

Film: „Edle und Gemeine – die Hierarchie der Metalle“
(Zusatz zum Kapitel „Metalle“)

- 1) Was kann man über die Löslichkeit der Metalle (Mg, Zn, Cr, Fe, Cu, Ag) in Wasser sagen?

- 2) Was kann man an den Metallen beobachten, wenn Säure zugesetzt wird?

- 3) Welche Voraussetzung muss erfüllt sein, damit sich ein Metall in einer Säure oder Lauge (Base) löst?

- 4) Wieso ist das Kupferblech schwerer als vor der Messung? Wieso ist das Zinkblech leichter als nach der Messung?

- 5) Was passiert mit Edelmetallen, wenn man sie in konzentrierte Säuren legt?

- 6) Wie reagieren unedle Metalle in Säuren?

- 7) Wieso benutzt man trotzdem ein unedles Metall wie Aluminium um Flugzeuge oder Dächer zu bauen?

- 8) Welches Metall wird bei einer Korrosion zerstört?

- 9) Beschreiben sie zwei chemische Eigenschaften der Metalle? Was haben wir kennengelernt?

- 10) Was ist eine Oxidation, was ist eine Reduktion?

- 11) Wie kann man Kupfer, Silber oder Gold oxidieren (auflösen)?