

23.03.2020 Chemie 10

1. Gegeben sind im Dokument „23.03.2020 Versuche“ die Aufgabe, die Durchführung und die Messwerte/Beobachtungen für zwei Versuche, die die Abhängigkeit der Reaktionsgeschwindigkeit von der Konzentration und der Temperatur darstellen sollen.

Stelle die Messwerte graphisch dar!

Werte die Versuche mithilfe der Stoßtheorie aus und mach dir Notizen zur Stoßtheorie allgemein! Nutze hierzu die Texte im Buch (Seite 72, 74 oben, 76,77) und den Text im Dokument „23.03.2020 Stoßtheorie“.

2. Formuliere die Reaktionsgleichungen für die ablaufenden Reaktionen!

Das Salz Natriumthiosulfat wird in Wasser gelöst, wodurch die Ionen entstehen. Die Thiosulfat-Ionen reagieren nun mit den Protonen der Salzsäure zu Thiosulfatsäure. Dieser Vorgang läuft sehr schnell ab. Die Thiosulfatsäure zerfällt in einer langsameren Reaktion zu Schwefeldioxid, Wasser und elementarem Schwefel, welcher für die Trübung sorgt.

→ Sende deine Ausarbeitungen bitte als Foto oder Scan über die Funktion „Abgabe“ bis zum 30.03.2020 ein.

3. Schau als Zusammenfassung und zur Überprüfung deiner Ergebnisse das Video unter folgendem Link:

<https://www.youtube.com/watch?v=TJOvDxyHOHw>