

Präparative Chemie II : Neutralisation

Name:

Klasse:

Datum:

Aufgabe/Problem:

Sie erhalten verdünnte Salzsäure (bereits mit Universalindikator versetzt) und verdünnte Natronlauge (Natriumhydroxid-Lösung).

- a) Geben Sie die verdünnte Natronlauge mit einer Pipette tropfenweise zur verdünnten Salzsäure (die ständig geschwenkt wird) bis ein deutlicher Farbumschlag eintritt.
- b) Dampfen Sie anschließend einen kleinen Teil der entstandenen Lösung in einem separaten Reagenzglas vollständig ein.

Geräte:

.....

Chemikalien:

.....

Beobachtungen:



.....

Schlussfolgerungen:



LB Chemie 9 Sachsen, Cornelsen Verlag 2006, S 52 - 55

Wortgleichung: a).....

Reaktionsgleichung: a).....

Beschreiben Sie das Wesen der Neutralisation!

.....

Notieren Sie die Reaktionsgleichung in verkürzter Ionenschreibweise!

.....

Geben Sie 3 Bedeutungen der Neutralisation an!

Natur:

Technik:

Haushalt:

