Versuchsprotokoll Chemie

Name: Date:

Forscherfrage: Wie beeinflusst die Temperatur die Geschwindigkeit einer chemischen Reaktion?
Materialien: 3 Reagenzgläser, Reagenzglasständer, Thermometer, Wasserbad, Stoppuhr
Chemikalien: Natriumthiosulfatlösung, Salzsäure (HCl), destilliertes Wasser
Durchführung:

1. Fülle drei Reagenzgläser jeweils mit 10 mL Natriumthiosulfatlösung.
2. Stelle die Reagenzgläser in ein Wasserbad und bringe sie auf unterschiedliche Temperaturen (z.B. 10°C, 25°C, 40°C).
3. Füge zu jedem Reagenzglas 2 mL Salzsäure hinzu und starte die Stoppuhr.
4. Beobachte die Reaktion und notiere die Zeit, bis die Lösung trüb wird.
5. Vergleiche die Reaktionszeiten bei den verschiedenen Temperaturen.

Zeichne den Versuchsaufbau und beschrifte

Führe den Versuch durch und notiere deine Beobachtungen.

Auswertung: Erkläre das Versuchsergebnis