

Arbeitsblatt 2 (Lösung): Haut und Hygiene – Warum waschen wir uns die Hände?

Aufgabe

Stelle Fragen zu den vorgegebenen Antworten. Benutze dabei die Fragemuster.

Fragemuster

- Was passiert bei ... ?
- Wie kann man ... ?
- Welche Aufgabe hat ... ?
- Wozu dient ... ?
- Was gibt ... an?
- Wie hoch ist ... ?
- Was sagt ... aus?

Frage: Was gibt der pH-Wert einer Lösung an?

Antwort: Der pH-Wert einer Lösung gibt an, wie stark sauer oder alkalisch eine Lösung ist.

Frage: Was sagt der pH-Wert aus?

Antwort: Ist der pH-Wert kleiner als 7, dann ist die Lösung sauer. Ist der pH-Wert größer als 7, dann ist die Lösung alkalisch. Bei einem pH-Wert von 7 spricht man von einer neutralen Lösung.

Frage: Wozu dient das pH-Messstäbchen?

Antwort: Das pH-Messstäbchen dient zur Messung des pH-Wertes.

Frage: Wie kann man den pH-Wert auf dem Messstäbchen bestimmen?

Antwort: Man kann den pH-Wert bestimmen, indem man die Farbe des pH-Messstäbchens mit der Skala auf der Verpackung vergleicht.

Frage: Wie hoch ist der pH-Wert der Haut?

Antwort: In der Regel ist der pH-Wert der Haut kleiner als 7. Man spricht deshalb von einem Säureschutzmantel der Haut.

Frage: Welche Aufgabe hat der Säureschutzmantel?

Antwort: Der Säureschutzmantel sorgt dafür, dass sich Bakterien und Pilze nicht auf der Haut vermehren können. Dadurch schützt der Säureschutzmantel die Haut.

Frage: Was passiert bei zu häufigem Händewaschen?

Antwort: Wenn man sich die Haut zu häufig mit Seife wäscht, dann wird der Säureschutzmantel der Haut beschädigt und der pH-Wert der Haut steigt.