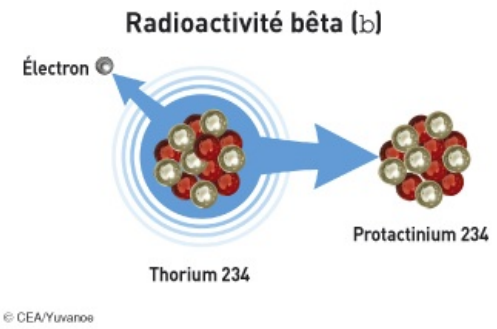
La radioactivité bêta moins

© CEA



Le rayonnement bêta moins est constitué d'un électron ; il porte donc une charge négative.
Certains atomes dont les noyaux sont trop chargés en neutrons émettent un rayonnement bêta moins. Un des neutrons au sein du noyau se désintègre en un proton et un électron, ce dernier étant éjecté. Ainsi, l'atome s'est transformé en un autre élément chimique. Par exemple, le thorium 234 est radioactif bêta moins et se transforme en protactinium 234.

© 2000-2025, Miscellane