

اليورانيوم (U، العدد الذري 92) فلز أبيض فضي كثيف، ينتمي إلى سلسلة الأكتينيدات. يتكون بشكل أساسي من نظيري ^{238}U (99.3%) و ^{235}U (0.7%)، وكلاهما مشع بعمر نصف طويل. كثافته عالية (19.1 جم/سم³)، ويوجد طبيعياً بتركيزات منخفضة في الصخور والمعادن، مثل اليورانيينيت. يُستخرج تجارياً لاستخداماته النووية، حيث يُعتبر ^{235}U النظير الانشطاري الوحيد الموجود طبيعياً، مناسباً للتفاعلات النووية المتسلسلة لإنتاج الطاقة أو الأسلحة. أما ^{238}U فهو قابل للانشطار بواسطة نيوترونات سريعة، ويُستخدم أيضاً في القذائف الثاقبة وتدريب 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.