

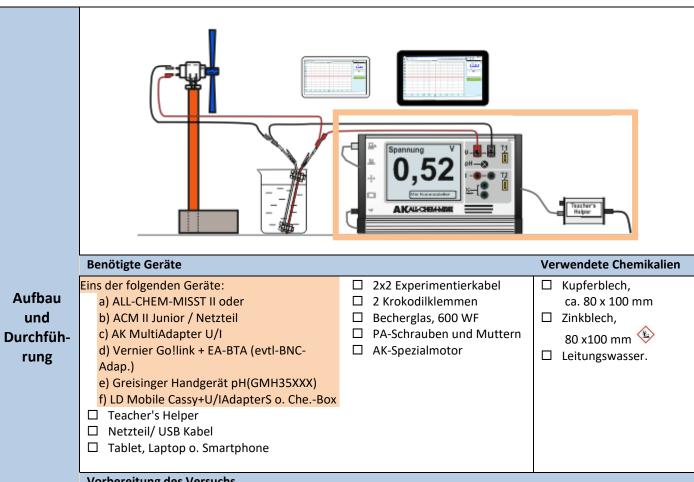
Elektrochemische Spannungsquellen Cu/Zn- "Leitungswasserbatterie"





Prinzip

Es ist immer wieder verblüffend, wie vermeintlicher weise aus "Leitungswasser" Strom gewonnen wird. Die Spannung kann gemessen werden - auch der Motor dreht sich.



Vorbereitung des Versuchs

- Die Geräte entsprechend der Zeichnung (hier als Beispiel All-Chem-Misst II dargestellt) bereitstellen.
- Kupferblech und Zinkblech mit den Polyamidschrauben dicht aufeinander schrauben. Die Bleche dürfen sich nicht berühren!
- Die Batterie in das Becherglas stellen und die Krokodilklemmen anlegen.
- Die Elektroden per Kabel mit dem All-CHEM-MISST und den mit dem Teacher's Helper verbinden.
- Zusätzlich den AK Spezialmotor anschließen und sehen, ob die Büroklammerbatterie genügend Energie liefert.

Vorbereitung an den Tablets/ Laptops (Clients)

- Am Tablet/ Laptop/ Smartphone Einstellungen oder mit wlan eine Verbindung herstellen: ak.net anwählen und warten bis die Verbindung eingebucht ist.
- Browser z.B. FireFox/Safari aufrufen, in die Adresszeile (URL-Zeile) nicht in der (Google-Suchzeile!!) http://labor.ak eingeben. - Es erscheinen 3 Bildschirme
- Anschluss und Einschalten der Messgeräte
 - a) ACM II bzw. b) ACM II Junior mit Netzteil verbinden, dann nach 7 s!! über USB mit TH verbinden
 - c) AK MultiAdapter U/I bzw. d) Vernier Go!Link (mit EA-BTA) über USB mit TH verbinden
 - e) Greisinger GMH 35XXX über USB-Schnittstellenkonverter mit TH verbinden und mit "ON" anschalten Ein Spannungs-Wert (mV) muss zu sehen sein! Evtl. Fehler vorher beheben!
 - f) LD Mobile Cassy mit Messmodul und per USB TH verbinden und mit "Menü" anschalten oder Netzteil anschließen. Ein Spannungs-Wert muss zu sehen sein - sonst mit den Tasten "U" einstellen.



Elektrochemische Spannungsquellen Cu/Zn- "Leitungswasserbatterie"





	AK MiniAnalytik wählen. Im erscheinenden Bild können die Menüicons neben- oder (bei kleinen Bildschirmen) untereinander angeordnet sein. Icon 'Messen' (2. Von links) und Mit Messgerät verbinden (Gerätename) antippen								
	Messgrößen-Auswahl: ✓ Spannung (U) OK								
	Konfiguration-Methode y-Achse U								
	Nachkomma <mark>@ 2</mark> und OK								
	Der Messbildschirm wird aufgebaut und Werte angezeigt.								
Tipp	Falls der Motor sich nicht dreht: Die Elektrodenbleche müssen möglichst groß sein. Sie müssen möglichst dicht und parallel angeordnet sein. Die Bleche dürfen sich aber nicht berühren! Evtl. Mineralwasser benutzen.								
Auswer- tung	An beiden Elektroden herrscht ohne Stromentnahme ein dynamisches Gleichgewicht: Me <-> Me ²⁺ + 2e ⁻ Bei Stromentnahme gibt Zink Elektronen an die Kupferionen ab. -Pol: Elektronenabgabe (Oxidation - Anode): Zn \rightarrow Zn ²⁺ + 2e ⁻ +Pol: Elektronenaufnahme (Reduktion - Kathode): Cu ²⁺ + 2e ⁻ \rightarrow Cu Elektronenübergang (RedOx): Zn + Cu ²⁺ \rightarrow Zn ²⁺ + Cu								

Beachten:	0	\$	Entsorgung	Entfällt
			•	

L	Ì	t	e	r	a	t	u	r	