

Universalindikator färbt

Säuren:

Laugen:

Wasser (neutral):

Beispiele:

Durchschnittliche pH-Werte einiger gebräuchlicher
Lösungen

Substanz	pH-Wert	Art
Batteriesäure	<0	sauer
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	
Bier	4,5–5,0	
Saurer Regen	< 5,0	
Kaffee	5,0	
Tee	5,5	
Regen (natürlicher Niederschlag)	5,6	
Mineralwasser	6,0	sauer bis alkalisch
Milch	6,5	
Wasser (je nach Härte)	6,0–8,5	alkalisch
Menschlicher Speichel	6,5–7,4	
Blut	7,4	
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	

<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