Tecnicatura en Musicalización y Sonido

**Programa de CIENCIAS FÍSICO QUÍMICAS LIBRES – PREVIOS Y EQUIVALENCIAS 2° AÑO – 2019**

**Unidad I**

Reacciones y ecuaciones químicas: concepto e identificación de reacciones en la vida cotidiana y en procesos industriales. Reacciones involucradas en el deterioro ambiental. Velocidad de las reacciones: factores que intervienen. Catalizadores. PH: escalas, indicadores.

**Unidad II**

Revisión de la historia de la física- evolución de las teorías y paradigmas. Física: concepto- ramas de la física-procesos de medición- SIMELA- magnitud- magnitudes - peso- masa- concepto- unidades- traspaso de unidades- peso específico- densidad de un cuerpo- Estática : concepto- fuerza- elemento de una fuerza- representación gráfica-Cinemática : Concepto de movimiento- sistema de referencia- trayectoria- clasificación de los movimientos.

**Unidad III**

Energia-distintas fuentes y fenómenos físicos involucrados en la obtención y generacion de energía. Transporte y almacenamiento de energía. Transformacion, conservación y degradación de la energía-tecnologia y procesos físicos y descripción de fenmenos (lazer, gps,lcd, hornos microondas, tomogrsfos, holograma). Resonancia magnetica, reactores nucleares.

**Unidad IV**

Ondas: concepto. Movimiento ondulatorio. Tipos de la onda. Transmision de la onda, Periodo y frecuencia.

Naturaleza de la luz (ondas y partículas) y sonido: Propagación, Espectro.

**Unidad V**

Leyes de Newton: 1°, 2° y 3° ley. Inercia, fuerza y aceleración, acción y reacción. Fenómenos que ejemplifiquen las tres leyes. Cálculos y gráficos.

**BIBLIOGRAFÍA:**

* BIASIOLI – WEITZ – CHANDIA. “Química General e inorgánica”. Edit. Kapelusz. Bs. As., 1.995.
* MAUTINO “Química 4”. Aula taller. Edit. Stella.
* BULWIK, M et al “Quí- Qu´´imica” Editorial Tinta fresca. Buenos Aires. 2006.
* FERNÁNDEZ SERVENTI, H. “"Química General e Inorgánica". Editorial El Ateneo. Buenos Aires, 1988.