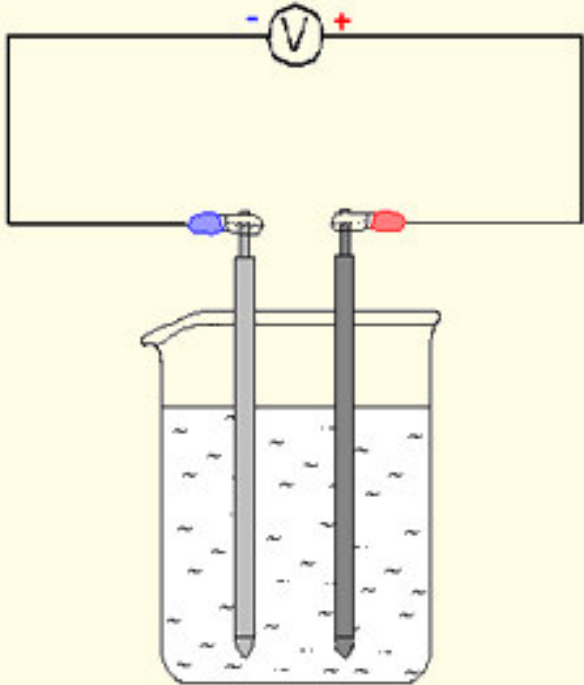


Die Spannungsreihe der Metalle

Zeitbedarf:	10 Minuten.	
Ziel:	Edle/unedle Metalle; Prinzip der Normierung	
Material:	<ul style="list-style-type: none">□... Becherglas□... Voltmeter	<ul style="list-style-type: none">□... je 1 Krokodilkl. rot und schwarz□... je 1 Kabel BB blau und rot
Chemikalien:	<ul style="list-style-type: none">□... Zn, Cu□... Ni, Mg, Ag□... Edelstahl	<ul style="list-style-type: none">□... NaCl-Lösung c=1mol/l□... B2
Durchführung:	<p style="text-align: center;">Bereich 3V =</p> 	<p>Ein Bezugsmetall (z.B. Mg) wird an die Masse (schwarze Buchse bzw. Erdungszeichen) des Voltmeters angeschlossen, ein zweites Metall an die rote Buchse bzw. +. Dann taucht man die beiden Metalle in ein mit 1M NaCl-Lösung gefülltes Becherglas und hält den Zeigerausschlag fest (Messbereich 1 bzw. 3V=).</p>