

Abkürzungen

Objektyp: **Group**

Zeitschrift: **Sprachspiegel : Zweimonatsschrift**

Band (Jahr): **41 (1985)**

Heft 2

PDF erstellt am: **21.07.2024**

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Inhalten der Zeitschriften. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern.

Die auf der Plattform e-periodica veröffentlichten Dokumente stehen für nicht-kommerzielle Zwecke in Lehre und Forschung sowie für die private Nutzung frei zur Verfügung. Einzelne Dateien oder Ausdrucke aus diesem Angebot können zusammen mit diesen Nutzungsbedingungen und den korrekten Herkunftsbezeichnungen weitergegeben werden.

Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. Die systematische Speicherung von Teilen des elektronischen Angebots auf anderen Servern bedarf ebenfalls des schriftlichen Einverständnisses der Rechteinhaber.

Haftungsausschluss

Alle Angaben erfolgen ohne Gewähr für Vollständigkeit oder Richtigkeit. Es wird keine Haftung übernommen für Schäden durch die Verwendung von Informationen aus diesem Online-Angebot oder durch das Fehlen von Informationen. Dies gilt auch für Inhalte Dritter, die über dieses Angebot zugänglich sind.

im Englischen das Verbum ‚holler‘, das ‚laut ausrufen‘ bedeutet, mit Sicherheit von ‚holla‘ kommt, und es mag sein, daß im Französischen das Verbum ‚haler‘, das im Englischen dem Verbum ‚haul‘ entspricht und das nun so etwas Ähnliches wie ‚holen‘ bedeutet, eben auch von den Rufen ‚hallo‘ und ‚holla‘ kommt.

Klaus Mampell

Abkürzungen

BH und pH

Was „BH“ bedeutet, weiß jeder. Warum man aber „Büstenhalter“ zu „BH“ abkürzt, ist nicht klar. So viel wird ja von Büstenhaltern nicht geredet oder geschrieben, daß man sich mit der Abkürzung Zeit oder Raum sparen möchte. Falsche Scham dürfte beim Zusammenziehen eines Büstenhalters zu einem BH auch kein Anlaß gewesen sein, zumal es Scham, ob echte oder falsche, heutzutage nicht mehr viel gibt. So oder so, wenn man von „BH“ spricht, weiß man, was abgekürzt wurde.

Wofür aber ist „pH“ die Abkürzung? Es gibt kaum jemanden, der das weiß, obgleich „pH“ den meisten zum Begriff geworden ist, besonders seit vom sauren Regen so viel geredet wird. Da wird „pH“ mit einer Zahl verbunden. Wenn etwas also einen pH-Wert von 6 hat, dann bezeichnet das einen gewissen Säuregrad. Bei einem pH-Wert von 7 wäre es neutral, bei 8 wäre es alkalisch. Also wäre 5 saurer als 6, und 9 wäre alkalischer als 8. — Nun ist es sicher nicht schwer, sich so etwas zu merken; und es mag ja auch ganz praktisch sein, Unterschiede in der Säure oder Alkalinität in Zahlen statt in Worten auszudrücken, also statt „ein klein wenig sauer“, „etwas sauer“, „ziemlich sauer“, „recht sauer“, „sehr sauer“, „furchtbar sauer“, zu sagen: 6, 5, 4, 3, 2, 1, und Ähnliches von 8 bis 13 bei der Alkalinität.

Wer genau wissen will, was „pH“ ist, dem können wir es sagen. Das ist der negative dekadische Logarithmus der Wasserstoffionenkonzentration; und weil das so lang ist, redet man immer nur von dem kurzen „pH“. Das „H“ können wir jetzt leicht erraten. Das dürfte die Abkürzung für „Hydrogenium“ sein; denn das ist das lateinische Wort für „Wasserstoff“, und von der Wasserstoffionenkonzentration war ja die Rede. Aber es war auch die Rede vom Logarithmus. Wenn soundsoviel hoch soundsoviel gleich soundsoviel ist, dann geht es hier um die Hochzahl, um die Potenz, um die „potentia hydrogenii“, Abkürzung: „pH“.

Diese Abkürzung wird schon seit so vielen Jahrzehnten gebraucht, daß man inzwischen vergessen hat, woher sie kommt und was sie eigentlich besagt. Aber wer weiß denn schließlich auch sonst bei all den Begriffen, die man dauernd gebraucht, woher sie kommen und was sie ursprünglich bedeuteten. Gewiß, bei „BH“ vergißt man es nicht. Doch obgleich man es sich bei „pH“ hiermit wieder in Erinnerung ruft, ist es wohl kein Wunder, wenn man es alsbald wieder vergißt; denn die „potentia hydrogenii“ im sauren Regen oder, noch ausführlicher gesagt, der negative dekadische Logarithmus der Wasserstoffionenkonzentration darin, bedeutet den meisten nicht etwa mehr, sondern entschieden weniger als bloß soundsoviel „pH“.

Nick Meiner