

2016 3.2 Experiment:

Unterscheiden Sie experimentell drei Säurelösungen voneinander.

Gegeben sind drei mit A, B und C gekennzeichnete Reagenzgläser. Sie enthalten Salzsäure, Schwefelsäurelösung und Citronensäurelösung.

- Planen Sie Ihr experimentelles Vorgehen und fordern Sie die benötigten Chemikalien schriftlich an.
- Führen Sie die Experimente durch und notieren Sie Ihre Beobachtungen.
- Werten Sie Ihre Beobachtungen aus und geben Sie an, in welchem Reagenzglas sich welche Säure befindet.
- Entwickeln Sie für **einen** Nachweis die Reaktionsgleichung in verkürzter Ionenschreibweise.

Für 3.2 erreichbare BE: 10

2018 2.2 Experiment: Identifizieren von Stoffen

Sie erhalten drei farblose Salzlösungen in mit A, B und C gekennzeichneten Gefäßen. Bei den gelösten Stoffen handelt es sich um Natriumchlorid, Natriumsulfat und Natriumnitrat.

Ermitteln Sie experimentell, welche Salzlösungen sich in den Gefäßen A, B und C befinden.

- Planen Sie Ihr experimentelles Vorgehen und legen Sie Ihren Plan dem Lehrer vor.
- Führen Sie die Experimente durch.
- Notieren Sie Ihre Beobachtungen und werten Sie diese aus.
- Ordnen Sie die Stoffe dem jeweiligen Gefäß zu.
- Entwickeln Sie die Reaktionsgleichung in verkürzter Ionenschreibweise für eine der durchgeführten Nachweisreaktionen.

Für 2.2 erreichbare BE:12

2015 4.4 Experiment:

Während eines Schülerexperimentes sind die Beschriftungen dreier farbloser Lösungen unleserlich geworden. Dabei handelt es sich um wässrige Lösungen von Natriumsulfat, Schwefelsäure und Citronensäure.

Sie erhalten diese drei farblosen Lösungen in mit A, B und C gekennzeichneten Reagenzgläsern.

Identifizieren Sie die Schwefelsäurelösung.

- Planen Sie Ihr experimentelles Vorgehen und legen Sie den Plan dem Lehrer vor.
- Führen Sie die Experimente durch.
- Notieren Sie Ihre Beobachtungen und werten Sie diese aus.
- Geben Sie das Reagenzglas an, in dem sich die Schwefelsäure befindet.

Für Aufgabe 4.4 erreichbare BE: 9