




# LF 7 | Oberflächenbearbeitung und biologische Verträglichkeit zahntechnischer Produkte

 | Zahntechnik | Technologie | Datum: \_\_\_\_\_

## Lernsituation 7.3

### Ausgangsfrage:

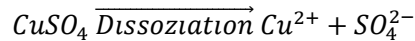
Was passiert in unserem elektrolytischen Glänzbad, wenn der Modellguss einen Elektronendruck erfährt und der Kupferstab einen Elektronensog?

### Auftrag Level 3/4

1. Einzelarbeit: Nutze dein Wissen über das elektrochemische Abtragen, um die Ausgangsfrage zu klären. Einen Tipp zur Bearbeitung findet ihr unter Informationen.
2. Partnerarbeit: **Bearbeitet** in Partnerarbeit die Übung „Aufbau Galvanisieren“ und „Ablauf Galvanisieren“ im [Lernmanagementsystem Moodle](#).
3. Partnerarbeit: **Erklärt schriftlich** mithilfe der Aufgabe 2 und deines eigenen Wissens den Aufbau und den Ablauf des modifizierten Glänzbades. **Nutzt** dazu Fachwörter. **Erstellt** Skizzen und Beschreibungen.
4. Partnerarbeit: **Bereitet** euch auf eine Präsentation **vor**.

### Informationen

Auf Level 3/4 hast du bereits fast alles Wissen, um das Problem zu lösen. Ein wichtiger Unterschied ist, dass manche Salze in Wasser löslich sind, wie in unserem Fall das Kupfersulfat ( $CuSO_4$ ):



Es wird in wässrigen Lösungen zu Kupfer-Ion  $Cu^{2+}$  und unseren Säurerest  $SO_4^{2-}$ .

Nun die Ausgangsfrage lösen können. Viel Spaß dabei!

