LERCHENFELD SPORT BRG BRG BG Klagenfurt	**Schülerversuch: Elektrostatische Versuche**	
	Name:	Datum:

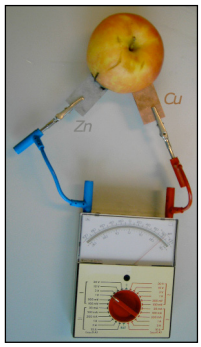
Galvanische Zellen

Warum liefern Batterien elektrischen Strom?

Materialliste: 1 Schalttafel, STB-Leitungen, verschiedene Früchte (Zitrone, Apfel, Orange, ...), 2 Krokoklemmen mit Steckerstift, 2 Klemmhalter mit Schlitz, 2 STB-Klemmbuchsen, 1 Satz Leiterplatten, 1 analoges Multimeter, 1 Elektrolysetrog, verdünnte Schwefelsäure

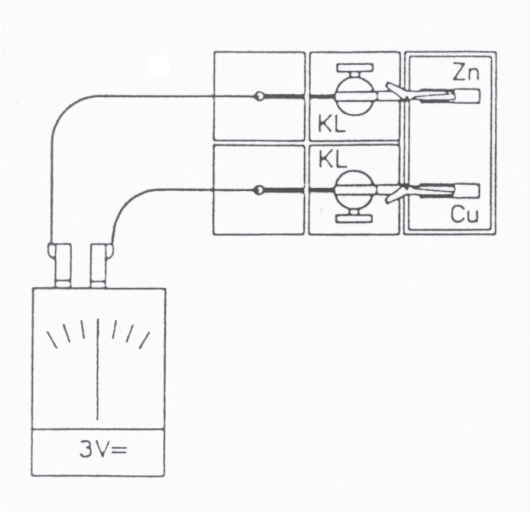
Versuchsdurchführung:

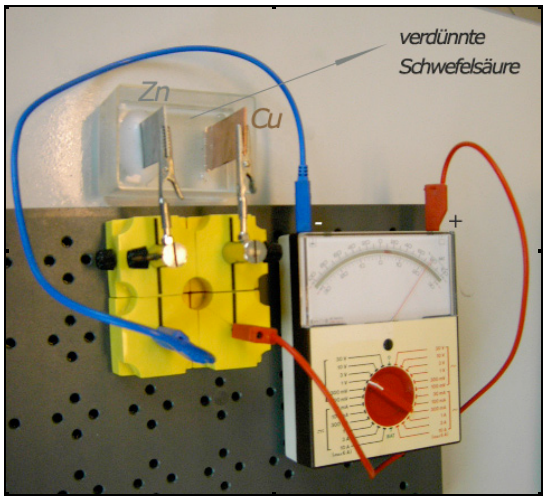
- Stecke eine Zink- und Kupferelektrode in verschiedene Früchte und messe die Spannung!



Frucht	*Spannung U*

- *Aufbau der Schaltung gemäß der Abbildung!*





Die Spannung zwischen den Elektroden rasch ablesen und in die Tabelle eintragen! Danach Zinkplatte (Zn) durch Eisenplatte (Fe), Messingplatte (Ms), Bleiplatte (Pb), Aluminiumplatte (Al) bzw. Kohleelektrode (C) usw. ersetzen.

Elektroden	Spannung
Cu-Zn	
Cu-Fe	
Cu-Ms	
Cu-Pb	
Cu-Al	
Cu-C	
Cu-Plastik	

Elektroden	Spannung
C-Cu	
C-Zn	
C-Ms	
C-Pb	
C-Al	
C-C	
C-Plastik	

Erkenntnis:

© Prof. Mag. Otto Dolinsek