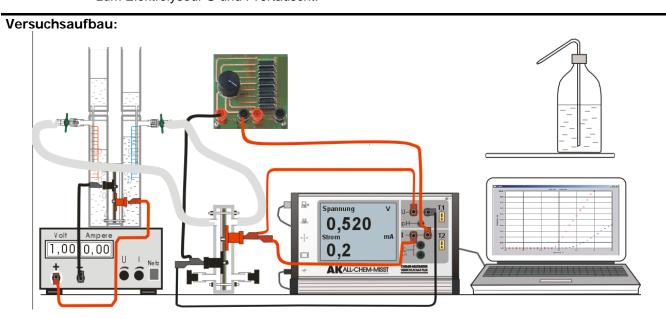
Arbeitskreis Kappenberg Computer im Chemieunterricht

Aufnahme einer Spannungs-Stromkurve bei einer Brennstoffzelle (Kennlinie)

N 01C Seite 1/3

Prinzip:

Die Spannung einer Brennstoffzelle soll bei unterschiedlicher Belastung (unterschiedliche Lastwiderstände) untersucht werden. Bei der Kennlinie der Brennstoffzelle sind im Gegensatz zum Elektrolyseur U und I vertauscht.



Materialliste:

<u>Geräte:</u>

- 1 ALL-CHEM-MISST II
- 1 Computer
- 1 serielles oder USB-Kabel
- 1 Elektrolyseur
- 1 Brennstoffzelle

4 Experimentierkabel, rot

- 3 Experimentierkabel, schwarz
- 1 Netzgerät, 0-5 V =
- 1 Widerstandsbox

Chemikalien:

dest. Wasser

Vorbereitung des Versuches:

- Die Schaltung nach Versuchsskizze aufbauen.
- Die unteren Kammern der beiden Schenkel des Elektrolyseurs durch die oberen mit dest. Wasser füllen.
- Die beiden seitlichen Ausgänge der Schenkel des Elektrolyseurs verschließen.
- Den Elektrolyseur mit Silikonschläuchen mit der Brennstoffzelle verbinden. Dabei die Gaseingänge richtig zuordnen.
- Zunächst mit etwa 200 400 mA genügend Gase mit dem Elektrolyseur herstellen.
- Die Hähne öffnen und durch vorsichtiges kurzzeitiges Öffnen der Stopfen an der Brennstoffzelle die Schläuche und die Zelle mit den Gasen spülen. Evtl. weitere Gase herstellen.

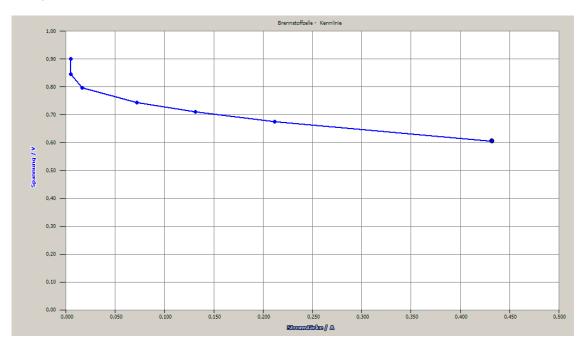
Software: Icon auf Desktop:	ALL-CHEM-MISST II 2-Kanäle	oder: AK An (→ Sch	_	32. NET rter → All-Chem-Misst II 2-Ka	anäle)	ToDo-Liste abarbeiten
Messgröße wählen (oben): Buchse: → U Messgröße wählen (unten): Buchse: → I → weiter						veiter
Strom für Computer in A umrechnen			•	x-Achse I / Y Achse U		
Für Grafik Obergrenze: 1 V / Untergrenze: 0 V				(darunter:) Obergrenze: 0,5	A / Unter	rgrenze: O A /
→ Messwertaufnahme auf Tastendruck						

Durchführung des Versuches:

- Den größten Widerstand (offen) als Verbraucher schalten.
- Zur Messwertaufnahme mit der Maus auf den Button klicken oder (Leertaste) drücken.
- Nun jeweils den nächst kleineren Widerstand als Verbraucher schalten und den Messwert mit Leertaste oder Maus aufnehmen.
- Beenden mit Klick auf <a>Messung beenden oder mit <a>Esc

Auswertung des Versuches:

a) Spannungs-Strom-Kurve



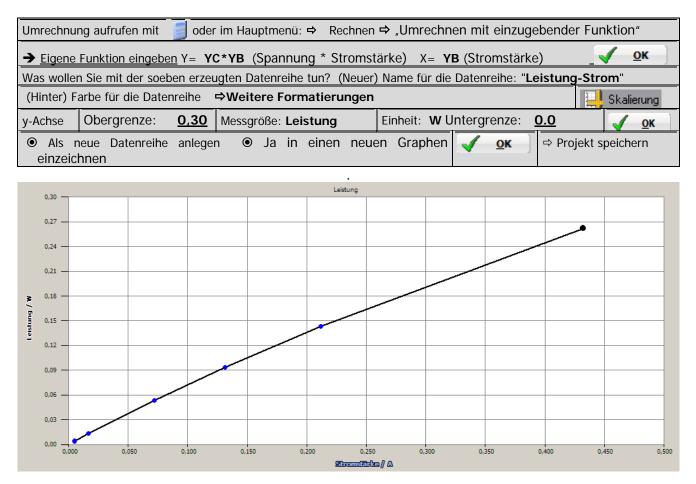
Aus den grafischen Darstellungen lässt sich ersehen wie bei Belastung der Brennstoffzelle (kleinerer Widerstand, deshalb größere Stromstärke) die Spannung immer kleiner wird. Beachten Sie auch, dass bei der Kennlinie der Brennstoffzelle im Gegensatz zum Elektrolyseur U und I vertauscht sind.

Im Vergleich zu einer Elektrolyse laufen die Vorgänge in einer Brennstoffzelle umgekehrt ab. Bei der Elektrolyse von Wasser müssen aufgrund der Überspannung mehr als die theoretischen U = 1,23 V aufgebracht werden.

Bei einer Brennstoffzelle beträgt bei geringer oder gar keiner Stromentnahme die sogenannte Ruhespannung U = 0,9 V. Die geringere Spannung als die erwarteten U = 1,23 V (als galvanische Zelle) hat ihre Gründe in der Wasserstoff- und Sauerstoffzufuhr, dem Elektrodenmaterial, der Temperatur und dem Innenwiderstand. Aus der Grafik ist zu ersehen, dass bei stärkerem Stromfluss die Spannung abnimmt.

b) Erstellung der Leistungs-Strom-Kurve

Es soll durch eine Grafik gezeigt werden wie sich bei einer Änderung des Belastungsstromes die Leistung einer Brennstoffzelle ändert.



Je größer die Stromstärke wird, desto größer ist auch die Leistung der Brennstoffzelle. Andere Versuche mit Brennstoffzellen zeigen, dass bei großer Belastung einer Zelle deren Wirkungsgrad abnimmt. Das Ziel bei der Arbeit mit Brennstoffzellen besteht nun darin, dass man einen optimalen Arbeitspunkt (großer Wirkungsgrad, große Leistung) findet.

Arbeitskreis Kappenberg Computer im Chemieunterricht

Aufnahme einer Spannungs-Stromkurve bei einer Brennstoffzelle (Kennlinie)

N O1C Seite 4/3

Literatur:

A. Macdonald, M. Berry, Wasserstoff: Energie für morgen, Band 1, Physik und Chemie für die Sekundarstufe 1, S. 32, heliocentris, Berlin 2000