



LF 7 | Oberflächenbearbeitung und biologische Verträglichkeit zahntechnischer Produkte

🏠 | Zahntechnik | Technologie | Datum: _____

Lernsituation 7.3

Ausgangsfrage:

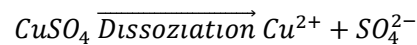
Was passiert in unserem elektrolytischen Glänzbad, wenn der Modellguss einen Elektronendruck erfährt und der Kupferstab einen Elektronensog?

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 Glänzbad.
- Nutzt dazu Fachwörter, Skizzen zum Aufbau und Ablauf.
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!

