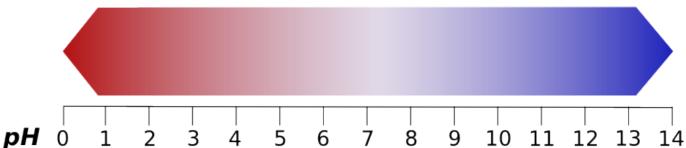
pH-Wert



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	I H ()	Ammoniak pH-Wert= 11
Lackmuspapier- färbung	Rot	Grün	Blau

Weblinks

Quellenangabe

- Taschenbuch Einsatzdienst der Berliner Feuerwehr
- Grafik pH-Wert-Skala: veröffentlicht vom Wikipedia-User PatríciaR unter CC BY-SA 2.5-Lizenz

CBRN-Lexikon