

Schriftliche Abiturprüfung im Fach Chemie mit erhöhtem Anforderungsniveau 2024/2025

Die schriftlichen Abiturprüfungen im Fach Chemie beinhalten einen experimentellen Teil. Deshalb sind Geräte und Chemikalien, die in der Abiturprüfung erforderlich sein können, bereitzuhalten:

Geräte

Bechergläser, Brenner, Erlenmeyerkolben, Filterpapiere, Kolbenprober, Magnesiastäbchen, Messzylinder, Mörser mit Pistill, Petrischalen, Pinzetten, Pipetten, Reagenzgläser, Reagenzglasgestelle, Rührer, Spatel, Stativmaterial, Thermometer, Tiegelzangen, Tüpfelplatten, Waage, Uhrglasschalen, U-Rohr

einfache Gerätesätze für

- Gasentwicklung und pneumatisches Auffangen
- Titrationen mit Farbindikation
- potenziometrische Titration, konduktometrische Titration
- Veresterung im Rundkolben mit Rückflusskühler
- Elektrolysezellen und galvanische Zellen einschließlich mehrerer Elektroden und Verbraucher
- Kupfer-, Zink-, Blei-, Silber-, Eisen-, Aluminium- und Graphit-Elektroden, Motor, Glühlampe
Hinweis: Bei Blei-Elektroden muss ein direktes Berühren des Metalls durch die Prüfungsteilnehmenden vermieden werden. Für die Halterung der Elektroden eignen sich Stopfen oder Klemmen. Es können auch komplette Plexiglas-Apparaturen verwendet werden.
- Leitfähigkeitsmessung
- pH-Messung
- Kalorimetrie
- Strom- und Spannungsmessungen

Chemikalien

Aktivkohle

Aluminium
Ammoniumchlorid
Aluminiumoxid
Aluminiumsulfat
Ammoniak
Aluminiumchlorid
Ammoniumnitrat
Ammoniumsulfat

Bariumchlorid

Bariumhydroxid
Bariumsulfat
Benzine unterschiedlicher Zusammen-
setzung [mit/ohne ungesättigte(n)
Kohlenwasserstoffe(n)] Bromthymolblau
Bromwasser
Butan-1-ol

Calciumcarbonat

Calciumchlorid
Calciumhydroxid
Calciumoxid
Calciumsulfat
Cellulose
Chlorwasser
Citronensäure

Eisen

Eisen(II)-sulfat
Eisen(III)-chlorid
Eisen(III)-nitrat
Eisen(III)-oxid
Eisen(II;III)-oxid
Eiweißlösung (frisch zubereiten)
Ethanol
Ethansäure

Fette, Öle

Fructose
fuchsinschweflige Säure

Glucose

Glycin
Graphit

Harnstoff

höhere Alkansäuren
höhere Alkohole
Holzkohle

Indikatorpapiere:

Bleiacetat
Kaliumiodid-Stärke
Phenolphthalein
Universalindikator
Iod
Iod -Kaliumiodid -Lösung

Kaliumbromid
Kaliumcarbonat
Kaliumchlorid
Kaliumhexacyanoferrat(II)
Kaliumhexacyanoferrat(III)
Kaliumhydrogencarbonat
Kaliumhydroxid
Kaliumiodid
Kaliumnitrat
Kaliumpermanganat
Kaliumsulfat
Kohle, Koks
Kupfer
Kupfer(II)-chlorid
Kupfer(II)-nitrat
Kupfer(II)-sulfat
Kupferoxide

Lithiumsalze

Magnesium
Magnesiumchlorid
Magnesiumoxid
Maltose
Mangan(II)-chlorid
Mangan(II)-sulfat
Mangan(IV)-oxid
Methanol
Methansäure
Methylorange
Methylrot

Natriumacetat
Natriumbromid
Natriumcarbonat
Natriumchlorid
Natriumdihydrogenphosphat
Natriumfluorid
Natriumformiat
Natriumhydrogencarbonat
Natriumhydrogenphosphat
Natriumhydroxid
Natriumnitrat
Natriumphosphat
Natriumsulfat
Natriumsulfit
Natriumthiosulfat

Oxalsäure

Phenolphthalein
Phosphorsäure
Polyethylen
Polystyrol
Polyvinylchlorid
Propanal
Propanol
Propan-2-ol
Propan-1,2,3-triol
Propanon
Propansäure

Reagenz nach Fehling

Saccharose
Salpetersäure
Salzsäure
Schwefel
Schwefelsäure
schweflige Säure
Silbernitrat
Stärke

Thiocyanat-Lösung
(für Eisen(III)-Ionen -Nachweis)

Universalindikator

Wasser (dest.)
Wasserstoffperoxid

Zink
Zinkchlorid
Zinkoxid
Zinksulfat
Zinn
Zinnchlorid