

Aufgabe:

Identifiziere die gegebenen Lösungen (A,B und C) als Schwefelsäure , Salzsäure und Phosphorsäure!

Vorüberlegungen:

1. In einer klaren Lösung befinden sich die Ionen SO_4^{2-} , Cl^- , Na^+ ; OH^- und Ca^{2+} . Welche Stoffe(3) könnten hier gelöst worden sein?
2. Wie kann experimentell Natriumchlorid von Natriumiodid unterschieden werden?
3. Erläutere einen Weg, Essigsäure und Salzsäure voneinander zu unterscheiden ! (nicht mit Geruchssprobe)
4. In den Reagenzgläsern A, B und C befinden sich Salpetersäure , Schwefelsäure und Wasser. Gib eine Versuchsfolge an, mit der diese Stoffe im Ausschlussverfahren identifiziert werden können und nenne den jeweilig zu beobachtenden Effekt!

Geräte und Chemikalien:

Durchführung:

Beobachtung:

CHEMIESEITEN.DE

Schlussfolgerung(statt Auswertung):

Gib deine Entscheidung bekannt, und begründe diese!