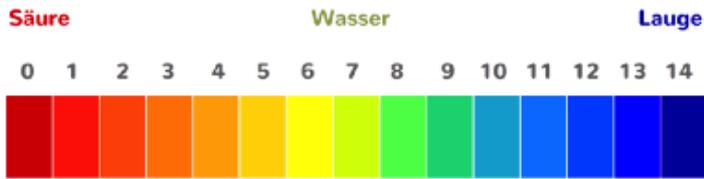


Der pH-Wert von Lösungen Ü1 ©www.mein-lernen.at



[Lösungen](#)

Setze richtig ein:

pH-Wert < 7, saure, 0 – 14, Wasserstoff, pH-Wert > 7, Logarithmus, reagiert, basische, weniger, Hydroxid, neutrale, mehr, pH-Wert 7,

Eigenschaften:

Der pH-Wert misst die Konzentration von _____-Ionen (H⁺-Ionen) und _____-Ionen (OH⁻-Ionen) in einer Lösung. Während die Wasserstoff-Ionen für die _____-Reaktion verantwortlich sind, beschreiben die Hydroxid-Ionen die _____-Reaktion. Die Konzentration ist dabei als negativer dekadischer _____ angegeben.

Der pH-Wert ist umso größer, je _____ Wasserstoff-Ionen (Säure) in einer Lösung vorhanden sind.

Man erkennt damit, wie stark sauer oder basisch eine Lösung _____
_____ Lösungen enthalten gleich viele Wasserstoff-Ionen (H⁺-Ionen) und Hydroxid-Ionen (OH⁻-Ionen).

Saure Lösungen enthalten _____ Wasserstoff-Ionen (H⁺-Ionen) als Hydroxid-Ionen (OH⁻-Ionen), basische Lösungen weniger.

Der pH-Wert reicht von einer Skala von _____

Reines Wasser und neutrale Lösungen haben den _____

Saure Lösungen haben einen _____ (Farbe rot auf der höchsten Stufe 0).

Basische Lösungen haben einen _____ (Farbe blau auf der höchsten Stufe 14).