

UNTERRICHTS MATERIALIEN

Chemie



Neutralisationsreaktion – eine Leistungskontrolle

Ein Multiple-Choice zur schnellen Überprüfung des Wissensstands

VORANSICHT

Impressum

RAABE UNTERRICHTS-MATERIALIEN Chemie

Das Werk, einschließlich seiner Teile, ist urheberrechtlich geschützt. Jede Vervielfältigung ist ohne Zustimmung des Verlages unzulässig und strafbar. Dies gilt insbesondere für die elektronische oder sonstige Vervielfältigung, Übersetzung, Verbreitung und öffentliche Zugänglichmachung.

Für jedes Material wurden Fremdrechte recherchiert und angefragt. Sollten dennoch an einzelnen Materialien weitere Rechte bestehen, bitten wir um Benachrichtigung.

In unseren Beiträgen sind wir bemüht, die für Experimente nötigen Substanzen mit den entsprechenden Gefahrenhinweisen zu kennzeichnen. Dies ist ein zusätzlicher Service. Dennoch ist jeder Experimentator selbst angehalten, sich vor der Durchführung der Experimente genauestens über das Gefährdungspotenzial der verwendeten Stoffe zu informieren, die nötigen Vorsichtsmaßnahmen zu ergreifen sowie alles ordnungsgemäß zu versorgen. Es gelten die Vorschriften der Gefahrstoffverordnung sowie die Dienstvorschriften der Schulbehörde.

Dr. Josef Raabe Verlags-GmbH
Ein Unternehmen der Klett Gruppe
Rotebühlstraße 77
70178 Stuttgart
Telefon +49 7141 62900-0
Fax +49 7141 62900-10
meinRAABE@raabe.de
www.raabe.de

Redaktion: Beate Rapp
Satz: Kaiser MEDIA GmbH & Co. KG, Karlsruhe
Bildnachweis Titel: Thinkstock/iStock
Direktor: Josef Mayer

Neutralisationsreaktion – eine Leistungskontrolle

Autorin: Doreen Joppe

Kreuze im folgenden Multiple-Choice die richtigen Antworten an. Beachte, dass mehrere Antworten richtig sein können.

Aufgaben

1 Bei einer Neutralisation

- reagiert eine Base mit einer Säure.
- werden die basischen und sauren Eigenschaften der Lösungen aufgehoben.
- haben alle eingesetzten Verbindungen einen pH-Wert von 7.

2 Man kann eine Säure

- mit einer ausreichenden Menge an Wasser neutralisieren.
- mit einer geeigneten Menge einer basischen Lösung neutralisieren.
- mit einer Salzlösung neutralisieren.

3 Eine Neutralisation verläuft

- endotherm, d. h., es wird Wärme frei.
- exotherm, d. h., es wird Wärme aufgenommen.
- ohne eine Temperaturänderung.
- exotherm, d. h., Wärme wird an die Umgebung abgegeben.

4 Auf der Teilchenzebene betrachtet, kann man sagen, dass während einer Neutralisation

- Hydroxid-Ionen und Oxonium-Ionen miteinander reagieren.
- das Hydroxid-Ion ein Proton abgibt.
- das Oxonium-Ion ein Proton abgibt.

Der RAABE Webshop: Schnell, übersichtlich, sicher!



Wir bieten Ihnen:



Schnelle und intuitive Produktsuche



Übersichtliches Kundenkonto



Komfortable Nutzung über
Computer, Tablet und Smartphone



Höhere Sicherheit durch
SSL-Verschlüsselung

Mehr unter: www.raabe.de