

Brauer/-in und Mälzer/-in

Chemie: Grundlagen der Chemie

Nenne physikalische Trennverfahren für heterogene Stoffgemische.



- Sedimentieren/Dekantieren
- Filtrieren
- Dichtesortieren
- Magnetsortieren



Brauer/-in und Mälzer/-in

Chemie: Grundlagen der Chemie

Nenne physikalische Trennverfahren für
homogene Stoffgemische.



- Extrahieren
- Absorbieren
- Destillieren
- Abdampfen



Brauer/-in und Mälzer/-in

Chemie: Grundlagen der Chemie

Aus welchen zwei Elementen besteht Wasser?



- Wasserstoff
- Sauerstoff



Brauer/-in und Mälzer/-in

Chemie: Grundlagen der Chemie

Nenne die Molekülformel von Wasser.



Sie lautet H_2O .



Brauer/-in und Mälzer/-in

Chemie: Grundlagen der Chemie

Was kennzeichnet eine exotherme Reaktion?



Es wird Energie freigesetzt.



Brauer/-in und Mälzer/-in

Chemie: Grundlagen der Chemie

Wie nennt man eine Reaktion, bei der Energie zugefügt werden muss?



Das nennt man endotherme Reaktion.



Brauer/-in und Mälzer/-in

Chemie: Grundlagen der Chemie

Mit welcher Probe kann im Labor Sauerstoff nachgewiesen werden?



Das geht mit der Spanprobe.



Brauer/-in und Mälzer/-in

Chemie: Grundlagen der Chemie

Wie nennt man eine chemische Reaktion, bei welcher sich ein Stoff mit Sauerstoff verbindet?



Das nennt man Oxidation.



Brauer/-in und Mälzer/-in

Chemie: Grundlagen der Chemie

Wie nennt man eine chemische Reaktion, bei der der Sauerstoff einer chemischen Verbindung entzogen wird?



Das nennt man Reduktion.



Brauer/-in und Mälzer/-in

Chemie: Grundlagen der Chemie

Nenne die Verflüssigungs- und die Erstarrungstemperatur von Wasserstoff.



Verflüssigungstemperatur: -253 °C

Erstarrungstemperatur: -259 °C



Brauer/-in und Mälzer/-in

Chemie: Grundlagen der Chemie

Nenne ein Beispiel für eine natürliche Säure.



Beispiele:

- Zitronensäure
- Essigsäure



Brauer/-in und Mälzer/-in

Chemie: Grundlagen der Chemie

Nenne ein Beispiel für eine anorganische Säure.



Beispiele:

- Schwefelsäure
- Salzsäure



Brauer/-in und Mälzer/-in

Chemie: Grundlagen der Chemie

Wie nennt man Farbstoffe, die bei Zugabe von Säure/Lauge ihre Farbe ändern?



Das sind Indikatoren.



Brauer/-in und Mälzer/-in

Chemie: Grundlagen der Chemie

Was entsteht, wenn man Chlorwasserstoff in Wasser löst?



Es entsteht Salzsäure.



Brauer/-in und Mälzer/-in

Chemie: Grundlagen der Chemie

Vervollständige den Satz:

Laugen sind wässrige Lösungen von ...



Laugen sind wässrige Lösungen von **Metallhydroxiden**.

