**INSTITUTO SUPERIOR DEL PROFESORADO DE SALTA Nro. 6005**

**PLAN PEDAGOGICO: Profesorado de Educación Secundaria en Química**

**(DESDE EL 16 DE MARZO AL 31 DE MARZO de 2020)**

**ASIGNATURA: Química Analítica**

**APELLIDO Y NOMBRE DEL DOCENTE: Castrillo Natalia Paola**

|  |
| --- |
| **CONTENIDO O TEMA A DESARROLLAR** |
| **Día** | **Horario** | **Carácter de la clase** | **Tema** |
| 18-mar | 16:15-18:15 | Teórico | Química Analítica: Sus objetivos, importancia y relación con otras disciplinas. Escalas Analíticas. Ensayos analíticos: sensibilidad, selectividad. Interferencias. Clasificación de los métodos de análisis. Etapas de un análisis cuantitativo. |
| 19-mar | 14:15-16:15 | Teórico | Errores en el análisis químico cuantitativo. Estadística descriptiva. Medidas de tendencia central: media aritmética, mediana y moda. Medidas de incertidumbre: rango, varianza, desviación estándar y coeficiente de variación. Expresión de resultados.  |
| 25-mar | 16:15-18:15 | Teórico | SOLUCIONES, UNIDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS |
| 26-mar | 14:15-16:15 | Práctica | SOLUCIONES, UNIDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS |

|  |  |
| --- | --- |
| **Día** | **GUIA O ACTIVIDADES** |
| 18-mar | 1. **Trabajo diagnóstico**: resolver y posteriormente enviar el mismo a la siguiente dirección de correo electrónico: nataliacastrillo.salta@gmail.com . Asunto: Diagnóstico Q.A.
2. Leer el apunte teórico de la **Unidad 1** hasta la página 51
 |
| 19-mar | 1. Leer el apunte teórico de la **Unidad 1**, páginas 52-91
 |
| 25-mar | 1. Mirar los siguientes videos educativos en relación a **Soluciones**:

<https://www.youtube.com/watch?v=4pvBPfxoFsA><https://www.youtube.com/watch?v=WccNkuKkbJ4>1. Leer el apunte teórico de **Soluciones**
 |
| 26-mar | **Trabajo practico Nº 1: Soluciones** |

|  |
| --- |
| **BIBLIOGRAFIA** |
| 1. "Química Analítica". Skoog, Douglas A.; West, Donald M.; Holler, James F. Sexta Edición. Ed. Mc Graw-Hill/Interamericana de México S. A. de C. V. 1995.
2. "Fundamentos de Química Analítica". Skoog Douglas A. and West Donald M. Tomo I y II. Ed. Reverté S.A. Buenos Aires. 1970.
3. "Análisis Químico Cuantitativo". Kolthoff, 1. M., Sandell, E. B., Meehan, E. J., Bruckenstein Stanley. Cuarta Edición. Ed. Nigar S.R.L., Buenos Aires, 1972.
4. "Cálculos de pH y de solubilidad". Butler, J. N. Ed. Fondo Educativo Interamericano. Bogotá. 1968.
5. "Química Analítica". Pietrzyk,D. J. y Frank, C. W. Ed. Interamericana. México. (1983).
6. "Química Analítica". Christian,G. D. Segunda Edición, Ed. Limusa. México. (1981).
7. "Estadística para Química Analítica", Miller, J.C. y Miller, J.N. Addison-Wesley Iberoamericana (2005).
 |

Se adjunta a la presente material de estudio para el estudiante.

 **Castrillo Natalia Paola**