

### Die wichtigsten Säuren und ihre Säurereste - Klasse 7

	Säure:		Säurerest:
HF	<b>Fluorwasserstoffsäure</b>	F	<b>Fluorid</b>
HCl	<b>Chlorwasserstoffsäure</b>	Cl	<b>Chlorid</b>
HBr	<b>Bromwasserstoffsäure</b>	Br	<b>Bromid</b>
HI	<b>Iodwasserstoffsäure</b>	I	<b>Iodid</b>
H <sub>2</sub> S	<b>Schwefelwasserstoff(säure)</b>	S	<b>Sulfid</b>
HNO <sub>3</sub>	<b>Salpetersäure</b>	NO <sub>3</sub>	<b>Nitrat</b>
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	<b>Schwefelsäure</b>	SO <sub>4</sub>	<b>Sulfat</b>
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	<b>Kohlensäure</b>	CO <sub>3</sub>	<b>Carbonat</b>
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	<b>Phosphorsäure</b>	PO <sub>4</sub>	<b>Phosphat</b>
HNO <sub>2</sub>	<b>Salpetrigsäure</b>	NO <sub>2</sub>	<b>Nitrit</b>
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	<b>Schwefeligsäure</b>	SO <sub>3</sub>	<b>Sulfit</b>
H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub>	<b>Phosphorigsäure</b>	PO <sub>3</sub>	<b>Phosphit</b>

### Die wichtigsten Laugen

	Lauge:
NaOH	<b>Natronlauge</b>
KOH	<b>Kalilauge</b>
Ca(OH) <sub>2</sub>	<b>Calciumlauge (=Kalkwasser)</b>

**Hinweise:**

- Chlorwasserstoffsäure nennt man in Wasser gelöst auch Salzsäure
- Laugen sind wässrige Hydroxidlösungen
- Natriumlauge = Natronlauge = Natriumhydroxid
- Kaliumlauge = Kalilauge = Kaliumhydroxid

### Die wichtigsten Säuren und ihre Säurereste (ab Klasse 8)

	Säure:		Säurerest:
HF	<b>Fluorwasserstoffsäure</b>	F <sup>-</sup>	<b>Fluorid</b>
HCl	<b>Chlorwasserstoffsäure</b>	Cl <sup>-</sup>	<b>Chlorid</b>
HBr	<b>Bromwasserstoffsäure</b>	Br <sup>-</sup>	<b>Bromid</b>
HI	<b>Iodwasserstoffsäure</b>	I <sup>-</sup>	<b>Iodid</b>
H <sub>2</sub> S	<b>Schwefelwasserstoff(säure)</b>	S <sup>2-</sup>	<b>Sulfid</b>
HNO <sub>3</sub>	<b>Salpetersäure</b>	(NO <sub>3</sub> ) <sup>-</sup>	<b>Nitrat</b>
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	<b>Schwefelsäure</b>	(SO <sub>4</sub> ) <sup>2-</sup>	<b>Sulfat</b>
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	<b>Kohlensäure</b>	(CO <sub>3</sub> ) <sup>2-</sup>	<b>Carbonat</b>
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	<b>Phosphorsäure</b>	(PO <sub>4</sub> ) <sup>3-</sup>	<b>Phosphat</b>
HNO <sub>2</sub>	<b>Salpetrigsäure</b>	(NO <sub>2</sub> ) <sup>-</sup>	<b>Nitrit</b>
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	<b>Schwefeligsäure</b>	(SO <sub>3</sub> ) <sup>2-</sup>	<b>Sulfit</b>
H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub>	<b>Phosphorigsäure</b>	(PO <sub>3</sub> ) <sup>3-</sup>	<b>Phosphit</b>

### Die wichtigsten Laugen

	Lauge:
NaOH	<b>Natronlauge</b>
KOH	<b>Kalilauge</b>
Ca(OH) <sub>2</sub>	<b>Calciumlauge (=Kalkwasser)</b>

**Hinweise:**

- Chlorwasserstoffsäure nennt man in Wasser gelöst auch Salzsäure
- Laugen sind wässrige Hydroxidlösungen
- Natriumlauge = Natronlauge = Natriumhydroxid
- Kaliumlauge = Kalilauge = Kaliumhydroxid