

Elektrochemie II: Redox – Reaktionen der Metalle

| | Cu ²⁺ - Lösung | | Zn ²⁺ - Lösung | Ag ⁺ - Lösung |
|-------------------------------|---------------------------|--------------|---------------------------|--------------------------|
| Farbe der Lösung | | | | |
| Reaktion mit Ammoniak | | | | |
| Frische Salzlösung | + Eisen-späne | + Zink-späne | + Kupfer – späne | + Kupfer-späne |
| Veränderung der Lösung | | | | |
| Veränderung der Späne | | | | |
| Temperaturänderg. der Lösung | | | | |
| dekantierte Lösung + Ammoniak | | | | |

Interpretation:

