

1ª EVALUACION

Estand	BLOQUES	TEMA LIBRO	Instrumento Evaluación	NOTA	FIRMA PADRE O MADRE
BLOQUE 1 Actividad Científica / Laboratorio					
1.1.	Formula hipótesis para explicar fenómenos cotidianos utilizando teorías y modelos científicos.	Laboratorio y sala informática	informe lab		
1.2.	Registra observaciones, datos y resultados de manera organizada y rigurosa, y los comunica de forma oral y escrita utilizando esquemas, gráficos, tablas y expresiones matemáticas.		practica 3		
2.1.	Relaciona la investigación científica con las aplicaciones tecnológicas en la vida cotidiana.		trabajo Investigacion		
3.1.	Establece relaciones entre magnitudes y unidades utilizando, preferentemente, el Sistema Internacional de Unidades.		Examen parcial		
4.1.	Reconoce e identifica los símbolos más frecuentes utilizados en el etiquetado de productos químicos e instalaciones, interpretando su significado.		practica 1		
4.2.	Identifica material e instrumentos básicos de laboratorio y conoce su forma de utilización para la realización de experiencias respetando las normas de seguridad e identificando actitudes y medidas de actuación preventivas.		practica 2		
5.1.	Selecciona, comprende e interpreta información relevante en un texto de divulgación científica y transmite las conclusiones obtenidas utilizando el lenguaje oral y escrito con propiedad.		analisis de textos científicos		
5.2.	Identifica las principales características ligadas a la fiabilidad y objetividad del flujo de información existente en internet y otros medios digitales.		observacion directa		
6.1.	Realiza pequeños trabajos de investigación sobre algún tema objeto de estudio aplicando el método científico, y utilizando las TIC para la búsqueda y selección de información y presentación de conclusiones.		informe lab		
6.2.	Participa, valora, gestiona y respeta el trabajo individual y en equipo.		observacion directa		
BLOQUE 2: La Materia					
1.1.	Distingue entre propiedades generales y propiedades características de la materia, utilizando estas últimas para la caracterización de sustancias.	TEMA 1	Examen		
1.2.	Relaciona propiedades de los materiales de nuestro entorno con el uso que se hace de ellos.		Listado materiales investigados		
1.3.	Describe la determinación experimental del volumen y de la masa de un sólido y calcula su densidad.		Practica 4		
2.1.	Justifica que una sustancia puede presentarse en distintos estados de agregación dependiendo de las condiciones de presión y temperatura en las que se encuentre.	TEMA 2	edpuzzle / quizziz		
2.2.	Explica las propiedades de los gases, líquidos y sólidos utilizando el modelo cinético-molecular.		examen		
2.3.	Describe e interpreta los cambios de estado de la materia utilizando el modelo cinético-molecular y lo aplica a la interpretación de fenómenos cotidianos.		practica 7		
2.4.	Deduce a partir de las gráficas de calentamiento de una sustancia sus puntos de fusión y ebullición, y la identifica utilizando las tablas de datos necesarias.		examen		
3.1.	Justifica el comportamiento de los gases en situaciones cotidianas relacionándolo con el modelo cinético-molecular.		trabajo / examen		
3.2.	Interpreta gráficas, tablas de resultados y experiencias que relacionan la presión, el volumen y la temperatura de un gas utilizando el modelo cinético-molecular y las leyes de los gases.		examen		
4.1.	Distingue y clasifica sistemas materiales de uso cotidiano en sustancias puras y mezclas, especificando en este último caso si se trata de mezclas homogéneas, heterogéneas o coloides.	tema 3	Examen		
4.2.	Identifica el disolvente y el soluto al analizar la composición de mezclas homogéneas de especial interés.		Ejercicios / examen		
4.3.	Realiza experiencias sencillas de preparación de disoluciones, describe el procedimiento seguido y el material utilizado, determina la concentración y la expresa en gramos por litro.		Video individual		
5.1.	Diseña métodos de separación de mezclas según las propiedades características de las sustancias que las componen, describiendo el material de laboratorio adecuado.		Practica Separacion de mezclas		
6.1.	Representa el átomo, a partir del número atómico y el número másico, utilizando el modelo planetario.	Tema 4	Trabajo		
6.2.	Describe las características de las partículas subatómicas básicas y su localización en el átomo.		examen		
6.3.	Relaciona la notación con el número atómico, el número másico determinando el número de cada uno de los tipos de partículas subatómicas básicas.		prueba + ejercicios		
7.1.	Justifica la actual ordenación de los elementos en grupos y periodos en la Tabla Periódica.		Juegos Tabla Periodica		
8.1.	Reconoce las sustancias de uso frecuente, clasificándolas en elementos o compuestos, basándose en su expresión química.		Tabla Periodica		
8.2.	Presenta, utilizando las TIC, las propiedades y aplicaciones de algún elemento y/o compuesto químico de especial interés a partir de una búsqueda guiada de información bibliográfica y/o digital.		general	Tabla Periodica	