Uranium 235. uranium 238 : *les isotopes*

Même élément, mêmes protons, pas le même nombre de neutrons.

URANIUM 235

235 nucléons

92 protons + 143 neutrons.

Il se casse facilement : fissile.

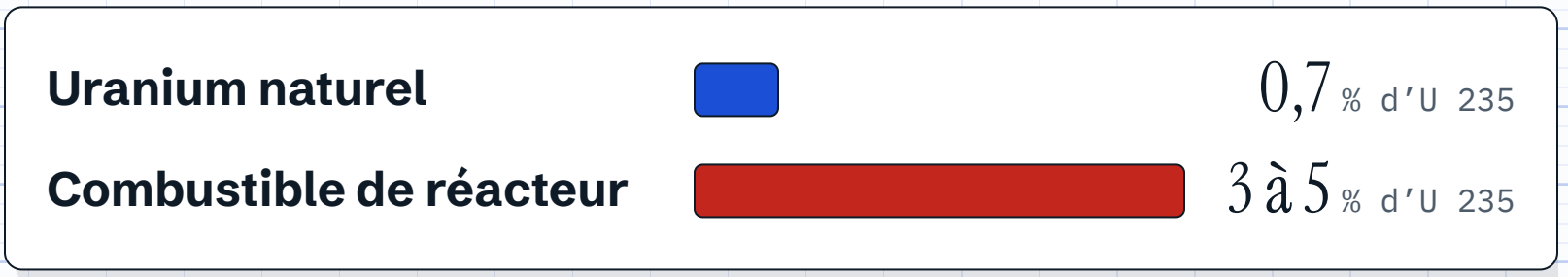
URANIUM 238

238 nucléons

92 protons + 146 neutrons.

Bien plus courant, presque pas fissile.

LA PART D'URANIUM 235



- **Isotopes :** des atomes du même élément dont le noyau n'a pas le même nombre de neutrons.
- **Enrichir l'uranium,** c'est augmenter sa part d'uranium 235 pour que la réaction en chaîne tienne dans le réacteur.

À retenir. Le numéro (235, 238) compte les protons et les neutrons du noyau. Le nombre de protons, 92, ne change jamais pour l'uranium.