

Beeinflussung der Reaktionsgeschwindigkeit

Name: Klasse: Datum:

- Aufgabe:**
- Sie erhalten 3 beschriftete Reagenzgläser mit Salzsäure (A: 5%-ige HCl, B: 10%-ige HCl, C: 5%-ige HCl).
 - Sie wählen aus den bereitgestellten Magnesiumspänen 3 möglichst gleichgroße Späne aus.
 - Geben Sie einen Magnesiumspan in 5%-ige Salzsäure und stoppen Sie die Zeit bis zum Ende der Reaktion!
 - Wiederholen Sie das Gleiche mit 10%-iger Salzsäure!
 - **Schutzkleidung!** Erhitzen Sie die verbliebene 5%-ige Salzsäure mit dem Bunsenbrenner bis kurz vor den Siedepunkt und nehmen Sie das Reagenzglas aus der Flamme. Geben Sie nun den verbleibenden Magnesiumspan hinzu und stoppen Sie die Zeit bis zum Ende der Reaktion!

Geräte:

.....

.....

Chemikalien:

Beobachtungen:

Experiment (Kurzbeschreibung)	Beobachtungen

Schlussfolgerungen:

Begründen Sie die unterschiedlichen Reaktionsgeschwindigkeiten mit Ihrem Wissen über die Voraussetzungen zum Ablauf chemischer Reaktionen!

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

