

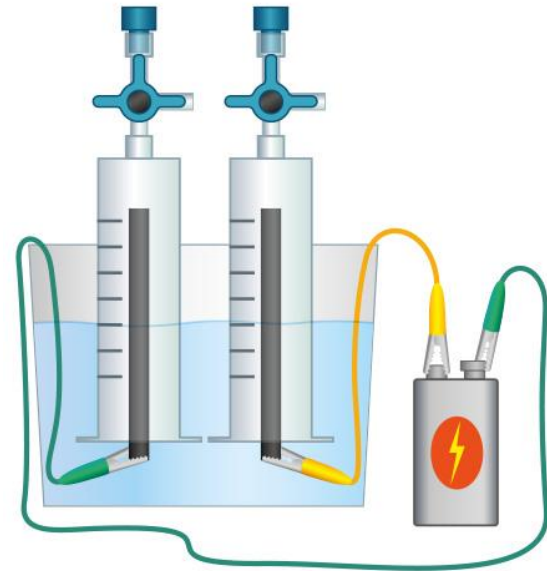
Hilfekarten zu Station 5a – Experiment 1

Station 5a – Experiment 1

Hilfe 1

a) **Skizze des Versuchsaufbaus:**

Skizze des Versuchsaufbaus:



Station 5a – Experiment 1

Hilfe 2

a) und b) **Beschriftung der Skizze**

Folgende Geräte sind im Versuchsaufbau vorhanden:

Dreiweghähne	Elektroden
Sodalösung	9-V-Batterie

Ordne diese Begriffe deiner Versuchsskizze zu.

Station 5a – Experiment 1

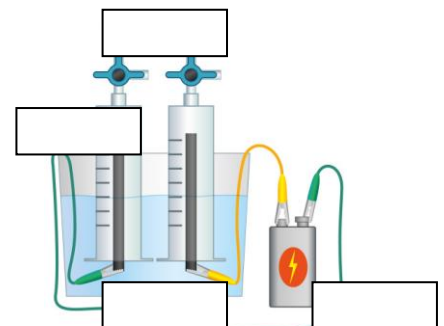
Hilfe 3

a) und b) **Beschriftung der Skizze**

Folgende Geräte sind im Versuchsaufbau vorhanden:

Dreiweghähne
Elektroden
Sodalösung
9-V-Batterie

Ordne diese der Skizze zu.



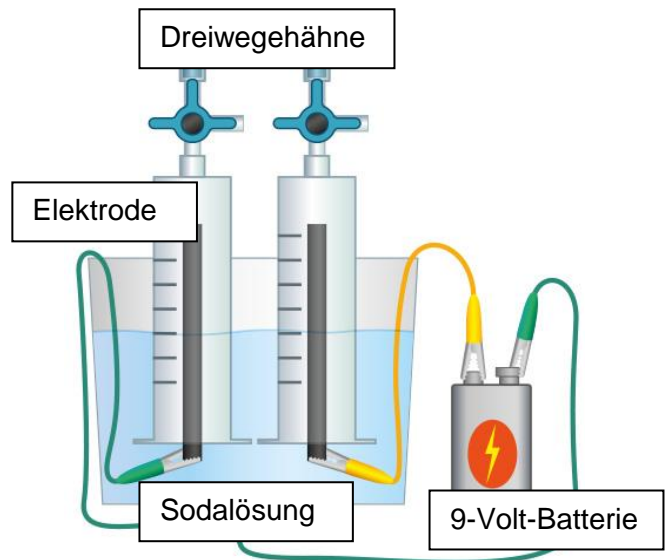


Station 5a – Experiment 1

Hilfe 4

a) und b) Beschriftung der Skizze

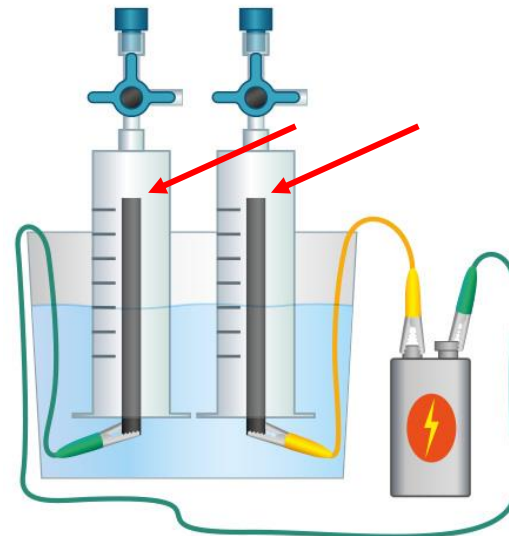
Tragt den Minus- und Pluspol gemäß eures Versuchsaufbaus in die Skizze ein.



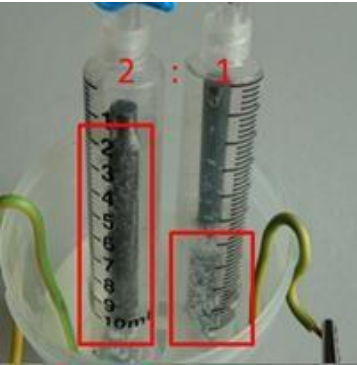
Station 5a – Experiment 1

Hilfe 5

c) und d) Beobachtungen nach Anschluss der Batterie



Beobachtet die Vorgänge:
Was passiert an den beiden Elektroden?

<p>✂</p> <p>Station 5a – Experiment 1</p> <p>Hilfe 6</p> <p>d) Beobachtungen nach Anschluss der Batterie</p>	 <p>Was ist in der angeführten Abbildung zu sehen? Vergleiche euren Versuchsverlauf mit der Darstellung. Welche Unterschiede fallen euch am Plus- und Minuspol auf?</p>
<p>✂</p> <p>Station 5a – Experiment 1</p> <p>Hilfe 7</p> <p>d) Beobachtungen nach Anschluss der Batterie</p>	<p>Beschreibung der Beobachtungen: Zu beobachten ist eine Gasbildung an beiden Elektroden. Auffallend dabei ist das Volumenverhältnis 2:1. Am Minuspol bildet sich im Vergleich zum Pluspol doppelt so viel Gas.</p>
<p>✂</p> <p>Station 5a – Experiment 1</p> <p>Hilfe 8</p> <p>e) Speicherung der elektrischen Energie aus der Batterie</p>	<p>Die Gasbildung zeigt uns, dass es sich um eine Reaktion handelt. Es entstehen chemische Stoffe. Die elektrische Energie wird in chemische Energie umgewandelt.</p>