Platznummer:

## Problem H – 18 Punkte

## Quantitative Analyse

**Protokoll**

Füllen Sie die Tabelle aus:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Redoxgleichung MnO4− - Fe2+: | | | |
| Mittelwert für ***VTIT***: | | | |
| ***n*** (Fe(NH4)2(SO4)2) = | | ***m*** (Fe(NH4)2(SO4)2) = | |
| Berechnung von *n* und *m*: | | | |
| ***m*** (H2O) = | ***n*** (H2O) = | | ***z*** = |
| Berechnung: | | | |

## Problem G – 22 Punkte

## Qualitative Analyse

**Protokoll**

Füllen Sie die Tabelle aus (**eine Begründung je Ion genügt**):

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Nr. | Kation | Begründung Kation | Anion | Begründung Anion |
| **1** |  |  |  |  |
| **2** |  |  |  |  |
| **3** |  |  |  |  |
| **4** |  |  |  |  |
| **5** |  |  |  |  |
| **6** |  |  |  |  |
| **7** |  |  |  |  |