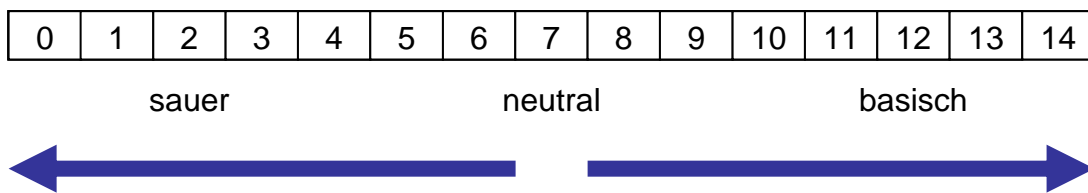


## Information

Eine Hauptaufgabe von Chemikerinnen und Chemikern ist die Untersuchung von Stoffen. Hierzu gibt es viele Möglichkeiten.

Eine davon ist die Untersuchung mit einem **Indikator**. Das ist ein Stoff, der seine Farbe ändern kann. Die hängt davon ab, ob der Stoff **sauer** oder **basisch** ist. Sauer sind z.B. Zitronensaft oder Essig, basisch sind z.B. Seifenlösung oder Spülmittel.

Wie stark sauer oder basisch eine Lösung ist, sagt der **pH-Wert**. Er reicht von 0 (stark sauer) bis 14 (stark basisch). In der Mitte, bei einem pH-Wert von 7, ist eine Lösung weder sauer noch basisch: sie ist **neutral**. Reines Wasser ist z.B. ganz neutral.



## Ziele

1. Du untersuchst die pH-Werte von Supermarktprodukten mit drei verschiedenen Methoden.
2. Du kannst die Vor- und Nachteile der Methoden nennen.