

CRITERIOS DE EVALUACIÓN TRABAJADOS	CONTENIDOS RELACIONADOS
<ol style="list-style-type: none"> 1. Analizar y utilizar las diferentes tareas de una investigación científica. 2. Relacionar las magnitudes fundamentales con las derivadas, usando los vectores cuando sea necesario en el tratamiento de determinadas magnitudes. El error está presente en todas las mediciones y diferenciar el error absoluto y relativo, redondeo y las cifras significativas necesarias para la expresión de una medida. 3. Interpretar la estructura atómica de la materia utilizando diferentes modelos atómicos Distribuir los electrones en niveles de energía, la configuración electrónica de los elementos y su posición en la tabla periódica y sus propiedades. 4. Justificar los distintos tipos de enlaces (iónico, covalente o metálico), deducir las propiedades características de las sustancias formadas. Nombrar y formular compuestos inorgánicos binarios y ternarios sencillos. 5. El átomo de carbono, los compuestos orgánicos existentes,. Grupos funcionales, representándolos mediante las distintas fórmulas y su influencia en el incremento del efecto invernadero, en el cambio climático global 6. Las reacciones químicas, la ley de conservación de la masa. La cantidad de sustancia y el mol para realizar cálculos estequiométricos sencillos y ajuste de la ecuación química. 7. Identificar y clasificar reacciones químicas, reconociendo los reactivos y productos e interpretando los fenómenos. 8. El movimiento: sistema de referencia, vectores. Magnitudes: posición, trayectoria, desplazamiento, distancia recorrida, velocidad media e instantánea, tipo de movimientos: ecuaciones y resolver problemas Elaborar e interpretar gráficas. 9. Las fuerzas, el principio fundamental de la Dinámica en la resolución de problemas y aplicar las leyes de Newton. 10. La presión, la presión en el seno de un fluido, principios de la hidrostática o de Pascal. 	<ul style="list-style-type: none"> • EL TRABAJO CIENTÍFICO. • EL ÁTOMO. • EL ENLACE QUÍMICO. • CAMBIOS FÍSICOS Y CAMBIOS QUÍMICOS. • INTRODUCCIÓN A LA QUÍMICA DEL CARBONO. • FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA QUÍMICA. • REACCIONES QUÍMICAS. • ESTUDIO DEL MOVIMIENTO. • HIDROSTÁTICA Y FÍSICA DE LA ATMÓSFERA.

1.-A PARTIR DEL DÍA DE LA ENTREGA DEL BOLETÍN DE NOTAS PODRÁ FOTOCOPIAR EN LA CONSERJERÍA DEL CENTRO UNA RELACIÓN DE ACTIVIDADES QUE SE ACONSEJAN REALIZAR PARA LA SUPERACIÓN DE LA PRUEBA EXTRAORDINARIA DE SEPTIEMBRE. QUE NO SERÁ NECESARIA SU ENTREGA, TAN SOLO FORMA PARTE DEL PLAN DE RECUPERACIÓN DE LA MATERIA.

2.-SE HA DE PRESENTAR A UNA PRUEBA OBJETIVA EN SEPTIEMBRE CUYA FECHA Y HORA ESTÁ FIJADO POR LA JEFATURA DE ESTUDIOS EN LOS PANELES DEL CENTRO Y EN LA PÁGINA WEB DEL INSTITUTO.

3.-LA PRUEBA EXTRAORDINARIA CONSTARÁ DE: 10 PREGUNTAS (CUESTIONES Y/O PROBLEMAS) BASADAS EN LOS CRITERIOS DE EVALUACIÓN Y LOS ESTÁNDARES DE APRENDIZAJE EVALUABLES TRABAJADOS. SE VALORARÁ DE LA PRUEBA LA EXPRESIÓN ESCRITA, EL RAZONAMIENTO LÓGICO, LA INTERPRETACIÓN CIENTÍFICA Y EL USO DE UN LENGUAJE CIENTÍFICO CORRECTO.

OJO: SE RECOMIENDA: LA ELABORACIÓN DE LAS ACTIVIDADES PROPUESTAS, EL REPASO DE LAS ACTIVIDADES REALIZADAS Y, POR TANTO, TENER TODO EL MATERIAL TRABAJADO DURANTE EL CURSO. ES **NECESARIA** LA SUPERACIÓN DE DICHA PRUEBA EXTRAORDINARIA DE SEPTIEMBRE PARA LA SUPERACIÓN DE LA MATERIA.