

科学をもっと知ろう！

かがくナビ

中性に

チャレンジ

物質は水に溶解すると、酸性・中性・アルカリ性のいずれかの性質を示します。

アルカリ性のものはタンパク質を溶かす性質があります。アルカリ性のパイプ洗浄剤はその性質を利用しています。

一方、酸性のものは鉄など多くの金属を溶かします。また酢やレモンは酸っぱい味がしますが、これも酸性の性質です。

ただ、強い酸性やアルカリ性のものは危ないので、むやみになめてはいけません。

もし、酸性やアルカリ性のものが目に入った場合はよく水洗いして、お医者さんに診てもらいましょう（特にアルカリ性の場合）。

酸性・中性・アルカリ性の判定には様々な指示薬を使います。

指示薬の例

	酸性	中性	アルカリ性
リトマス紙	赤		青
BTB溶液	黄	黄 緑	青 青
フェノールフタレイン溶液	無色		無色 ピンク 赤 赤
紫キャベツ・赤シソの汁	赤	ピンク 紫	青 緑 黄
pH※	1 7	 14
強さ	強い ↔ 弱い		弱い ↔ 強い

※pH(ピー・エイチ)とは？

酸性・アルカリ性の強さを表す指標で、7が中性、7より小さいと酸性、7より大きいとアルカリ性です。酸性は値が小さくなるほど、アルカリ性は値が大きくなるほど強くなります。