



**Vorbereitung zum Praktikum Quantitative Analyse**

**In leserlicher Blockschrift von *jedem* Praktikanten auszufüllen!**

Name:	Matrikel-Nr:
Testat Versuchsvorbereitung:	Datum:

Bei der Chloridbestimmung wird als Indikator Kaliumchromat benutzt.  
Warum dürfen Chromatabfälle nicht in den Abfluss und wo liegen die Gefahren von Chromaten?

Blank area for the answer to the question above.

Was ist bei der Verdünnung von konz. Säuren zu beachten? Bei der Titration von Oxalsäure benötigen Sie 10 mL  $\frac{1}{4}$  konz. Schwefelsäure. Wie stellen Sie die verdünnte Schwefelsäure her? (Mit Mengen)

Blank area for the answer to the question above.



**Vorbereitung zum Praktikum Quantitative Analyse**

**In leserlicher Blockschrift von *jedem* Praktikanten auszufüllen!**

Erläutern Sie den Begriff Urtitersubstanz. Warum ist EDTA kein Urtitler?

Bei der gravimetrischen Bestimmung erhalten Sie eine Nickellösung. Welche gesundheitlichen Gefahren insbesondere bei Hautkontakt kennen Sie und wie sind nickelhaltige Abfälle zu entsorgen? Erläutern Sie den Begriff gravimetrischer Faktor!



## Vorbereitung zum Praktikum Quantitative Analyse

**In leserlicher Blockschrift von *jedem* Praktikanten auszufüllen!**

Bei der Manganometrie kommt Kaliumpermanganatlösung zum Einsatz. Beurteilen Sie diese Lösung hinsichtlich möglicher Gefahren und geben Sie an, wie diese entsorgt werden muss!