

# Natrium

**Elementsymbol:** Na

**Molmasse:** 22,99 g/mol

**Dichte:** 0,97 g/cm<sup>3</sup>

**Aggregatzustand:** fest

**Schmelzpunkt:** 97,7°C

**Siedepunkt:** 892°C

**Dampfdruck:** --- (20°C)

**Massenanteil an der Erdhülle:** 2,7%

**Gefahren:** F, C



**R-Sätze:** 14/15-34

**S-Sätze:** (1/2)-5-8-43-45

## Eigenschaften:

Der Name Natrium leitet sich vom ägyptischen Wort "neter" ab, was Natron bedeutet. Natrium gehört zur 1. Hauptgruppe des Periodensystems und hat die Ordnungszahl 11. Es ist ein stark reaktives, wachsartiges, an frischen Schnittflächen stark glänzendes Alkalimetall, das von Sir Humphry Davy 1807 durch Schmelzflusselektrolyse von geschmolzenem Natriumhydroxid erstmals hergestellt wurde. Es ist wachstweich und mit einem Messer leicht schneidbar. Natrium reagiert heftig mit Wasser, Sauerstoff und Halogenen. Mit Quecksilber entsteht unter Feuererscheinung Natriumamalgam. Natrium ist so reaktionsfähig, dass es unter Paraffinöl aufbewahrt werden muss. An feuchter Luft reagiert es oberflächlich sofort zu Natriumhydroxid, wobei im Dunkeln ein grünliches Leuchten wahrgenommen werden kann. Die Elektronegativität des Natriums beträgt 0,93 auf der Paulingskala.

## Bilder:



Natrium



Natrium (dieses Bild von t0bychemie)