Uالعدد الذري 92) فلز أبيض فضي كثيف، ينتمي إلى سلسلة الأكتينيدات. يتكون بشكل أساسي من نظيري 238 ،U) اليورانيوم وكلاهما مشع بعمر نصف طويل. كثافته عالية (19.1 جم/سم³)، ويوجد طبيعياً بتركيزات منخفضة ،(0.7%) Uو 235 (99.3%) النظير الانشطاري الوحيد Uفي الصخور والمعادن، مثل اليورانينيت. يُستخرج تجارياً لاستخداماته النووية، حيث يُعتبر 235 فهو قابل للانشطار بواسطة نيوترونات Uالموجود طبيعياً، مناسباً للتفاعلات النووية المتسلسلة لإنتاج الطاقة أو الأسلحة. أما 238 سريعة، ويُستخدم أيضاً في القذائف الثاقبة وتدريع المركبات. اكتشف اليورانيوم كيميائياً عام 1789، واكتشفت إشعاعياته عام 1896. استخدم لاحقاً في صناعة الطاقة النووية والأسلحة، مُشكلاً مصدر قلق بشأن انتشاره النووي. له استخدامات أخرى، مثل التلوين في الزجاج والتصوير الفوتوغرافي.

Summarized by © lakhasly.com