

Palladium

Elementsymbol: Pd

Molmasse: 106,42 g/mol

Dichte: 12,023 g/cm³

Aggregatzustand: fest

Schmelzpunkt: 1555 °C

Siedepunkt: 2963 °C

Massenanteil an der Erdhülle: 1,1 x 10⁻⁶ %

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)