

Redoxreaktionen als Elektronenübertragungsreaktionen

Versuch: Entsprechend folgender Tabelle werden Platten der folgenden Metalle in die Lösungen ihrer Salze gestellt. Bildet sich ein schwarzer Niederschlag, gilt die Reaktion als positiv (+), sonst vermerke ein Minus(-)-Zeichen.

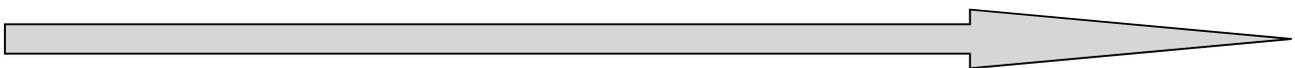
	Metallsalz-Lösungen			
Metalle	ZnSO ₄ (aq)	FeSO ₄ (aq)	CuSO ₄ (aq)	AgNO ₃ (aq)
Zn(s)	X			
Fe(s)		X		
Cu(s)			X	
Ag(s)				X

Mögliche Elektronenübertragungsreaktionen:

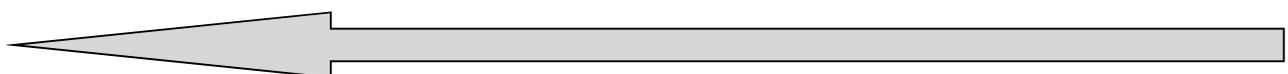
1. →	2. →
3. →	4. →
5. →	6. →

Oxidations- und Reduktionsvermögen:

Zunahme der _____



Ionen	_____	_____	_____	Zn ²⁺	Fe ²⁺	Cu ²⁺	Ag ⁺	_____
Elektronenübertragung								
Atome	_____	_____	_____	Zn(s)	Fe(s)	Cu(s)	Ag(s)	_____



Zunahme der _____