

CRITERIOS DE CALIFICACIÓN ESO				
NIVEL ESO	Exámenes (Tanto en 2º como en 3º y en 4º en el primer y tercer trimestre, el primer parcial se pondera con un 40% y el 2º con un 60%, porque hay contenidos que se incluyen del primer parcial; en 4º, en el segundo trimestre, ambos parciales tienen el mismo peso)	Tareas de investigación (Informes de laboratorio, prácticas virtuales, investigaciones en casa...)	Trabajo personal (Correcciones tarea diaria, observación diaria actitud y cuaderno...)	Proyecto de trimestre (Difusión en RRSS sobre formato y temática elegida)
2º	60%	15%	15%	10%
3º	60%	15%	15%	10%
4º	75%	10%	5%	10%
CRITERIOS DE CALIFICACIÓN 1ºBACHILLERATO				
En el primer y tercer trimestre, el primer parcial se pondera con un 40% y el 2º con un 60%, porque hay contenidos que se incluyen del primer parcial. En el segundo trimestre, ambos parciales tienen el mismo peso.				
1º Bach	90 %	-	10	-
CRITERIOS DE CALIFICACIÓN 2ºBACHILLERATO. La evaluación será continua durante todo el curso, y los exámenes tendrán pesos progresivos según avanza el curso, siguiendo las siguientes fórmulas:				
<ul style="list-style-type: none"> 1ª Evaluación: $\frac{Examen_1 \cdot 1 + Examen_2 \cdot 2}{3}$ 2ª Evaluación: $\frac{Examen_1 \cdot 1 + Examen_2 \cdot 2 + Examen_3 \cdot 3 + Examen_4 \cdot 4}{10}$ 3ª Evaluación: $\frac{Examen_1 \cdot 1 + Examen_2 \cdot 2 + Examen_3 \cdot 3 + Examen_4 \cdot 4 + Examen_5 \cdot 5 + Examen_6 \cdot 6}{21}$ 				
2º Bach Física	100 %	-	-	-
2º Bach Química	100%	-	-	-

2º ESO	NIVELES	CONTENIDOS Y PRÁCTICAS POR PARCIALES				Retos de trimestre
		TEMAS		PRÁCTICAS/TAREAS DE INVESTIGACIÓN		
		1º parcial	2º parcial	1º parcial	2º parcial	
1º trimestre	1º trimestre	Método científico y trabajo en el laboratorio. El lenguaje de la ciencia. Propiedades de la materia.	Teoría cinético-corpúscular y estados de la materia. Mezclas y disoluciones. Cambios químicos.	Normas y material de laboratorio.	Densidad.	Cementerio científico.
	2º trimestre	Cara y cruz de la química. El movimiento y su estudio.	Las fuerzas y sus efectos. La fuerza de la gravedad.	Separación de mezclas.	Ley de Hooke.	Investigación sobre el radón.
	3º trimestre	Las fuerzas de la naturaleza. Las fuerzas y las máquinas simples. La energía.	La energía térmica. Efectos del calor. Problemas del uso de la energía. Cambio climático.	Electrostática.	Magnetismo.	Canción de fuentes de energía renovables y no renovables.
3º ESO	1º trimestre	El método científico. El movimiento. Las fuerzas y sus efectos.	Naturaleza eléctrica de la materia. La Energía. Las sustancias de nuestro entorno.	Método científico.	Movimiento rectilíneo uniformemente acelerado.	Cartel digital premio Nobel Física/química
	2º trimestre	Disoluciones. Propiedades de los gases, líquidos y sólidos. Modelos atómicos.	La estructura de los átomos. Elementos químicos. Tabla periódica.	Preparación de disoluciones.	Propiedades de los elementos químicos.	Podcast sobre mujeres científicas 11 F
	3º trimestre	Formulación inorgánica. El mol.	Cambios químicos. Cálculos estequiométricos. La importancia de la química en nuestra vida y el medio ambiente.	Masa molar de un gas.	Reacciones químicas: vinagre y bicarbonato.	Vídeo sobre experimento de reacciones químicas

4º ESO	1º trimestre	Investigación en la Química. Sustancias y disoluciones. Modelos atómicos. Configuración electrónica y tabla periódica. Estructura, enlace y propiedades de las sustancias.	Compuestos del carbono. Reacciones químicas: representación y estequiometría. Energía y velocidad de las reacciones químicas.	Enlace químico.	Factores que afectan a la velocidad de reacción.	Videopodcast sobre premio Nobel de Física/Química
	2º trimestre	Reacciones ácido-base. Reacciones de oxidación-reducción. Pilas y electrolisis.	Investigación en la física. Descripción del movimiento. Tipos de movimiento.	Estudio de algunas reacciones químicas.	Práctica de cinemática.	Cómic sobre mujer científica: 11 F
	3º trimestre	Las fuerzas como interacción. La ley de la gravitación universal. Dinámica práctica. Fuerzas en los fluidos.	Trabajo y energía mecánica. Energía térmica. Luz y sonido. La energía en nuestro mundo.	Práctica sobre leyes de Newton.	Práctica de conservación de la energía.	Cohetes de agua

1º BACH	NIVELES	CONTENIDOS -kopPOR PARCIALES	
		TEMAS	
		1º parcial	2º parcial
1º BACH	1º	El movimiento. Tipos de movimiento.	Dinámica.
	2º	Trabajo y energía. Calor y energía.	Formulación inorgánica. Química del carbono. Átomo y Sistema Periódico. Enlace químico.
	3º	Las sustancias y los gases. Disoluciones I.	Disoluciones II. Reacciones químicas.
2º BACH. FÍSICA	1º	Campo gravitatorio.	Campo eléctrico.
	2º	Campo magnético. Inducción electromagnética.	Ondas. Luz y sonido.
	3º	Óptica física. Óptica geométrica.	Física del siglo XX.
2º BACHILLERATO QUÍMICA	1º	Formulación inorgánica y orgánica.	Estructura atómica de la materia. El átomo y la tabla periódica. Enlace químico. Sustancias iónicas y metálicas. Enlace covalente.
	2º	Termoquímica. Cinética química.	Estequiometría. Equilibrio químico.
	3º	Reacciones ácido-base.	Reacciones de transferencia de electrones. Química orgánica. Aplicaciones de la química orgánica.