INSTITUTO "HORTUS CONCLUSUS"
E-mail: colegiohortusconclusus@yahoo.com.ar

Hortus Conclusus

COLEGIO "HORTUS CONCLUSUS"
E-mail Nivel Primario: hortusdireccionprimario@gmail.com
E-mail Nivel Inicial: hortusinicial@gmail.com

Gianelli 551 – Barrio Gral. Bustos – Tel. 3514711619

DISCIPLINA:	Ciencias Naturales Química
CICLO LECTIVO:	2024
CURSO Y SECCIÓN:	2º año "B"
NOMBRE DEL DOCENTE:	Prof. Elida Ruth Aguilar

Criterios de Evaluación	• Expresión oral y escrita adecuada a nuestra disciplina. • Capacidad en la transferencia y relación de los contenidos estudiados. • Relación entre el procedimiento y el resultado de una situación problemática
EJE I: La materia: estructura, composición y propiedades **Sub eje 1: la naturaleza corpuscular de la materia**	Laboratorio químico: materiales, propiedades y usos. Tabla Periódica: forma de organización de los elementos, fuente de datos. Elemento químico. Símbolos y nomenclatura. Las mujeres en las Ciencias Químicas: química nuclear (ESI). Sustancia pura y mezclas. Sistemas materiales: clasificación. Sistemas homogéneos y heterogéneos. Fases de un sistema. Análisis. Separación de los componentes de una mezcla y fraccionamiento. Constitución de la materia, historia y evolución de los modelos. Molécula y átomo: estructura. Número atómico y número másico. Isótopos. Propiedades: masa, peso y volumen, densidad, flotabilidad. Otras propiedades de sólidos y líquidos: elasticidad, dureza, ductilidad, maleabilidad, tensión superficial, capilaridad. Los cambios específicos de la materia: cambios físicos y químicos. Modelo corpuscular y sus cambios: estado sólido, líquido y gaseoso. Los cambios físicos y el modelo corpuscular.
EJE II: Las soluciones y sus concentraciones	Soluciones: concepto. Tipos: diluidas, concentradas y saturadas. Concentración de soluciones: formas de expresión de una solución: % m/m, % V/V, % m/V. Solubilidad: factores de los que depende. El agua como solvente universal. Acidez y alcalinidad en las soluciones: determinación cuantitativa, pH. Fraccionamiento de soluciones. Resolución de problemas.
Bibliografía de consulta para el alumno	Química: los materiales y sus propiedades. La naturaleza corpuscular de la materia. El átomo.