Die außenstromlose Goldabscheidung

1 Begriffserklärung? Zur Abscheidung von Metallen aus metallsalzhaltigen Lösungen werden elektrisch negative Ladungen benötigt, die das positiv geladene Metallion durch sogenannte „Reduktion“ in den nullwertigen Zustand, d.h. in die metallische Form überführt. Bei der galvanischen Metallabscheidung, d.h. unter Zuhilfenahme einer äußeren Stromquelle, des Gleichrichters, stellt dieser die notwendigen Ladungsträger für die Reduktion an der Kathode zur Verfügung. In diesem Vortrag sollen nun Abscheidungsvorgänge behandelt werden, die nicht unter Verwendung einer äußeren Stromquelle, eines Gleichrichters, sondern außenstromlos arbeiten. Die für die Abscheidung nötigen Ladungen werden hierbei entweder durch Ladungsaustauschreaktioen geliefert oder stammen von chemischen Reduktionsmitteln (s. Abb. 1).

Bewertung: Noch nicht bewertet
Preis
ermäßigter Preis2,52 €

2,70 €

Netto-Preis: 2,52 €

Enthaltene MwSt.: 0,18 €

Stellen Sie eine Frage zu diesem Produkt