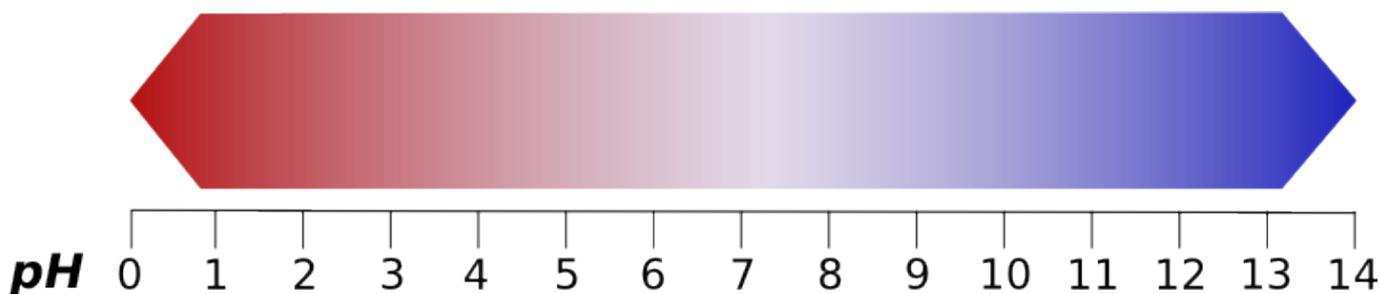


pH-Wert



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
Lackmuspapierfärbung	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

From: <https://wiki.einsatzleiterwiki.de/> - **Einsatzleiterwiki**

Permanent link: <https://wiki.einsatzleiterwiki.de/doku.php?id=cbrn:allgemein:cbrn-lexikon:ph-wert>

Last update: **03.07.2018 20:21**

