

Le Polonium 210

Le polonium 210, noté ^{210}Po , est l'isotope du polonium dont le nombre de masse est égal à 210. Sa demi-vie est de 138,38 jours. Il a été découvert en 1898 par Marie Curie. Ce radionucléide naturel n'est présent dans l'air et l'eau qu'à l'état de traces.

Un million de fois plus toxique que le cyanure Les effets du polonium sont dévastateurs : un microgramme diffuse 166 millions de becquerels, alors que la dose mortelle est d'un à dix microgrammes. À partir de données expérimentales, à quantité massique incorporée égale, le polonium 210 a une toxicité aiguë mille fois supérieure à celle du plutonium.

La Russie est le principal producteur de polonium 210 dans le monde (97 % de la production mondiale, soit 85 grammes). Il est utilisé industriellement pour ses propriétés antistatiques et, associé au béryllium, dans la fabrication de sources de neutrons.



Pour en savoir plus :



[lien vers la fiche argumentaire](https://www.energethique.com/file/ARCEA/Argumentaire/Fiche_DBD_02_Polonium_210.pdf)

https://www.energethique.com/file/ARCEA/Argumentaire/Fiche_DBD_02_Polonium_210.pdf