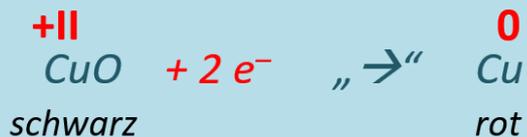


V: Ein heißes Kupferblech, welches sich mit schwarzem Kupfer(II)-oxid überzogen hat, wird in saures Ethanol getaucht.

B: Das schwarze Kupferblech färbt sich rot.

E: Es ist elementares Kupfer entstanden:



Die Cu^{2+} -Ionen wurden *reduziert* (Elektronenaufnahme)! Folglich muss auch eine *Oxidation* (Elektronenabgabe) stattgefunden haben! Untersuchungen zeigen, Ethanol hat sich in Ethanal umgewandelt:

