Salzsäure reagiert mit Marmor

Auswertung

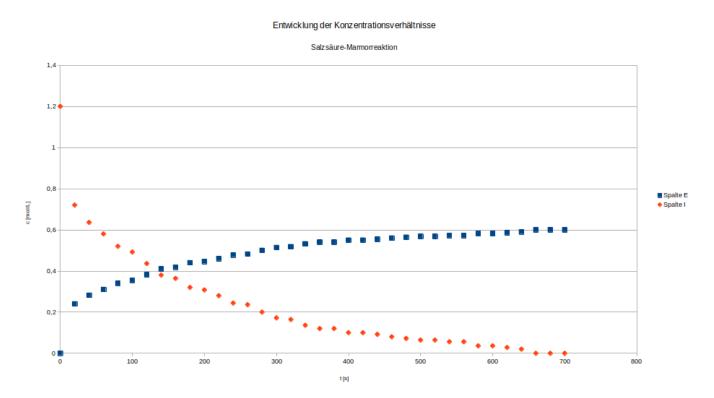
- Beispielwerte (pdf)
- Beispielwerte (odt)



Fehler in den Originalwerten

Für die Konzentration der Wassserstoffionen 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



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

update: 2024/12/02 chemie:lesson:klasse12:kinetik:hclcaco3 https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:lesson:klasse12:kinetik:hclcaco3&rev=1733125670 07:47

From:

https://schule.riecken.de/ - Unterrichtswiki

Permanent link:

https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:lesson:klasse12:kinetik:hcl caco3&rev=1733125670

Last update: 2024/12/02 07:47



Printed on 2025/12/05 21:12 https://schule.riecken.de/