

La radioactivité alpha

© CEA



© CEA/Yvanhoe

Le rayonnement alpha est constitué d'un noyau d'hélium comprenant deux protons et deux neutrons ; il porte deux charges positives. Des atomes dont les noyaux radioactifs sont trop chargés en protons et en neutrons émettent souvent un rayonnement alpha. Ils se transforment en un autre élément chimique dont le noyau est plus léger.

Par exemple, l'uranium 238 est radioactif alpha et se transforme en thorium 234.

© 2000-2025, rue des écoles