

Definition: pH-Wert

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 _____, je _____ Wasserstoff-Ionen (Säure) in einer Lösung vorhanden sind.

Messung: pH-Wert

Der pH-Wert lässt erkennen, wie _____ sauer oder basisch eine Lösung reagiert. Neutrale Lösungen enthalten _____ Wasserstoff-Ionen (H^+ -Ionen) und Hydroxid-Ionen (OH^- -Ionen).

Saure Lösungen enthalten _____ Wasserstoff-Ionen (H^+ -Ionen) als Hydroxid-Ionen (OH^- -Ionen), basische Lösungen _____. Der pH-Wert reicht von einer Skala von _____

Reines Wasser und neutrale Lösungen haben den pH-Wert _____

Saure Lösungen haben einen pH-Wert _____ (Farbe _____ auf der höchsten Stufe ____).

Basische Lösungen haben einen pH-Wert _____ (Farbe _____ auf der höchsten Stufe ____).

Bestimme den pH-Wert von bekannten Flüssigkeiten:

Zitronensaft = _____ Blut = _____ Essig = _____

Harn = _____ Bier = _____ Seifenlösung = _____

Lösungen: [Info/Chemie/ph-Wert Definition und Messung](http://www.mein-lernen.at/Info/Chemie/ph-Wert%20Definition%20und%20Messung) ©www.mein-lernen.at