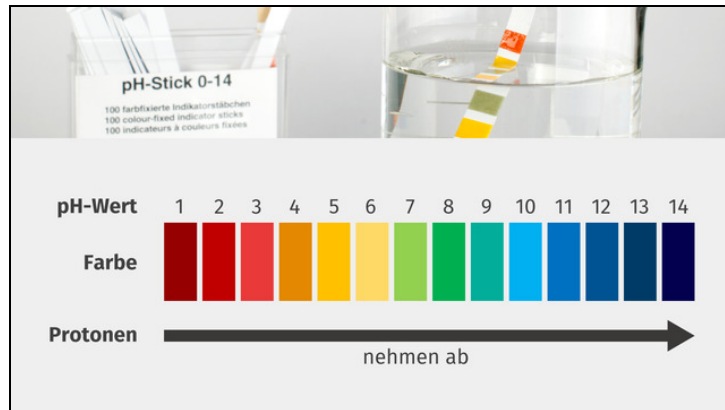




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# pH-Wert – Definition und Verwendung



- 1 **Vergleiche den pH-Wert der Stoffe.**
- 2 **Gib an, was der pH-Wert ist.**
- 3 **Vervollständige die pH-Wert-Skala.**
- 4 **Bestimme die Protonenkonzentration des jeweiligen pH-Werts.**
- 5 **Beschreibe die Messung des pH-Werts und dessen Verwendung.**
- 6 **Vergleiche die Beispiele aus dem Alltag.**
- + **mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben**

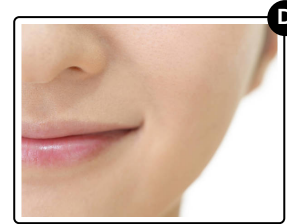
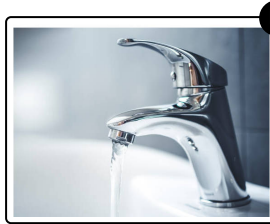


Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



## Vergleiche den pH-Wert der Stoffe.

Sortiere die Elemente von sauer nach basisch. Beginne mit dem **kleinsten** pH-Wert.



RICHTIGE REIHENFOLGE



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Vergleiche den pH-Wert der Stoffe.

#### 1. Tipp

In der Aufgabe sind abgebildet: Haut, Seife, Leitungswasser und Zitronensaft.

---

#### 2. Tipp

Zitronensaft hat einen pH-Wert von 2,4, ist also sehr sauer.

---

#### 3. Tipp

Wasser ist neutral, also weder sauer noch basisch.

---

#### 4. Tipp

Unsere Haut verfügt über eine natürliche Hautbarriere, die auch **Säureschutzmantel** genannt wird.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Vergleiche den pH-Wert der Stoffe.

**Lösungsschlüssel:** C, D, B, A

**Zitronensaft** hat einen pH-Wert von etwa **2,4** und ist somit **sehr sauer**.

Die **Haut** hat einen pH-Wert von ungefähr **5** und ist daher **leicht sauer**.

Ein Beispiel für eine **neutrale** Lösung ist das **Leitungswasser** mit einem pH-Wert von **7**: Leitungswasser ist weder sauer noch basisch.

**Seife** hat dagegen einen pH-Wert von etwa **9 bis 10** und ist somit **basisch** bzw. alkalisch.