élément chimique radioactif présent à l'état naturel en quantité significative sur Terre. Il est essentiellement utilisé comme combustible dans les centrales nucléaires. L'uranium naturel extrait des mines contient trois isotopes, **dont seule la fraction U 235 est fissile** :

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

Pour être utilisable dans les réacteurs nucléaires, l'uranium naturel doit être « enrichi » selon industriellement pour permettre d'augmenter la teneur en 235U 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 utilisés 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 de 4^{ème} génération (RNR) dans une optique d'indépendance énergétique et de souveraineté nationale.



Pour en savoir plus :

[lien vers la fiche argumentaire](#)

