

TIPO	CURSO	UNIDAD	LECCIÓN	
Actividad	3.º ESO Física y Química	Fuerzas a distancia	Explicamos 2	Explicamos 2: Fuerzas gravitatorias -Entre la Tierra y la Luna -Fuerzas y distancias -Meteorito -Órbita de un satélite de comunicaciones -Masa, peso y gravedad -En otro planeta -Perseverance en Marte -La gravedad en cada planeta -Gravedad en altura -Los satélites naturales de Marte -El satélite Europa
			Explicamos 3	Explicamos 3: Fuerzas eléctricas -¿Qué fuerza actúa? -¿A qué distancia? -Cargas iguales -Sistema de cargas I -Sistema de cargas II
Actividad	3.º ESO Física y Química	Fuerzas (II)	Explicamos 2	Explicamos 2: Medir, representar y combinar fuerzas -Un dinamómetro sin escala -La constante de la elasticidad -Composición de fuerzas con la misma dirección -¿Qué fuerzas la componen? -Composición de fuerzas de distinta dirección (I) -Composición de fuerzas de distinta dirección (II) -El juego de la cuerda -Composición de fuerzas -¿Cuál es la otra fuerza? -Empujando un mueble
			Explicamos 3	Explicamos 3: Fuerzas a distancia y por contacto -Los bloques de madera -Una caja en una rampa -Ruedas de un autobús -La campana de bronce
			Explicamos 4	Explicamos 4: Fuerzas y movimiento -El peso en la Luna -Objeto acelerado -Hockey sobre hielo
Actividad	3.º ESO Física y Química	Aceleración	Explicamos 1	Explicamos 1: Movimientos uniformes y no uniformes El estrecho de Tsugaru Marcas de atletismo Trayecto en automóvil Autobús de línea Piloto automático de un avión El viaje de la luz Dos ciclistas En reparto
Actividad	3.º ESO Física y Química	Aceleración	Explicamos 2	Explicamos 2: La velocidad en las gráficas Animales veloces Tren de alta velocidad Gráfica de un movimiento Un movimiento breve Un tren en movimiento
Actividad	3.º ESO Física y Química	Aceleración	Explicamos 3	Explicamos 3: Cambios de velocidad y aceleración Descenso a toda velocidad Canica y rampa En tren Relacionamos aceleraciones Salida de la autovía El semáforo Gráficas velocidad-tiempo
Actividad	4.º ESO Física y Química	Química cuantitativa	Explicamos 1	Explicamos 1: El mol -¿Cuántos átomos hay? (I) -¿Cuántos átomos hay? (II) -¿Cuál es la masa de las muestras? (I) -¿Cuál es la masa de las muestras? (II)
			Explicamos 3	Explicamos 3: Concentración de una disolución -Gel hidroalcohólico -Consumo de calcio recomendado -Refrescos azucarados -¿Cuál es su molaridad? (I) -¿Cuál es su molaridad? (II) -¿Cuántos gramos contiene? -De molaridad a concentración en masa I -De molaridad a concentración en masa II
			Explicamos 5	Explicamos 5: Modelo de reacción química -Clasificación de reacciones
			Explicamos 6	Explicamos 6: Introducción a la estequiometría -Nitrato de plata -Combustión del metanol -Hierro y ácido clorhídrico
			Explicamos 7	Explicamos 7: Cálculos en reacciones químicas -Reacción ácido-base (I) -Reacción ácido-base (II) -Valoración de una disolución -Energía en una reacción exotérmica -Energía en una reacción endotérmica
Actividad	4.º ESO Física y Química	Átomos y enlaces	Explicamos 2	Explicamos 2: Configuración electrónica de los átomos Número atómico, carga y número de electrones Configuraciones electrónicas Electrones y configuración Familias químicas y configuración electrónica A partir de la configuración electrónica I A partir de la configuración electrónica II
			Explicamos 3	Explicamos 3: Los electrones en el enlace químico Sustancias iónicas I Sustancias iónicas II Iones y configuración electrónica Electrones de valencia en metales Otros enlaces covalentes