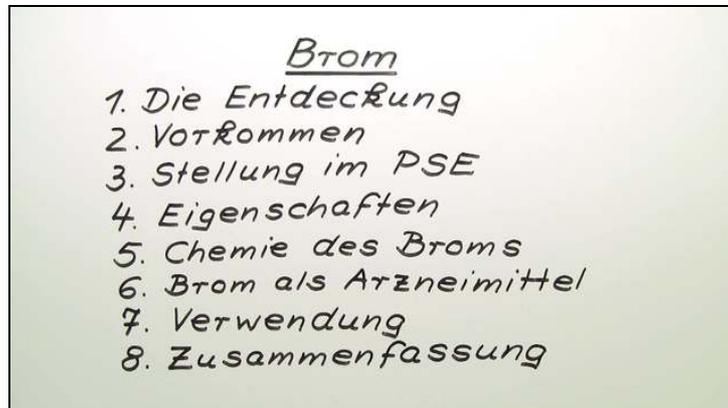




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# Brom



- 1 **Gib die Position von Brom im Periodensystem der Elemente an.**
- 2 **Nenne die Eigenschaften von Brom.**
- 3 **Gib die Verwendung folgender Bromverbindungen an.**
- 4 **Vervollständige die Reaktionsgleichungen zur Herstellung von Brom.**
- 5 **Formuliere die Wortgleichung zur Bromknallgasreaktion.**
- 6 **Bestimme die Metalle zu den richtigen Reaktionsprodukten.**
- + **mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben**



Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



## Gib die Position von Brom im Periodensystem der Elemente an.

Schreibe die richtigen Zahlen und Begriffe in die passenden Lücken.

Periodensystem der Elemente

|   |    |    |               |    |    |    |     |      |    |    |    |     |             |     |     |     |     |     |      |    |
|---|----|----|---------------|----|----|----|-----|------|----|----|----|-----|-------------|-----|-----|-----|-----|-----|------|----|
| 1 | H  | II | Ordnungszahl  |    |    |    |     |      |    |    |    |     | I           | III | IV  | V   | VI  | VII | VIII | Re |
| 2 | Li | Be | Elementsymbol |    |    |    |     |      |    |    |    |     | H           | B   | C   | N   | O   | F   | Ne   |    |
|   |    |    | Elementname   |    |    |    |     |      |    |    |    |     | Wasserstoff |     |     |     |     |     |      |    |
|   |    |    | Massenangabe  |    |    |    |     |      |    |    |    |     | 1           |     |     |     |     |     |      |    |
| 3 | Na | Mg | III           | IV | V  | VI | VII | VIII | IX | X  | XI | XII | Al          | Si  | P   | S   | Cl  | Ar  |      |    |
| 4 | K  | Ca | Sc            | Ti | V  | Cr | Mn  | Fe   | Co | Ni | Cu | Zn  | Ga          | Ge  | As  | Se  | Br  | Kr  |      |    |
| 5 | Rb | Sr | Y             | Zr | Nb | Mo | Tc  | Ru   | Rh | Pd | Ag | Cd  | In          | Sn  | Sb  | Te  | I   | Xe  |      |    |
| 6 | Cs | Ba | * Hf          | Ta | W  | Re | Os  | Ir   | Pt | Au | Hg | Tl  | Pb          | Bi  | Po  | At  | Rn  |     |      |    |
| 7 | Fr | Ra | ** Rf         | Db | Sg | Bh | Hs  | Mt   | Ds | Rg | Cn | Uut | Uuq         | Uup | Uuh | Uus | Uuo |     |      |    |
|   |    |    | La            | Ce | Pr | Nd | Pm  | Sm   | Eu | Gd | Tb | Dy  | Ho          | Er  | Tm  | Yb  | Lu  |     |      |    |
|   |    |    | Ac            | Th | Pa | U  | Np  | Pu   | Am | Cm | Bk | Cf  | Es          | Fm  | Md  | No  | Lr  |     |      |    |

Periode 7. Halogenen Neben- Haupt- 4.

Brom steht in der .....<sup>1</sup> .....<sup>2</sup> Gruppe und in der .....<sup>3</sup> .....<sup>4</sup>.

Es gehört damit zu den .....<sup>5</sup>.



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Gib die Position von Brom im Periodensystem der Elemente an.

#### 1. Tipp

Im Periodensystem in der Abbildung oben findest du Brom auf der rechten Seite etwa mittig.

---

#### 2. Tipp

Die Spalten im Periodensystem heißen Gruppen und die Zeilen Perioden.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Gib die Position von Brom im Periodensystem der Elemente an.

**Lösungsschlüssel:** 1: 7. // 2: Haupt- // 3: 4. // 4: Periode // 5: Halogenen

Im Periodensystem der Elemente nennen sich die Zeilen Perioden. Daher kommt auch der Name Periodensystem. Sie werden von oben nach unten durchgezählt. Die Spalten heißen Gruppen. Dabei werden zunächst die Gruppen, die mit den ersten beiden Perioden anfangen, von links nach rechts durchgezählt. Diese 8 Gruppen werden als Hauptgruppen bezeichnet. Die 1., 2., 7. und 8. Hauptgruppe habe bekannte Eigennamen, wobei die 7. Gruppe als Halogene bezeichnet wird. Die 10 Gruppen, die erst mit der 4. Periode anfangen, nennt man Nebengruppen.