**Central Analítica  
Instituto de Química – UFRN**

**Requisição para ensaio por Cromatografia**

|  |
| --- |
| Dados cadastrais |
| Requisitante: Thiago Yuri Barreto de Oliveira\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Data 16/10/2017  Departamento/ Laboratório: Instituto de Química – Laboratório de Eletroquímica e Nanopartículas Aplicadas\_\_\_\_ |
| e-mail para envio de resultados: thiago.quimica94@gmail.com\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  Nome do Prof. Orientador: Luiz Henrique da Silva Gasparotto\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |

**Descrição Geral das amostras**

|  |  |
| --- | --- |
| Nome da substância | Código |
| Ác. Beta-hidroxipirúvico | P1 |
| Ác. Glicérico | P2 |
| Gliceraldeído | P3 |
| Mesoxalato de Sódio monohidratado | P4 |
| Ác. Glicólico | P5 |
| Ác. Tartrônico | P6 |
| Dihidroxiacetona | P7 |
| Mistura de todos acima | M |
|  |  |
|  |  |
| \*As amostras devem ser identificadas ou ter um código que as discrimine.  \*\*O código dará nome ao arquivo do resultado.  \*\*\* O número de amostras é limitado a 10. | |

|  |
| --- |
| Características da amostra |
| Sólida; X Líquida; Gasosa; X Orgânica; Inorgânica; Biológica; Higroscópica; Corrosiva;  Tóxica; Volátil; X Ácida; Neutra; Básica; Inflamável; Oxidante; Nociva; Irritante;  Explosiva. |

|  |
| --- |
| Ensaio solicitado |
| GC-MS X LC-DAD LC-F LC-I |

|  |
| --- |
| Condições |
| Solventes necessários: Acetonitrila Metanol Diclorometano  X Outro (especificar): Água Deionizada  Analitos de interesse: Todos já citados nas amostras  Especificação da coluna: Aminex HPX-87C (300mm X 7,8mm) – Fase móvel: H2SO4  Método: Concentração da fase móvel: 3mM H2SO4, Temperatura da coluna: 70°C, fluxo: 0,5mL/min |

|  |
| --- |
| Observações: |
| - A coluna citada eu já tenho. Levo junto com as amostras e a solução da fase móvel na |
| concentração dita no método. |
|  |
| - A intenção é ver o tempo de retenção de cada um dos produtos (de P1 a P7). Depois |
| comparar os cromatogramas deles com o da mistura, e assim, poder identificar os produtos |
| na mistura pelo tempo de retenção. |
|  |
| - A mistura é o resultado da minha reação de oxidação do Glicerol. |