

Experiment: Leitfähigkeit von Salzen

Geräte & Chemikalien

- Bechergläser (2x)
- Uhrgläser (2x)
- Spatel
- Strommessgerät
- Natriumchlorid
- Haushaltszucker
- destilliertes Wasser



Durchführung:

- Messt zunächst die Leitfähigkeit der beiden Feststoffe.
- Löst jeweils ca. einen Spatel voll der Feststoffe in destilliertem Wasser.
- Messt nun die Leitfähigkeit der Lösungen.

Beobachtungstabelle

	Natriumchlorid (fest)	Natriumchlorid (Lösung)	Haushaltszucker (fest)	Haushaltszucker (Lösung)
leit- fähig?				

--	--	--	--

1 Stellt die Feststoffe / Lösungen jeweils als **Teilchen-modell** dar. (Nutzt euren Hefter als Hilfe)

2 **Erklärt** anhand der Teilchenmodelle, warum die Feststoffe/Lösungen den Strom (nicht) leiten.