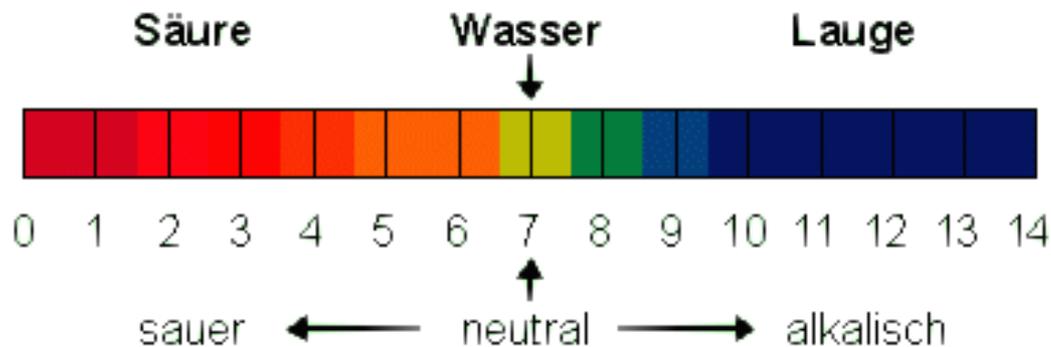


pH- Werte

Der pH-Wert ist ein Maß für die saure oder alkalische Reaktion einer wässrigen Lösung. Der pH-Wert ist eine dimensionslose Zahl, die üblicherweise zwischen 0 und 14 liegt, aber auch Werte von -1 oder 15 annehmen kann.



Beispiele von pH- Werten gebräuchlicher Lösungen:

Substanz	pH-Wert	Art
Batteriesäure	<0	sauer
Magensäure (nüchternen Magen)	1,0–1,5	
Zitronensaft	2,4	
Cola	2,0–3,0	
Essig	2,5	
Fruchtsaft der Schattenmorelle	2,7	
Orangen- und Apfelsaft	3,5	
Wein	4,0	
Saure Milch	4,5	
Bier	4,5–5,0	
Saurer Regen	< 5,0	
Kaffee	5,0	
Tee	5,5	
Regen (natürlicher Niederschlag)	5,6	
Mineralwasser	6,0	
Milch	6,5	
Wasser (je nach Härte)	6,0–8,5	sauer bis alkalisch
Menschlicher Speichel	6,5–7,4	
Blut	7,4	alkalisch
Meerwasser	7,5–8,4	
Pankreassaft (Darmsaft)	8,3	
Seife	9,0–10,0	
Haushalts-Ammoniak	11,5	
Bleichmittel	12,5	
Beton	12,6	
Natronlauge	13,5–14	

Salzsäure 35%	pH = -1
Salzsäure 3,5%	pH = 0
Salzsäure 0,35%	pH = 1
Magensäure	pH = 2
Zitronensaft	pH = 2
Essigessenz	pH = 2
Essig	pH = 3
Coca Cola	pH = 3
Wein	pH = 4
Saure Milch	pH = 4,5
Bier	pH = 5
Hautoberfläche	pH = 5,5
Mineralwasser	pH = 6
Reines Wasser	pH = 7
Blut	pH = 7,4
Sauberes Seewasser	pH = 8,3
Darmsaft	pH = 8,3
Waschmittellösung	pH = 10
Natronlauge 3%	pH = 14
Natronlauge 30%	pH = 15