

pH

1. Zum Test

Die Reagenz reicht für ca. 200 Messungen. Alle Bestandteile sind auch einzeln erhältlich.

2. Was ist pH

Der pH-Wert ist ein Maß für die Stärke der sauren bzw. basischen Wirkung einer Lösung. Er ist definiert über den negativen

Zehnerlogarithmus der Oxoniumionenkonzentration (genauer: der Oxoniumionenaktivität).

Der Begriff leitet sich von pondus

Hydrogenii oder potentia Hydrogenii (lat. pondus, m. = Gewicht; potentia, f. = Kraft; hydrogenium, n. = Wasserstoff) ab.

pH < 7 entspricht einer sauren Lösung

pH = 7 entspricht einer neutralen Lösung

pH > 7 entspricht einer alkalischen Lösung

3. Anleitung

Bitte entnehmen Sie 5ml einer Wasserprobe mit der mitgelieferten Spritze oder mit einem anderen geeigneten Gefäß. Dann

füllen Sie die 5ml in das mitgelieferte Reagenzglas. Geben Sie jetzt 3 Tropfen der pH

Reagenz zu und schütteln oder rühren

Sie gut durch. Die Probenfärbung vergleichen Sie bitte mit der beigefügten Farbskala .

4. Haltbarkeit

Die Haltbarkeit beträgt ca. 2 Jahr wenn die unter Lagerung aufgeführten Angaben berücksichtigt werden.

5. Lagerung

Behälter kühl und dunkel lagern, nicht unter 0 Grad Celsius. Nicht direktem Sonnenlicht aussetzen. Behälter immer verschlossen aufbewahren.

6. Entsorgung

Flüssigkeiten vollständig aufbrauchen und dann Fachgerecht im Restmüll entsorgen. Sollen die Reagenzien entsorgt werden, obwohl sie noch nicht leer sind, bitte wie folgt vorgehen.

Da die Flüssigkeit sehr stark färbt, am besten bei fließendem Wasser im Abfluss entsorgen.

7. Hinweise

Die Reagenzien für Kinder unzugänglich aufbewahren. Nach Entleerung nicht öffnen und/oder mit anderen Flüssigkeiten

füllen. Nach Haut oder Augenkontakt sofort ausgiebig mit Wasser Spülen und gegebenenfalls Arzt aufsuchen und dieses

Datenblatt mitnehmen.

8. Inhaltsstoffe

Ethanol ca. 94% und Methylrot, Bromthymolblau, Thymolblau