

**Mithilfe der elektrochemische Spannungsreihe der Metalle kann man...**

**...Aussagen über die Oxidation von Metallen machen.  
Die Ordnung der korrespondieren Redoxpaare erfolgt ...**

**..anhand ihres Standard-Elektrodenpotentials.  
Die Bezugs elektrode der elektrochemischen Spannungsreihe ist die...**

**...Standard-Wasserstoffelektrode.  
Metalle mit negativem Elektrodenpotential werden...**

**...unedel genannt.  
Sie reagieren mit Säuren ...**

**...unter Wasserstoff-Freisetzung.  
Beispiele für unedle Metalle sind...**

**...Lithium, Magnesium oder Nickel.  
Metalle mit positivem Elektrodenpotential werden...**

**...edel genannt.  
Gegenüber Säuren sind sie...**

**...beständig.**

**Beispiele für edle Metalle sind...**

**...Gold, Silber oder Platin.**

**Je höher das Elektrodenpotential eines Metalls, desto...**

**...leichter wird das Metall-Ion reduziert.**

**Legt man ein Zinkblech in eine Silbersulfat-Lösung, dann...**

**...werden die Silber-Ionen zu elementarem Silber reduziert.**

**Die Ausfällung eines Metalls aus der Lösung seines Salzes durch Zusetzen eines unedleren Metalls bezeichnet man...**

**...Zementation.**