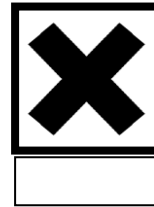


Neutralisation

chemieseiten.de



Vorbetrachtungen

1. Nenne die allgemeine Wortgleichung zur Reaktionsart Neutralisation!
2. Welche Ionen sind in Salzsäure, Schwefelsäure, Calciumhydroxid und Natronlauge enthalten ?
3. Gib die chemische Gleichung für die Reaktion von Natronlauge mit Salzsäure an!
4. Welche Ionen weist ein Indikator (UNITEST) nach?
5. Nenne 3 Arbeitsschutzmaßnahmen, die bei diesem Experiment eingehalten werden müssen! Begründe!
6. Weshalb ist hierbei die Verwendung von Erlenmeyerkolben gegenüber Bechergläsern zu empfehlen?

verwendete Geräte und Chemikalien:

Durchführung :

1. Überprüfe die vorhandene Lösung auf ihren pH Wert! (10 Tropfen Unitest)
2. Notiere deine Beobachtung und die Schlussfolgerungen!
3. Neutralisiere unter ständigem Schütteln diese Lösung!
4. Beende das Experiment bei Erreichen des Neutralpunktes!
5. Notiere deine Beobachtung und ergänze die Auswertung!

Beobachtungen:

Teil 1 Prüfen der Lösung



Schlussfolgerung:

Teil 2 Neutralisation

Neutralpunkt ☐ erreicht
(macht d. Lehrer) ☐ nicht erreicht



Auswertung:

Welche Färbung hatte der Indikator beim Prüfen der Probe und welchem Charakter (Ionenanwesenheit) entspricht das?

Welches Neutralisationsmittel ist deshalb geeignet? Begründe!

Welche Stoffe (Teilchen) befinden sich bei Erreichen des Neutralpunktes in der Lösung?

Nenne 2 weitere Stoffe, die für diese Reaktion als Neutralisationsmittel geeignet wären und gib ihre Ionen an!