

## Laborprüfungen

Im Chemiepraktikum G1 am Wirtschaftsgymnasium Basel

### Trenntrichter (Exp. 3):

- Aufgabe: Genau 50 ml entmin. Wasser in einen Messzylinder (zeigen). 5 Tropfen Iodlösung dazu. Mit ca. 20 ml Hexan in einem Trenntrichter während ca. 5 s ausschütteln. Das Wasser möglichst exakt abtrennen.
- Bewertung: Präzision 50 ml Wasser vorbereiten (1P)  
*1P wenn exakt, ½ P bei +/- 1 ml Füllstand*
- Zugabe der Iod-Lösung (½P)  
*½P wenn genau 5 Tropfen und nichts daneben*
- Wasser nach Abtrennen (1½P)  
*½P wenn 50 +/- 1 ml Füllstand*  
*½P wenn heller als die Viertel-Konzentration gegenüber Iodlösung vor dem Extrahieren*  
*½P wenn kein Hexan den Trenntrichter verlassen hat.*

### Pipette (Exp. 4):

- Aufgabe: Entnehmen Sie 10.00 ml Wasser mit einer Vollpipette.  
(Start: Pipette und Saugball in beiden Händen, nicht eingetaucht)
- Bewertung: Zeit: 1P *bis 20 s: 1P, bis 40 s: ½P*
- Präzision: 2P *ohne Luftblasen: ½P, ohne Wasser in Saugball: ½P, genau auf der Linie: 1P, bis 0.01 ml daneben: ½ P*

### Kupferblech (Exp. 7)

- Aufgabe: Ein Stück Kupferblech soll nebeneinander drei schöne Oberflächenfarben zeigen:  
kupferig, silbern und goldig
- Bewertung: Erfolg: 3P *Alle drei Flächen etwa gleich gross: 1P*  
*ohne Flecken: 1P*  
*Überzeugende Farben (silbern ohne Kupferstich, goldiges Messing usw.): 1P*

### Salzbildung (Exp. 13):

- Aufgaben: Befüllen Sie ein Reagenzglas mit 0.4 g Schwefel und 0.7 g Eisen sauber, präzise und sicher und lassen Sie es in der Gasbrennerflamme ganz reagieren.
- Bewertung: Saubere Ausführung (*ohne Pulver auf dem Korpus etc.*) 1P
- Sichere Ausführung (*Schutzbrille, Schutzscheibe, Ausgang des Reagenzglases und kein Kontakt mit den Stoffen*) 1P
- Umgang mit der Flamme (*Holzklammer nicht verkohlen*) ½ P
- schnelles Erhitzen (*kein Schwefel in den letzten 4 cm des RG*) ½ P