

# Palladium

**Elementsymbol:** Pd

**Molmasse:** 106,42 g/mol

**Dichte:** 12,023 g/cm<sup>3</sup>

**Aggregatzustand:** fest

**Schmelzpunkt:** 1555 °C

**Siedepunkt:** 2963 °C

**Massenanteil an der Erdhülle:** 1,1 x 10<sup>-6</sup> %

**Gefahrenzeichen:** F, Xi (Pulver)



**R-Sätze:** 11-36/37/38 (Pulver)

**S-Sätze:** 7/9-16-26-36 (Pulver)

## Beschreibung:

Palladium ist ein silberfarbenes Platinmetall und von allen Platinmetallen chemisch am reaktivsten. Es tritt überwiegend in den Oxidationsstufen 0, +II und +IV auf, wobei 0 und +II am stabilsten sind. Dem Palladium kommt eine überragende Bedeutung als Katalysator zu, sowohl in der Industrie als auch im Labor (meist in Form von Pd/C) zu Hydrierungen und C-C-Kreuzkupplungsreaktionen (Pd-Phosphan-Komplexe) wie Heck-, Suzuki-, Negishi- und Sonogashira-Hagihara-Kupplungen.

## Bilder:

## Palladium



## Palladium



(Bild von NI2)