

Überschrift (Name der Übung laut Programm)

Erhalten am:

Bearbeitet am:

Abgegeben am:

1. Aufgabenstellung

Was soll gemacht werden? Was wird bestimmt?

2. Prinzip

Reaktionsgleichungen, Methode

3. 1. Geräte: alle Arbeitsgeräte auflisten (Teure zuerst, Hersteller angeben)

3. 2. Reagenzien: Chemikalien mit Name und Formel. Säuren und Basen zusätzlich mit $c = .. \text{ mol/L}$ usw.

3. 3. eventuell Materialien: z.B. Filterpapier, pH-Papier

4. Durchführung:

Beschreibung der Arbeit in ganzen sinnvollen Sätzen. Kurz und präzise, in der Mitvergangenheit oder Vergangenheit. Nachvollziehbar, es müssen alle wichtigen Arbeitsschritte enthalten sein.

5. 1. Messwerte: meist in Tabellenform

5. 2. Berechnung / Auswertung:

Berechnungen mit nachvollziehbarem Rechenweg. Graphische Auswertungen /Diagramme als Ausdrucke (beschriftet mit Namen und Klasse, Datum) fix mit dem Heft verbunden (klammern oder kleben). Chromatogramm als Kopien einheften (Original fotografieren und in einer Klarsichthülle geschützt im Laborjournal einlegen).

6. Ergebnis:

Das Analysenergebnis der Probe wird in einem Satz beschreiben.

In einen Rahmen stellen. β in g/L

Aufgabenstellung und Ergebnis müssen übereinstimmen.

7. Diskussion:

Nur wenn es auffällige Besonderheiten gibt, Beobachtungen und Gründe anführen.

8. Sicherheitshinweise:

nur angeben, wenn mit gefährlichen Stoffen gearbeitet wird, H-/P-Sätze angeben (Nummer und Inhalt)

9. Literatur:

Angabe aller Unterlagen die zur Durchführung der Übung sowie zum Schreiben des Protokolls verwendet wurden

z.B.: Brunda – Sefcik, Arbeitsbuch, Band 2, S. x. Unterlagen Dr. Dokusovic Photometrie S. x(abgerufen am 2018-02-12 von <http://www.lickl.net>)

Wenn ein Punkt weggelassen wird, neu durchzählen.

Gemeinsam mit dem Laborjournal in der Woche nach Annahme der Probe abgeben.