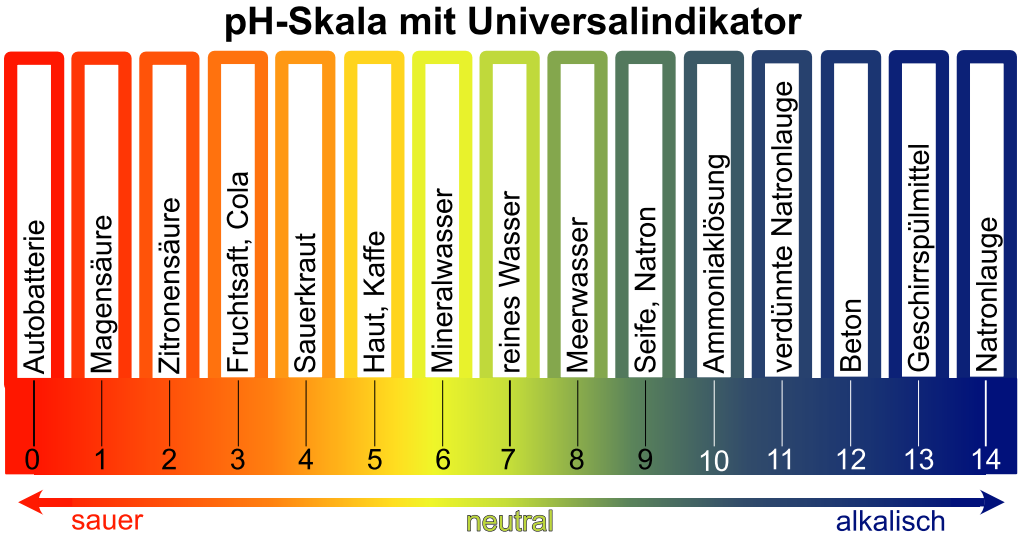
Der pH-Wert ist ein Maß für die Stärke der sauren oder alkalisch Lösung.
Der pH-Wert kann dabei über eine Elektrode oder einen Farb-Indikator bestimmt werden.
*pH ist die Abkürzung für „potentia Hydrogenii“ (Kraft der Wasserstoffe).*

Der pH-Wert wird auf einer Skala von 0 bis 14 gemessen, wobei 7 neutral ist.

- Flüssigkeiten mit einem pH-Wert unter 7 bezeichnet man als saure Lösungen (Säuren).
- Flüssigkeiten mit einem pH-Wert von 7 bezeichnet man als neutral.
- Flüssigkeiten mit einem pH-Wert über 7 bezeichnet man als alkalisch Lösungen (Basen/ Laugen).

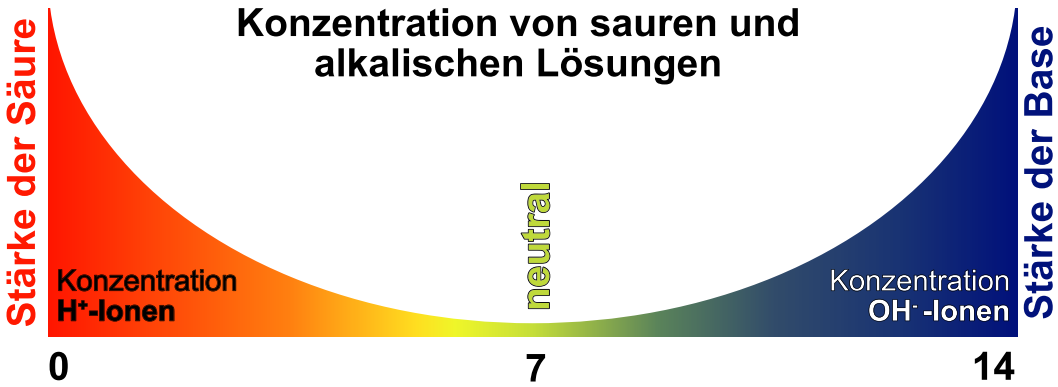



A.Spielhoff, Skala-Universalindikator, 🅭🅯

Das Besondere an der pH-Wert-Skala ist, dass der Unterschied zwischen zwei pH-Werten einen 10-fache Konzentrationsveränderung bedeutet. Das heißt, dass z.B. die Magensäure mit pH=1 zehnmal so sauer wie die Zitronensäure mit pH=2 ist und hundertfach so sauer ist, wie die Säure in einer Cola mit einem pH-Wert von 3.

Eine Verdünnung einer Säure um den Faktor 10 bedeutet also die Zunahme des pH-Werts um den Faktor 1.

Text von A.Spielhoff und openai.com, 🅭🅯




A.Spielhoff, stärke von Säuren und Basen, 🅭🅯