

# Americium

**Elementsymbol:** Am

**Molmasse:** 243 g/mol

**Dichte:** 13,67 g/cm<sup>3</sup>

**Aggregatzustand:** fest

**Schmelzpunkt:** 1176°C

**Siedepunkt:** 2607°C

**Dampfdruck:** --- (20°C)

**Massenanteil an der Erdhülle:** 0% (künstliches Element)

**Gefahren:** R



## Eigenschaften:

Americium ist ein silberglänzendes (radioaktives) Schwermetall aus der Gruppe der Actinoiden. Es wurde von Glenn T. Seaborg und seinen Mitarbeitern entdeckt als diese Plutonium mit Neutronen bestrahlten. Es wurde nach dem Kontinent Amerika benannt, als Analogie zum "entsprechenden" Lanthanoid Europium. Es entsteht in Kernreaktoren aus Plutonium und findet als künstliches Element nur wenige Anwendungen. Es wird in Ionisationsrauchmeldern und im Gemisch mit Beryllium als Neutronenquelle verwendet.

Americium ist wie alle Actinoiden chemisch recht unedel und reagiert mit Wasser unter Wasserstoffentwicklung. An der Luft läuft es unter Bildung von Americiumdioxid AmO<sub>2</sub> rasch schwarz an.

## Bild:



Die kleine Metallplatte in der Mitte des Bildes enthält Spuren von  $^{241}\text{Am}$ .