

## Hilfekarte Was gibt der pH-Wert genau an

Hilfe für den 1.Satz der Auswertung:

Der pH-Wert ist ein Maß für die Säurestärke einer Lösung.

Das Oxonium-Ion ist für die sauren Eigenschaften einer Lösung verantwortlich.

Nutze in dem Satz den Begriff: *Konzentration*

Hilfe für den 2.Satz der Auswertung:

Die Säure wurde bei dem Versuch immer um das 10fache verdünnt.

Also wurde die Konzentration der Säure bei dem Versuch immer um das 10fache verringert.

Daher wurde die Konzentration der Oxoniumionen ( $c_{(H_3O^+)}$ ) um das 10fache verringert.

Vergleiche die Werte der Oxoniumionen-Konzentration und die pH-Werte (mit pH-Meter ermittelt). Welchen Zusammenhang zwischen den Wertepaaren eines Reagenzglases kannst du herstellen. Beschreibe diesen Zusammenhang in der Auswertung.