水素イオン濃度（pH）

酸性やアルカリ性というのは、水溶液（物質を水に溶かした液）の性質の名前です。

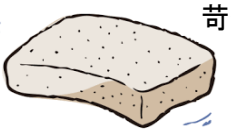
塩酸・・0

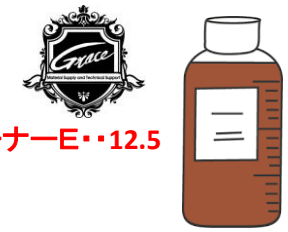
酢・・2

日本酒・・4.2

リンゴ・・3

セメント・・9.8


こんにゃく・・12.2



石鹸・・7～10

スポーツ飲料・・3～4

レモン・・2.5

ビール・・4.2

灰・・12.5

漂白剤・・13.5

家庭用品品質表示法

3.0未満・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・酸性

3.0以上　6.0未満・・・・・・・・・・・・弱酸性

6.0以上　8.0以下・・・・・・・・・・・・中性

8.0を超えて　11.0以下・・・・・・・・弱アルカリ性

11.0を超えるもの・・・・・・・・・・・・アルカリ性

★同じpH値でも、酸化力のあるアルカリ（苛性ソーダ）と、攻撃刺激性のないアルカリ（灰液）が存在します。
その違いは、酸化還元電位（O，R，P）により表記できます。IDクリーナーは、アタック性の少ない安全なアルカリ剤です。

酸とは

酸とは、
水に溶けた時に下記の性質を表すもののことを言います。

水素イオン（H+）を放出し、pH値は中性の7より下
放出される水素イオンの数が多いほど、酸の性質が強くなる。
青色リトマス紙の色を赤く変える。

アルカリとは

アルカリとは、
水に溶けた時に下記の性質を表すもののことを言います。

水酸化物イオン（OH−）を放出し、pH値は中性の7より上
放出される水酸化物イオンが多いほど、アルカリの性質が強くなる。
赤色リトマス紙の色を青く変える。

習志野エンジニアリング株式会社
〒営業本部　千葉県千葉市美浜区幕張西6-25-1　TEL 043-297-4071　FAX 043-297-4072
E-mail　grace@narashino-eng.co.jp　http://www.narashino-eng.co.jp