

Salzsäure reagiert mit Marmor

Auswertung

- Beispielwerte (pdf)
- Beispielwerte (odt)

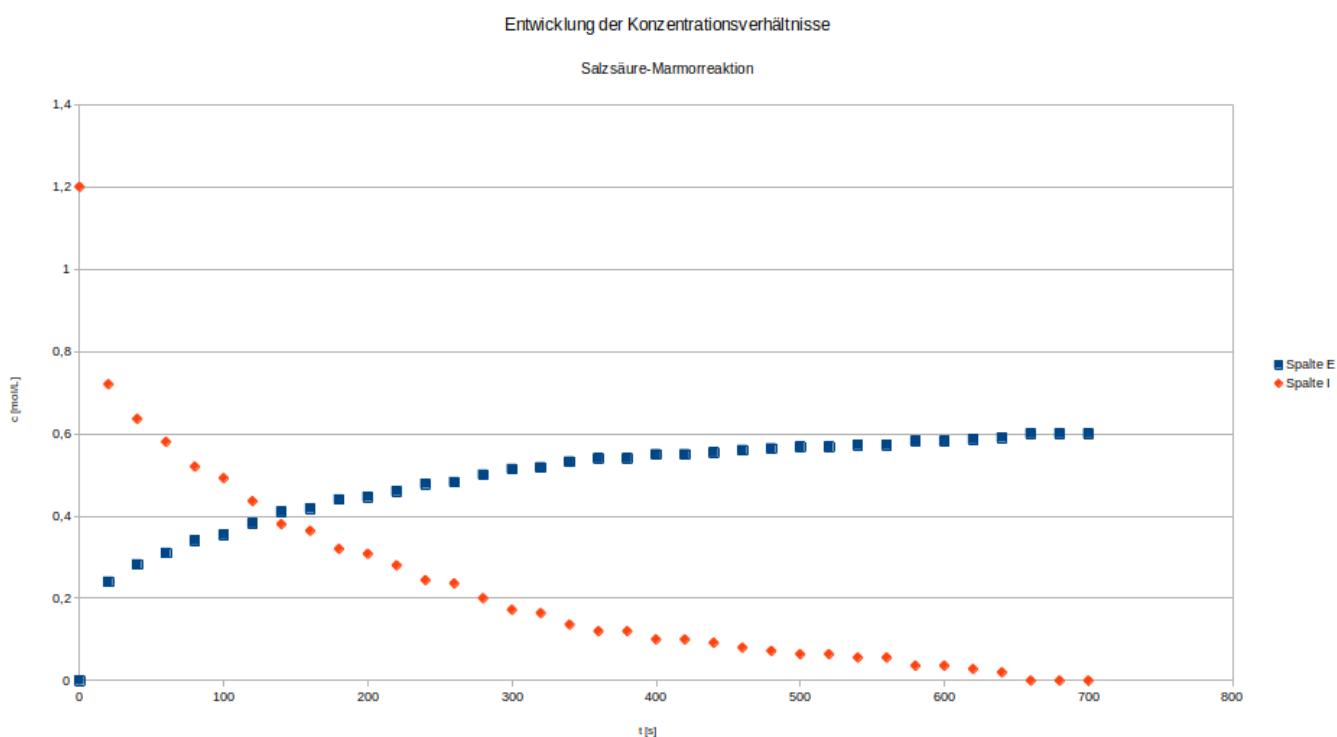
Fehler in den Originalwerten



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 kommen kann.

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

Diagramm



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

Last update: 2024/12/02 07:49
https://schule.riecken.de/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**

