## Problem G – 40 Punkte

## Qualitative Analyse und Quantitative Analyse

|  |
| --- |
| Platznummer: |

|  |
| --- |
| Nummern der PPP mit den H3O+-Ionen (*c* > 1 mmol/L): |
| Nummern der PPP mit den OH- -Ionen (*c* > 1 mmol/L): |
| Gegenion der OH- -Ionen: |
| Gegenion der CO32- -Ionen: |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Die Ionen sind in | | | | | |
| # | Kation | Anion | # | Kation | Anion |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Organische Probe | |
| Gehört zur Verbindungsklasse: | |
| # des PPP | Strukturformel |
|  |  |

|  |
| --- |
| Zu bestimmendes Kation: |

|  |
| --- |
| Gleichung Kation – Iodid: |

|  |
| --- |
| Gleichung der Titrationsreaktion: |

|  |
| --- |
| Stoffmengenverhältnis Kation – Natriumthiosulfat: |

|  |
| --- |
| Titrationsvolumen: |

|  |
| --- |
| *c* (Kation) im Kolben: |
| Zeigen Sie Ihre Berechnung: |

|  |
| --- |
| Stoffmengenverhältnis Kation – EDTA: |
| Tropfenzahl der Probe: |
| Tropfenzahl der EDTA: |
| *c* (EDTA): |
| Zeigen Sie Ihre Berechnung: |