



[Chemie](#) > [Periodiek systeem](#) > **Broom (Br)**

Benaming van Broom in het Engels is Bromine en in het Duits Brom.

[Elementgroep Halogenen \(17\)](#)

- [Periode 4](#)
- **Kristalstructuur:** [orthorhombisch](#)



Overige elementeigenschappen

Kijk voor uitleg over de verschillende eigenschappen op [Scheikunde](#)

- Atoomnummer: 35
- Massa: 79,904
- Dichtheid: 3,12
- Smeltpunt: -7
- Kookpunt: 59
- Atoomstraal: 112
- Elektronegativiteit: 2,96
- Vanderwaalstraal: 195
- Covalente straal: 114
- Ionstraal: 11,8138
- Ionisatiepotentiaal: 118.138
- Uittreedarbeid: -



- Soortelijke warmte: 0.226
- Warmtegeleidbaarheid: 0.00122
- Verdampingswarmte: 15.438
- uitzettingscoefficient: 62.5 (25 \emptyset , liq.)
- Elektrisch geleidingsvermogen: -
- Ionisatie-energie: 11,8138

Jaar van ontdekking: 1826

Door

- [Balard, Antoine-Jerome](#)

Citeer dit artikel als: Brouwers, C.I.J. (2011) Scheikundig element Br - Broom. *GEOlution*.
<https://www.geolution.nl/science/scheikunde-element-br.htm>