

Hinweise zum Ausfüllen und Versenden des Europass Lebenslaufes (Europass CV) Beispiel für „Work experience – Chemistry laboratory technician“

Dies ist der wichtigste Abschnitt für die aufnehmende Institution. Er entscheidet im Wesentlichen darüber, ob Sie angenommen werden oder nicht.

Hier nennen Sie die wesentlichen Arbeitstechniken und Verfahren, die Sie während Ihrer Ausbildung gelernt haben / lernen werden.

Schreiben Sie nicht nur die Abkürzungen von Analyseverfahren (z.B. AAS), sondern tragen Sie auch die ganzen Bezeichnungen ein.

Das Schriftfeld wird automatisch entsprechend dem Textumfang vergrößert.

Bitte übernehmen Sie diese Liste nicht „blind“, sondern nennen Sie nur tatsächlich erlernte Techniken, ergänzen Sie ggf. hier nicht aufgeführte Techniken in Ihrem Lebenslauf.

CTA, Chemielaborant in:

Separation methods

- Recrystallization (e.g. of urea (carbamide), acetanilide)
- Sublimation (Benzoic acid)
- Distillation techniques: Simple distillation
Column distillation
Vacuum distillation
Steam distillation (stripping)

Basics of analytical chemistry

- Melting point determination using thiele tube
- Flame test
- Identification and quantification of ions in solution
- Titrations: Acid-Base Titrations
Redox (Oxidizing-Reduction) Titrations
Potentiometric titration
Complex-formation Titrations
- Polarimetry of Carbohydrates
- Thin layer chromatography

Instrumental methods of analytical chemistry:

- Visible spectroscopy (VIS)
- Ultraviolet spectroscopy (UV)
- Infrared spectroscopy (IR): attenuated total reflection(ATR)
quantitative analysis
- High-performance liquid chromatography (HPLC): UV/VIS-detector
diode array detector (DAD)
- solid phase extraction (SPE) and HPLC determination
- Gas chromatography (GC): thermal conductivity detector (GC/TCD)
flame ionization detector (GC/FID)
mass spectrometer (GC/MS)
- Mass spectroscopy (MS): Flame atomizer
- Ion-exchange chromatography (IEC / IC)
- Atomic absorption spectroscopy (AAS): Microwave Digestion
- Inductively coupled plasma (ICP)
- Nuclear magnetic resonance (NMR)
- X-ray spectroscopy
- automated titration systems

Preparative organic chemistry:

Synthesis of:

- 2-Chlor-2-methylpropane (tertiary Butylchlorid)
- cyclohexene
- Azo compound (methyl orange)
- 3-Nitrobenzaldehyd
- N-phenylacetamide
- *Benzalacetophenone*
- Amphetamine
- Tetraphenylnaphthalene
- o-acetylsalicylic acid (AAS)
- butyl acetate
- cyclohexanone
- benzyl alcohol and benzoic acid (from benzaldehyde)
- propyl acetate
- benzoin,benzil (diphenyl diketone),benzilic acid
- 4-methylacetanilide,4-methyl-2-nitroacetanilide,4-methyl-2-nitroaniline
- 2,5-dimethyl-1-phenylpyrol
- iodbenzoic acid
- chlorobenzoic acid
- sulphanilic acid
- diphenyliodonium-2-carboxylate
- ethyl phenylacetate
- diphenylacetone