

# Salzsäure reagiert mit Marmor

## Auswertung

- Beispielwerte (pdf)
- Beispielwerte (odt)

### Fehler in den Originalwerten

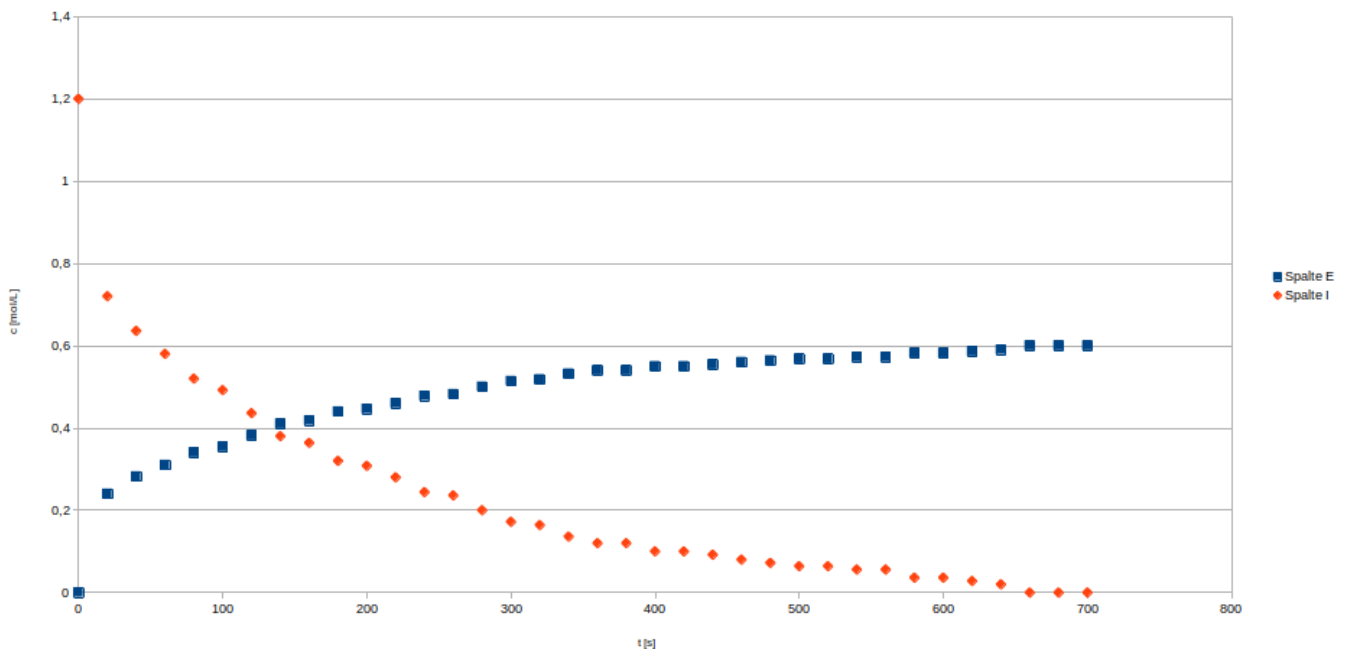


Für die Konzentration der Wasserstoffionen treten negative Werte auf. Dies lässt darauf schließen, dass die Konzentration der verwendeten Salzsäure größer als 1mol/L ist, da durch den Überschuss des eingesetzten Marmor die Reaktion erst nach Verbrauch der Salzsäure zum Erliegen kommt.

## Diagramm

Entwicklung der Konzentrationsverhältnisse

Salzsäure-Marmorreaktion



From:  
<https://schule.riecken.de/> - Unterrichtswiki

Permanent link:  
<https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:lesson:klasse12:kinetik:hclcaco3&rev=1733125531>

Last update: 2024/12/02 07:45

