

Chemie 11	Chemisches Gleichgewicht	Name: Datum:
-----------	--------------------------	-----------------

Einfluss des Drucks auf das chemische Gleichgewicht

Lesen Sie zunächst die Versuchsbeschreibung. Die Reaktion zwischen Essigsäure und Calciumcarbonat ist bereits bekannt. Stellen Sie die Reaktionsgleichung auf und stellen Sie eine Hypothese über die zu erwartenden Beobachtungen auf. Führen Sie dann den Versuch durch.

Hypothese:

Versuch: Reaktion von Essigsäure mit Marmor

Stoffe: Marmorstücke (Calciumcarbonat), Essigsäure ($c=1 \text{ mol/l}$)

Geräte: Spritze (20 ml) mit Luer-Lock-Verschluss

Durchführung:

- Waschen Sie ca. 5 Marmorstücke kurz mit Wasser ab.
- Entfernen Sie den Spritzenkolben und füllen Sie die Marmorstücke in die Spritze.
- Setzen Sie den Kolben wieder ein.
- Ziehen Sie mit der Spritze soviel Essigsäure auf, dass die Marmorstücke gerade bedeckt sind.
- Verschließen Sie das untere Ende der Spritze mit dem Luer-Lock-Verschluss.
- Beobachten Sie.
- Drücken Sie den Kolben in die Spritze und beobachten Sie weiter.

Beobachtungen:

Auswertung:

Reaktionsgleichung: