

Radon: caratteristiche principali e serie radioattiva

Il radon (Rn), gas naturale radioattivo, è un gas nobile quindi incolore, inodore e chimicamente inerte; è moderatamente solubile in acqua; in virtù delle sue caratteristiche atomiche (numero atomico $Z = 86$, peso atomico $A = 222$ per l'isotopo principale e 219 e 220 per gli altri isotopi) è anche il più pesante dei gas nobili e per questo ha i valori più alti di punto di fusione, punto di ebollizione, temperatura critica e pressione critica.

Il radon deriva dall'Uranio 238 contenuto nella crosta terrestre, secondo la serie radioattiva che viene rappresentata in figura.

