

# Salzsäure reagiert mit Marmor

## Auswertung

- Beispielwerte (pdf)
- Beispielwerte (odt)

### Fehler in den Originalwerten



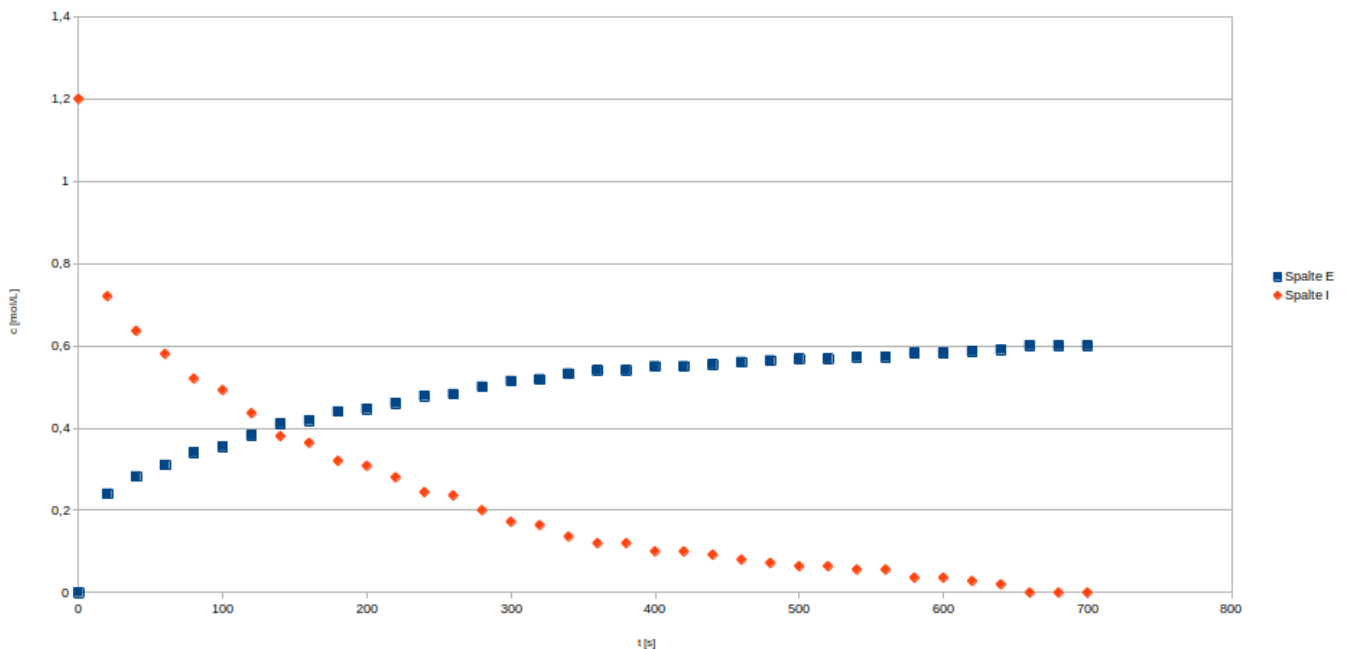
Für die Konzentration der Wasserstoffionen treten negative Werte auf. Dies lässt darauf schließen, dass die Konzentration der verwendeten Salzsäure größer als 1 mol/L ist, da durch den Überschuss des eingesetzten Marmor die Reaktion erst nach Verbrauch der Salzsäure zum Erliegen kommen kann.

Über die Menge der gebildeten Calciumionen kann aber auf die Ursprungskonzentration der Salzsäure geschlossen werden.

## Diagramm

Entwicklung der Konzentrationsverhältnisse

Salzsäure-Marmorreaktion



1. **Spalte E:** Entwicklung der Konzentration der Calciumionen
2. **Spalte 1:** Entwicklung der Konzentration der Wasserstoffionen

Last update: 2024/12/02 07:49 chemie:lesson:klasse12:kinetik:hclcaco3 <https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:lesson:klasse12:kinetik:hclcaco3&rev=1733125781>

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

Permanent link:  
<https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:lesson:klasse12:kinetik:hclcaco3&rev=1733125781>

Last update: **2024/12/02 07:49**

