

Universalindikator färbt

Säuren:

Laugen:

Wasser (neutral):

Beispiele:

Durchschnittliche pH-Werte einiger gebräuchlicher Lösungen

Substanz	pH-Wert	Art
Batteriesäure	<0	
Magensäure (nüchterner 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	sauer
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	
Menschlicher Speichel	6,6–7,4	
Blut	7,4	sauer bis alkalisch
Meerwasser	7,5–8,4	
Pankreasssaft (Darmsaft)	8,3	
Seife	9,0–10,0	
Haushalts-Ammoniak	11,5	
Bleichemittel	12,5	
Beton	12,6	
Natronlauge	13,5–14	

<https://www.chemiezauber.de/images/b3/saeuren/wikiskala.JPG>

Neutralisation:

<https://youtu.be/5c5SrQb2SM4>

Merke:

Beispiel: Salzsäure wird mit Natronlauge neutralisiert.

Beispiel: Schwefelsäure (vollständig dissoziiert) wird mit Kaliumlauge neutralisiert.

Ü: Weitere Neutralisationsreaktionen