

Mithilfe der elektrochemischen Spannungsreihe der Metalle kann man...

...Aussagen über die Oxidation von Metallen machen.

Die Ordnung der korrespondierenden Redoxpaare erfolgt ...

..anhand ihres Standard-Elektrodenpotentials.

Die Bezugselektrode 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.