

# Quecksilber

**Elementsymbol:** Hg

**Molmasse:** 200,59 g/mol

**Dichte:** 13,5 g/cm<sup>3</sup>

**Aggregatzustand:** flüssig

**Schmelzpunkt:** -38.83°C

**Siedepunkt:** 356,73°C

**Dampfdruck:** 0,0002 Pa am Schmelzpunkt

**Massenanteil an der Erdhülle:** 4 x 10<sup>-5</sup>%

**Gefahren:** T+, N



**R-Sätze:** 23-33-50/53

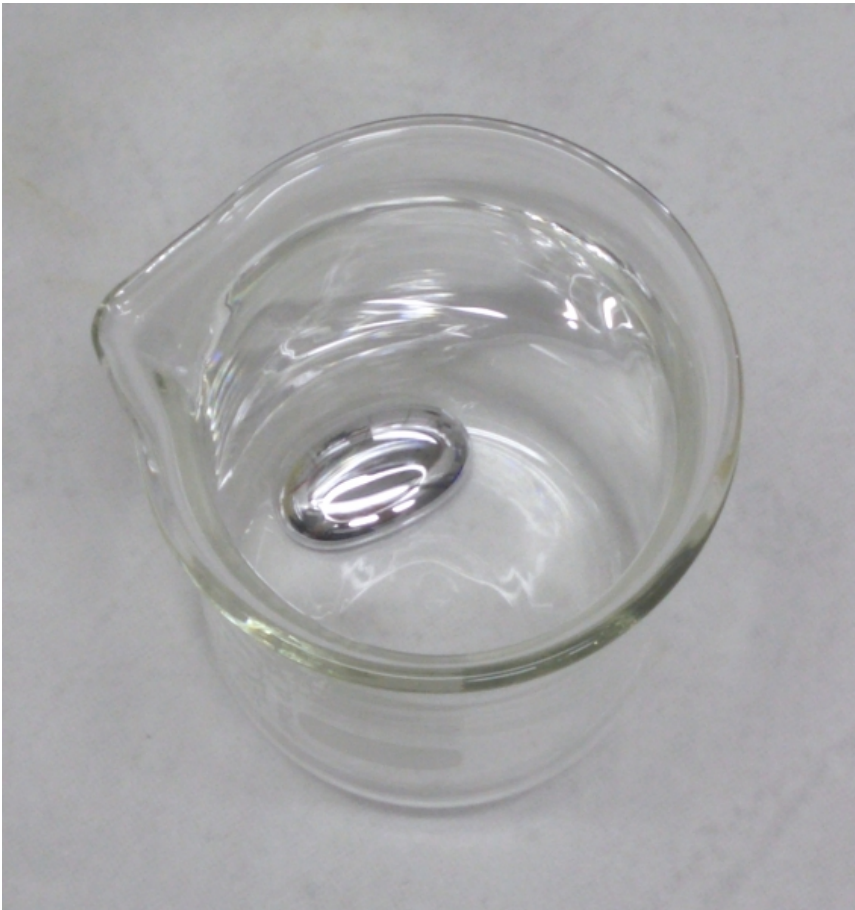
**S-Sätze:** (1/2-)7-45-60-61

## Eigenschaften:

Quecksilber ist ein silbrig glänzendes, flüssiges Schwermetall, das an der Luft allmählich verdampft. Es ist edler als Wasserstoff und daher nur in oxidierenden Säuren wie Salpetersäure oder Schwefelsäure löslich, wobei sich Quecksilber(II)-salze bilden, die, sofern sie nicht sehr schwer löslich sind, sehr giftig sind. Es bildet mit vielen anderen Metallen (nicht mit Eisen, Nickel und Cobalt) Legierungen, die als Amalgame bekannt sind.

Quecksilber wird in Form von Silberamalgam für Zahnfüllungen verwendet, weiterhin für Thermometer, Barometer und Quecksilberkippschalter. Man versucht, es aufgrund seiner Giftigkeit zu ersetzen, sofern dies möglich ist.

## Bild:



Quecksilber