



Gobierno
de Canarias

38011601

Consejería de Educación,
Universidades, Cultura
y Deportes.

I.E.S. PUNTAGORDA



FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO

La prueba extraordinaria de Septiembre constará de un único examen escrito de los contenidos básicos desarrollados a lo largo del curso. El alumno puede prepararse a partir del libro de texto y del cuaderno de clase.

CONTENIDOS MÍNIMOS

Unidad de programación: El método científico

1. Aplicación del método científico para explicar fenómenos físicos sencillos.
2. Conocimiento del concepto de magnitud y unidad. Clasificación de las mismas. Sistema Internacional de Unidades.
3. Establecimiento de relaciones entre magnitudes y unidades (cambio de unidades) utilizando, preferentemente, el Sistema Internacional de Unidades y la notación científica para expresar los resultados.
4. Redondeo de números usando el concepto de cifras significativas.
5. Manejo de tablas y gráficos para magnitudes directamente proporcionales e inversamente proporcionales.

Unidad de programación: El átomo

1. Teoría atómica de Dalton.
2. Descripción de los modelos atómicos de Thomson y Rutherford y justificación de su evolución para la explicación de nuevos fenómenos.
3. Localización y descripción de las partículas constituyentes básicas en el interior del átomo.
4. Representación de los átomos a partir de sus número atómico y másico.
5. Obtención del número de partículas subatómicas en diferentes isótopos e iones.

Unidad de programación: Los elementos químicos

1. Identificación y localización de los elementos químicos más comunes en el Sistema Periódico.
2. Agrupaciones de los átomos en los elementos: átomos, moléculas y cristales.
3. Propiedades de algunas familias de elementos químicos: alcalinos y halógenos.

Unidad de programación: Los compuestos químicos

1. Agrupaciones de los átomos en los compuestos: compuestos moleculares (agua, cloruro de hidrógeno, amoníaco y metano), cristales covalentes (cuarzo) y cristales iónicos (cloruro de sodio).
2. Masa atómica y molecular. Concepto de mol. Número de Avogadro.
3. Composición centesimal.

Unidad de programación: Las reacciones químicas

1. Concepto de reacción química.
2. Teoría de las reacciones químicas.
3. Ley de conservación de la materia(ley de Lavoisier). Ley de las proporciones definidas(constantes)(ley de Proust).
4. cálculos estequiométricos sencillos.

NOTA:

Es necesario desarrollar al menos la mitad de las preguntas correctamente para obtener la calificación de aprobado. Se valorará también el orden y la claridad.