

Preios, Lisnes

**PROGRAMA ANUAL - AÑO 2016**  
**CIENCIAS FÍSICO-QUÍMICA**

**Escuela:** I.F.D. N° 6

**Curso:** PRIMERO

**División:** A-B-C

**Profesor:** SERGIO, SOLORZA

**Unidad N° 1** Material de laboratorio

Materiales de laboratorio. Nombres, partes, material con el cual están constituidos, funcionamiento y uso de algunos elementos de laboratorio. Termómetro (capilar, ampolla, mercurio, etc.) funcionamiento del termómetro. Probeta (base, cilindro graduado). Vaso de precipitado. Tubo de ensayo. Soporte universal. Mechero. Tela de amianto. Balanza. Gradilla. Dinamómetro. Reloj o cronómetro, etc. Observación y descripción. Clasificación (los que miden y los que no, etc.)

**Unidad N° 2** La Materia y sus Propiedades

Materia, cuerpo, sustancia y materiales concepto- definición. Clasificación de los cuerpos. Clasificación de los materiales (naturales y artificiales) Fenómenos o cambios; clasificación (cambio físico o químico), ejemplos. Propiedades de las sustancias; clasificación de las propiedades: Propiedades intensivas y extensivas. Ejemplos: masa, peso, volumen. Punto de fusión: concepto, Punto de ebullición: concepto, ejemplos. Sustancia, sustancia simple y compuesta. Símbolo y elemento químico. Conceptos. Ejemplos

**Unidad N° 3** Magnitudes

Magnitudes: concepto- definición. Clasificación de magnitudes; fundamentales y derivadas, Ejemplos: tiempo, temperatura, masa, longitud, volumen, peso, densidad. Ejercicios, reducción de unidades. Instrumentos de medida. Unidades de medida. Diferencia entre masa y peso.

**Unidad N° 4** Estados de la Materia

Estados de agregación de la materia: Volumen, forma y compresibilidad en sólidos, líquidos y gases. Ejemplos de estados de agregación de sustancias de la vida cotidiana. Noción elemental del modelo de partículas. Distancia entre partículas en los distintos estados. Fuerzas de cohesión y dispersión, orden, movimiento de las partículas. Graficar el modelo de partícula en relación temperatura-tiempo.

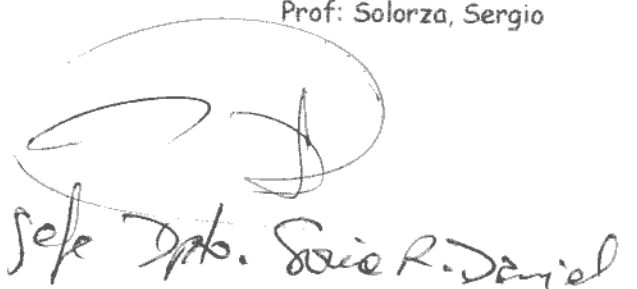
**Unidad N° 5** Cambios de Estados

Los cambios de estado. Noción elemental de energía. Cambios de estado de la materia. Clasificación en progresivo y regresivo. Fusión, solidificación, condensación, volatilización, etc. Vaporización por evaporación y por ebullición. Comportamiento de la temperatura durante los cambios de estado.

**BIBLIOGRAFÍA:**

- ⊕ Depau- Tonelli-Cavalchino: Elementos de Físico-Química, 1° año. Editorial Plus Ultra.
- ⊕ Físico-Química. Editorial Santillana.
- ⊕ Físico-Química. Serie Plata. A\_Z. Editora.
- ⊕ QUÍMICA, para descubrir un mundo diferente; Laura Vidarte; Editorial Plus Ultra.
- ⊕ Química I. Editorial Santillana.
- ⊕ Físico-Química. Editorial Tinta Fresca.
- ⊕ EGB Ciencias Naturales 8. Editorial Santillana.
- ⊕ Físico-Química. Editorial Tinta Fresca.
- ⊕ EGB Ciencias Naturales 8. Editorial Santillana.
- ⊕ Cs Naturales 8. Activa. Editorial Puerto de Palos.
- ⊕ Átomo 8. Cs Naturales. Ediciones SM

  
Prof: Solorza, Sergio

  
Jefe Dept. Sergio R. Daniel