

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

[CBRN-Lexikon](#)