

Festes Metallhydroxid	Trivialname	Summenformel (in Ionenformelschreibweise)	Dissoziation in Wasser	Name der Lauge	Trivialname der Lauge
Natriumhydroxid	Ätznatron	NaOH bzw. Na <sup>+</sup> OH <sup>-</sup>	Na <sup>+</sup> OH <sup>-</sup> → Na <sup>+</sup> <sub>(aq)</sub> + OH <sup>-</sup> <sub>(aq)</sub>	Natriumlauge	Natronlauge
Kaliumhydroxid	Ätzkali	KOH bzw. K <sup>+</sup> OH <sup>-</sup>	K <sup>+</sup> OH <sup>-</sup> → K <sup>+</sup> <sub>(aq)</sub> + OH <sup>-</sup> <sub>(aq)</sub>	Kaliumlauge	Kalilauge
Calciumhydroxid	Löschkalk	Ca(OH) <sub>2</sub> bzw. Ca <sup>2+</sup> (OH <sup>-</sup> ) <sub>2</sub>	Ca <sup>2+</sup> (OH <sup>-</sup> ) <sub>2</sub> → Ca <sup>2+</sup> <sub>(aq)</sub> + 2 OH <sup>-</sup> <sub>(aq)</sub>	Calciumlauge	„Kalkwasser“
Bariumhydroxid	---	Ba(OH) <sub>2</sub> bzw. Ba <sup>2+</sup> (OH <sup>-</sup> ) <sub>2</sub>	Ba <sup>2+</sup> (OH <sup>-</sup> ) <sub>2</sub> → Ba <sup>2+</sup> <sub>(aq)</sub> + 2 OH <sup>-</sup> <sub>(aq)</sub>	Bariumlauge	„Barytwasser“

Festes Metallhydroxid	Trivialname	Summenformel (in Ionenformelschreibweise)	Dissoziation in Wasser	Name der Lauge	Trivialname der Lauge
Natriumhydroxid	Ätznatron	NaOH bzw. Na <sup>+</sup> OH <sup>-</sup>	Na <sup>+</sup> OH <sup>-</sup> → Na <sup>+</sup> <sub>(aq)</sub> + OH <sup>-</sup> <sub>(aq)</sub>	Natriumlauge	Natronlauge
Kaliumhydroxid	Ätzkali	KOH bzw. K <sup>+</sup> OH <sup>-</sup>	K <sup>+</sup> OH <sup>-</sup> → K <sup>+</sup> <sub>(aq)</sub> + OH <sup>-</sup> <sub>(aq)</sub>	Kaliumlauge	Kalilauge
Calciumhydroxid	Löschkalk	Ca(OH) <sub>2</sub> bzw. Ca <sup>2+</sup> (OH <sup>-</sup> ) <sub>2</sub>	Ca <sup>2+</sup> (OH <sup>-</sup> ) <sub>2</sub> → Ca <sup>2+</sup> <sub>(aq)</sub> + 2 OH <sup>-</sup> <sub>(aq)</sub>	Calciumlauge	„Kalkwasser“
Bariumhydroxid	---	Ba(OH) <sub>2</sub> bzw. Ba <sup>2+</sup> (OH <sup>-</sup> ) <sub>2</sub>	Ba <sup>2+</sup> (OH <sup>-</sup> ) <sub>2</sub> → Ba <sup>2+</sup> <sub>(aq)</sub> + 2 OH <sup>-</sup> <sub>(aq)</sub>	Bariumlauge	„Barytwasser“