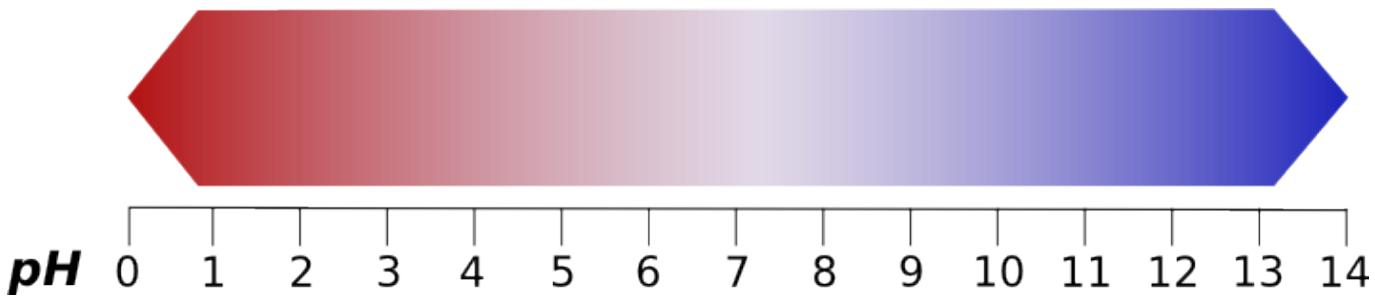


# pH-Wert



Die Konzentration und damit die Aggressivität von [Säuren und Laugen](#) wird durch den pH-Wert angegeben. Je weiter der pH-Wert von 7 (neutral) entfernt liegt, desto aggressiver ist der jeweilige Stoff.

Lösung	Sauer	Neutral	Alkalisch
pH-Wert	Kleiner als 7	7	Größer als 7
Beispiel:	Salzsäure 35% pH-Wert= -1	$\text{H}_2\text{O}$	Ammoniak pH-Wert= 11
Lackuspapier-färbung	<b>Rot</b>	<b>Grün</b>	<b>Blau</b>

## Weblinks

- [Wikipedia-Artikel pH-Wert](#)

## Quellenangabe

- *Taschenbuch Einsatzdienst* der Berliner Feuerwehr
- Grafik [pH-Wert-Skala](#): veröffentlicht vom Wikipedia-User [PatríciaR](#) unter CC BY-SA 2.5-Lizenz

[CBRN-Lexikon](#)