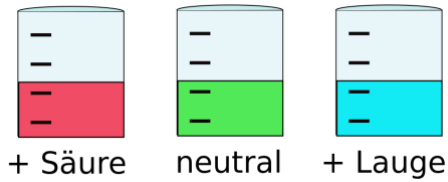


# ■ Saure Lösungen Ü1 ©www.mein-lernen.at



[Lösungen](#)

## Setze richtig ein:

*Reinigungsmittel, sauer, Entkalker, Ionen, Rotlöser, stärker, Wasser, Nichtmetalloxid, Gold, rot, Autobatterie, Wasserstoffatom, Mineralwasser*

## Eigenschaften:

Eine saure Lösung entsteht, wenn sich ein \_\_\_\_\_

(Schwefel, Phosphor) mit \_\_\_\_\_ verbindet.

Saure Lösungen schmecken \_\_\_\_\_, färben

Rotkrautwasser \_\_\_\_\_ und leiten elektrischen Strom, weil sie \_\_\_\_\_ enthalten.

Säuren besitzen zudem mindestens ein \_\_\_\_\_, das leicht abgespalten werden kann.

Dabei gilt der Grundsatz, je leichter es abgespalten werden kann, desto \_\_\_\_\_ ist die daraus entstehende saure Lösung.

## Überblick über die wichtigsten Anwendungen:

### Säure:

Zitronensäure

Schwefelsäure

Salzsäure

Kohlensäure

Salpetersäure

Phosphorsäure

### Verwendung:

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Nachweis von \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_