

Säuren, Laugen und neutrale Flüssigkeiten

Es gibt saure, laugige und neutrale Flüssigkeiten. Bei sauren Flüssigkeiten spricht man von Säuren. Bei laugigen (auch basisch oder alkalisch genannt) Flüssigkeiten spricht man von Laugen bzw. Basen. Am pH – Wert kann man genau erkennen, ob es sich um eine Säure, eine Lauge oder eine neutrale Flüssigkeit handelt. Auch kann man sehen, wie stark eine Säure oder eine Lauge ist.



Tabelle zur Versuchsauswertung

Stoffprobe	sauer / laugig / neutral	pH - Wert
Salzsäure (verdünnt)	<i>sauer</i>	pH 1
Natronlauge (verdünnt)	<i>laugig (alkalisch)</i>	pH 14
Leitungswasser	<i>neutral</i>	pH 7
Salzwasser	<i>neutral</i>	pH 7
Mineralwasser	<i>sauer</i>	pH 6
Zitronensäure	<i>sauer</i>	pH 2
Waschpulver	<i>laugig (alkalisch)</i>	pH 10
Backpulver	<i>laugig (alkalisch)</i>	pH 8
Chlorreiniger	<i>laugig (alkalisch)</i>	pH 14
Geschirrspülmittel	<i>laugig (alkalisch)</i>	pH 12
Zuckerwasser	<i>neutral</i>	pH 7
Haushaltssessig (Essigsäure)	<i>sauer</i>	pH 5