


Forsøg	SPÆNDINGSRÆKKEN				
Navn					
Formål	At afgøre hvilke metaller der er mest villige til at afgive elektroner, og hvilke der helst vil optage elektroner				
Fremgangsmåde					
Observationer		<i>Mg(s)</i>	<i>Zn(s)</i>	<i>Cu(s)</i>	<i>Ag(s)</i>
	<i>Mg<sup>+</sup>(aq)</i>				
	<i>Zn<sup>2+</sup>(aq)</i>				
	<i>H<sup>+</sup>(aq)</i>				
	<i>Cu<sup>2+</sup></i>				
	<i>Ag<sup>+</sup>(aq)</i>				
Reaktionsskemaer: OPSKRIV REAKTIONSSKEMAER FOR ALLE DE REAKTIONER, DER SKER I FORSØGET					
Databehandling:	Spændingsrækken: OPSTIL ALLE DE UNDERSØGTE STOFFER I RÆKKEFØLGE EFTER DERES VILLIGHED TIL AT AFGIVE ELEKTRONER:				
	Mindst villig til at afgive elektroner		Mest villig til at afgive elektroner		
					
Diskussion og konklusion	SAMMENLIGN JERES UDGAVE AF SPÆNDINGSRÆKKEN, MED DEN UDGAVE I BOGEN ELLER PÅ NETTET, STEMME DE OVERENS. HVIS IKKE HVORFOR? HVAD HAR I VIST MED FORSØGET?				