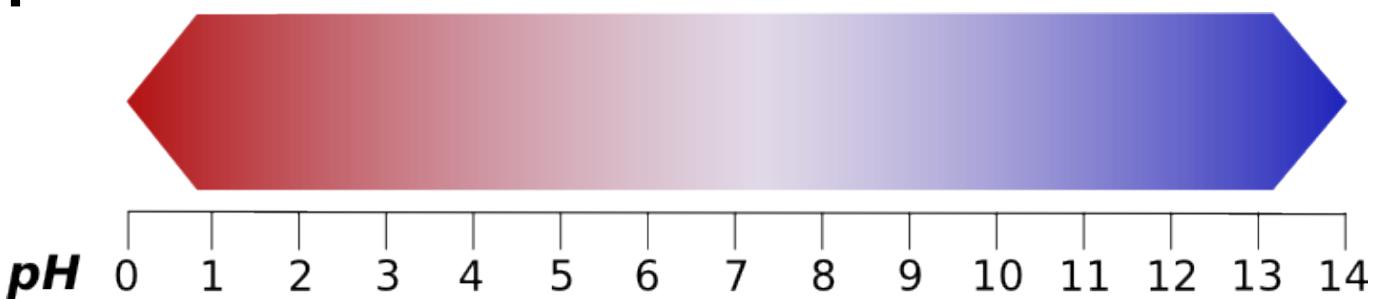


# pH-Wert



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
<b>pH-Wert</b>	Kleiner als 7	7	Größer als 7
<b>Beispiel:</b>	Salzsäure 35% pH-Wert = -1	$\text{H}_2\text{O}$	Ammoniak pH-Wert = 11
<b>Lackmuspapier-färbung</b>	<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