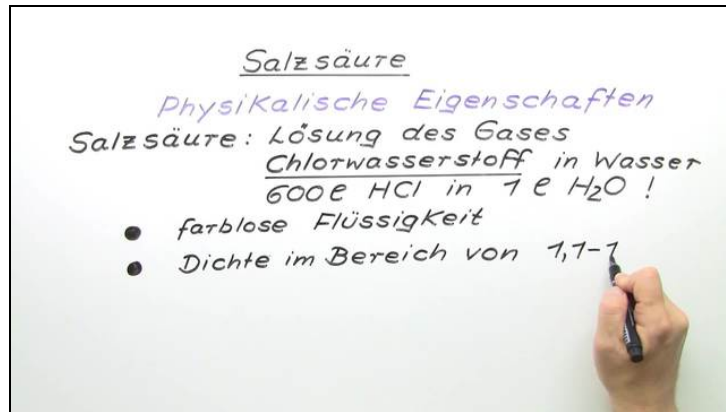




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von sofatutor.com

Salzsäure



- 1 Entscheide, aus welchen Stoffen HCl hergestellt werden kann.
- 2 Nenne die Eigenschaften von HCl.
- 3 Beschreibe den Vorgang des Entsalzens von Wasser.
- 4 Formuliere die Reaktionsgleichungen zu folgenden Reaktionen der Salzsäure.
- 5 Erkläre die Färbung in dem Versuch mit Kupferoxid.
- 6 Formuliere die Wortgleichung zu folgender Reaktionsgleichung.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

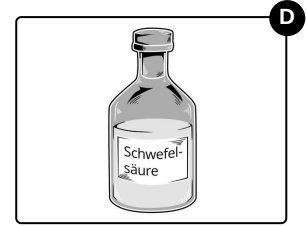
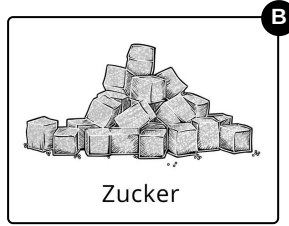
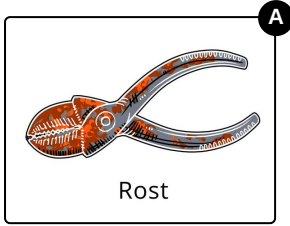


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von sofatutor.com



Entscheide, aus welchen Stoffen HCl hergestellt werden kann.

Wähle die richtigen Stoffe aus.





Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Entscheide, aus welchen Stoffen HCl hergestellt werden kann.

1. Tipp

Du benötigst ein Chlorid und eine Säure.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Entscheide, aus welchen Stoffen HCl hergestellt werden kann.

Lösungsschlüssel: C, D

HCl lässt sich auf verschiedene Weisen herstellen. Im Labor lässt man oft ein Chlorid mit einer starken Säure reagieren. Das gängigste Chlorid ist sicher das Natriumchlorid, also Kochsalz, was sich sicher immer im Labor finden lässt. Als Säure kann Schwefelsäure verwendet werden.