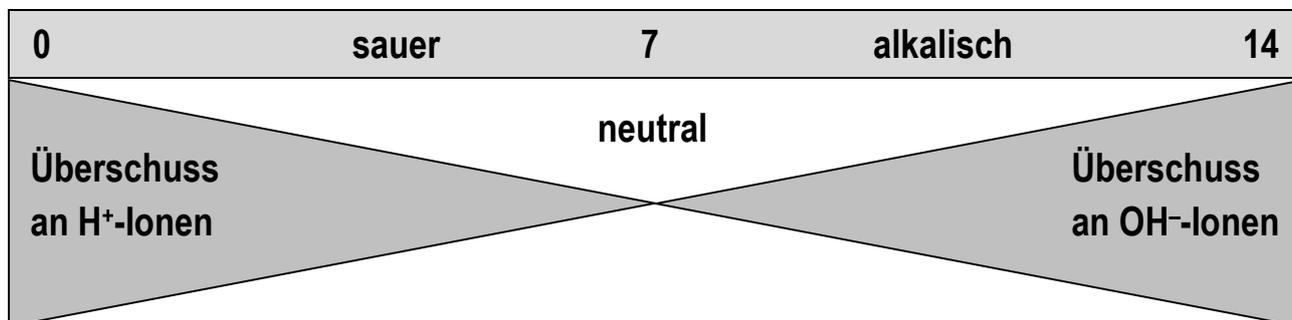


1. Trage in dieses Schema als Übersicht zu den pH-Werten folgende Begriffe ein: *alkalisch*, *sauer*, *neutral*, *Überschuss an H⁺-Ionen*, *Überschuss an OH⁻-Ionen*



2. a) Kreuze die jeweils richtige Aussage an. Von unten nach oben kannst du am Ende das Lösungswort herausfinden.

Aussagen	Stimmt	Stimmt nicht
1. Der pH-Wert gibt an, wie stark sauer oder alkalisch eine Lösung ist.	E	
2. Der Universalindikator zeigt durch Farbveränderungen an, welche Säure vorliegt.		N
3. Der Universalindikator wird beim Kontakt mit einer Lauge schwarz.		O
4. Der Universalindikator wird beim Kontakt mit einer Säure rot.	R	
5. Die pH-Wert-Skala reicht von 0 bis 14.	T	
6. Um den pH-Wert um eine Einheit zu erhöhen, muss man stets die doppelte Menge Wasser zugeben.		I
7. Die Verursacher der sauren Eigenschaften sind die Hydroxid-Ionen.		Z

b) Stelle hier alle falschen Aussagen richtig:

2. Der Universalindikator zeigt durch Farbveränderungen an, wie stark die Säure oder Lauge ist.

3. Der Universalindikator wird beim Kontakt mit einer Lauge blau.

6. Um den pH-Wert um eine Einheit zu erhöhen, muss man stets auf die zehnfache Menge Wasser auffüllen.

7. Die Verursacher der sauren Eigenschaften sind die Wasserstoff-Ionen.

Lösungswort: **Z I T R O N E**