

## PROGRAMA ANUAL -CICLO LECTIVO 2022 -

Espacio Curricular: Química

<u>Docente: Mirna Vojtechovsky</u>

Curso: 2° Ciclo Básico

## Criterios de Examen:

- Prolijidad en la presentación
- Expresión oral y escrita.
- Uso de vocabulario específico
- Planteo y resolución de los ejercicios
- Uso de la Tabla periódica como fuente de información

## **CONTENIDOS**

Los materiales: estructura, propiedades e interacciones

Unidad 1:Materia y cuerpo. Propiedades intensivas y extensivas. Cambios de estado y estados de la materia. Representación por el modelo de partículas. Mezclas. Sistemas materiales. Métodos de separación y fraccionamiento.

Unidad 2: Cambio físico y químico. Características

Unidad 3: Soluciones. Componentes de las soluciones. Clasificación de las soluciones. Solubilidad.

Unidad 4: Tabla periódica. Elemento químico. Representación y conformación del átomo. Número atómico y másico

## Bibliografía sugerida para el/la estudiante

• Bardieri M. Gabriela, et al.(2005) Ciencias Naturales 8. Editorial Santillana

- Alberico Patricia, Gleiser Marcela (2016) Fisicoquímica 2<sup>ES</sup>. Editorial Estrada
- Bosak Alejandro , et al. (2016) Fisicoquímica 3<sup>ES</sup>. Editorial Estrada
- Barderi, M. G., Franco, R., Frid, D., Hardmeier, P., Sobico, C., Suarez, H. y Taddei, F. (2006). Ciencias Naturales 9 Todos Protagonistas. Buenos Aires: Santillana
- Cardeira, S., Cwi, M. y otros (2001). Ciencias Naturales y tecnología 9 Tercer Ciclo EGB. Buenos Aires: Aique.