



Wer den Euro nicht ehrt

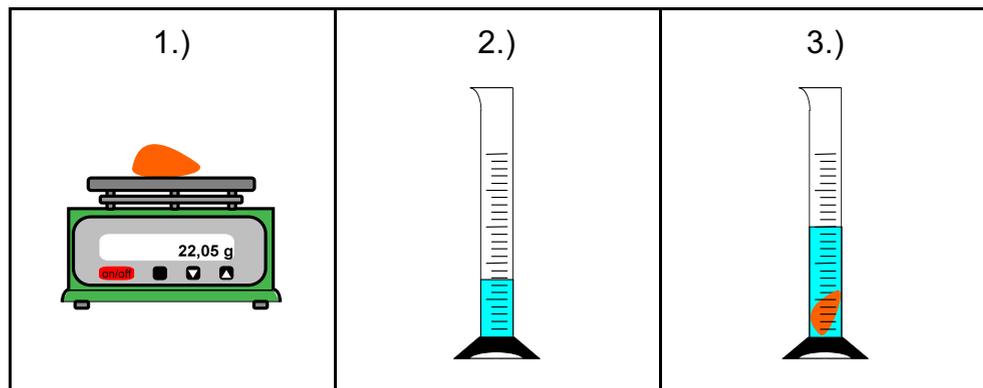
Eine Unterrichtseinheit nach CHiK

CHiK
Chemie im Kontext

Dichte

Aufgabe: Bestimme die Dichte von Metallen.

Durchführung: Wiege die Metallstücke und trage ihre Massen in die Tabelle ein. Ermittle die Volumina der Metallproben, indem Du in einen Messzylinder genau 50ml Wasser füllst und anschließend die Metallproben in den Zylinder gibst. Lies jeweils das neue Volumen ab, errechne die Volumendifferenz und trage sie in die Tabelle ein.



Beobachtung:

Probe	1	2	ct - Stück (10 x 5 ct)		
Masse					
Volumen					
Dichte					
Name des Metalls					

Auswertung:

1. Bestimme die Metalle!
2. Teile die gegebenen Metalle in Leicht- (Dichte kleiner als 5 g/cm^3) und Schwermetalle (Dichte größer als 5 g/cm^3) ein.
3. Welche Schlussfolgerungen ziehst Du aus der Dichtebestimmung der Centstücke?