

Elektrochemische Spannungsquellen Cu/Zn- Apfel- Birne- Kartoffelbatterie

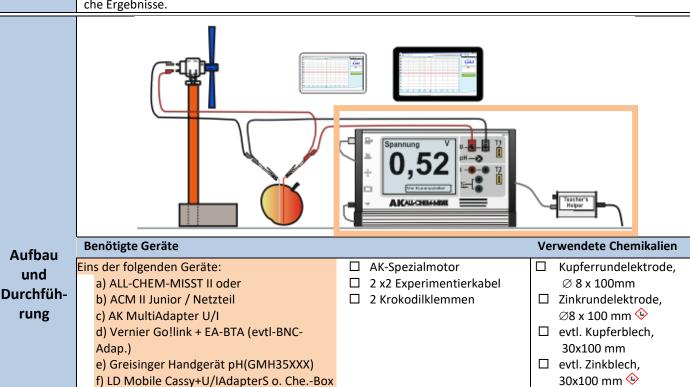


☐ Obst, Gemüse



Prinzip

Man kann auf die gleiche Weise (siehe Zitronenbatterie AB E07b) auch andere Obstsorten einsetzen. Es muss keine Zitronensäure vorhanden sein. Je nach Flüssigkeitsgehalt und Reifegrad erhält man leicht unterschiedliche Ergebnisse.



☐ Tablet, Laptop o. Smartphone Vorbereitung des Versuchs

☐ Teacher's Helper

☐ Netzteil/ USB Kabel

- Die Geräte entsprechend der Zeichnung (hier als Beispiel All-Chem-Misst II dargestellt) bereitstellen.
- Beide Elektroden kräftig in den Apfel drücken Sie dürfen sich nicht berühren!
- Die Elektroden per Kabel mit dem All-CHEM-MISST II und den mit dem Teacher's Helper verbinden
- Zusätzlich den AK-Spezialmotor anschließen und sehen, ob die Obstbatterie 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.
- 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

Der Messbildschirm wird aufgebaut und Werte angezeigt.



Elektrochemische Spannungsquellen Cu/Zn- Apfel- Birne- Kartoffelbatterie





Tipp	Falls der Motor sich nicht dreht: Rundelektroden durch Elektrodenbleche ersetzen und diese so dicht wie möglich parallel in das Obst stecken. Sie Bleche dürfen sich aber nicht berühren! Evtl. entsprechende Schlitze vorher mit einem Messer einritzen Evtl. das Obst mit der Hand etwas zusammendrücken.
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⁺ + 2 e^{-} +Pol: Elektronenaufnahme (Reduktion - Kathode): $Cu^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Cu$ Elektronenübergang (Redox): Zn + $Cu^{2+} \rightarrow Cu^{2+} \rightarrow Cu$

Beachten: 📵 🏂	Entsorgung	Obst nicht mehr verzehren
Litoughuu		

www.kappenberg.com Materialien	Experimente mit LowCost-Geräten (Elektrochemie)	10/2011	2	
--------------------------------	---	---------	---	--