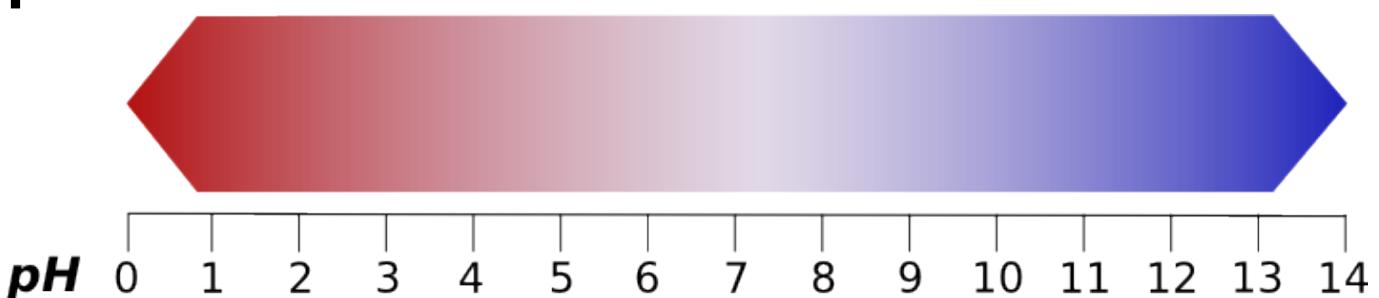


pH-Wert



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	H ₂ O	Ammoniak pH-Wert = 11
Lackmuspapier-färbung	Rot	Grün	Blau

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