

Curium

Elementsymbol: Cm

Molmasse: 247 g/mol

Dichte: 13,51 g/cm³

Aggregatzustand: fest

Schmelzpunkt: 1340°C

Siedepunkt: 3110°C

Massenanteil an der Erdhülle: 0% (künstlich)

Gefahrenzeichen: R



Beschreibung:

Curium ist ein künstliches, silbrig-graues Actinoid, welches 1944 von Glenn T. Seaborg, Ralph A. James und Albert Ghiorso durch den Beschuss von Plutonium mit Alphateilchen an der University of California in Berkeley entdeckt wurde. Das stabilste Isotop ist Cm-247 mit einer Halbwertszeit von 15,6 Millionen Jahren. Curium bildet drei- und vierwertige Verbindungen. Es wurde zu Ehren des Ehepaars Curie benannt, in Analogie zum Gadolinium, welches nach dem Forscher Gadolin benannt wurde. Curium entsteht in Spuren in Kernreaktoren und findet Verwendung in Radioisotopenbatterien und zur Herstellung von isotopenreinem Plutonium-238 für Herzschrittmacher.