

RECUPERACIÓN DE 3º ESO FÍSICA Y QUÍMICA

CONTENIDOS MÍNIMOS

- Bloque 1: El método científico: sus etapas. Utilización de las Tecnologías de la Información y la Comunicación. El trabajo en el laboratorio. Proyecto de investigación.

Unidad 1: Medida de magnitudes. Sistema Internacional de Unidades.

Notación científica.

- Etapas del método científico
- Magnitudes fundamentales y derivadas: densidad.
- Sistema internacional de unidades.
- Múltiplos y submúltiplos: Giga, Mega, kilo, hecto, deca, deci, centi, mili, nano, micro.
- Notación científica.

- BLOQUE 2: La materia

Unidad 2: Leyes de los gases.

- Gases: características y ejemplos.
- Teoría Cinética: postulados y aplicación.
- Unidades habituales de presión, temperatura y volumen.
- Leyes de los gases: enunciado, gráfica, ecuación y aplicación.

Unidad 3: Mezclas de especial interés: disoluciones acuosas, aleaciones y coloides.

Métodos de separación de mezclas.

- Sustancias puras y mezclas.
- Métodos de separación químicos y físicos y su aplicación.
- Disoluciones y sus componentes.
- Solubilidad y variables que le afectan.
- Concentración: gramos por litro, % masa y % volumen.

Unidad 4: Estructura atómica. Isótopos. Modelos atómicos.

- Partículas subatómicas: descubrimiento y características.
- Experimentos de rayos catódicos y modelo atómico de Thomson.
- Experimento de la lámina de oro y modelo atómico de Rutherford.
- Números atómico y másico.
- Masa atómica.
- Isótopos.

Unidad 5: El Sistema Periódico de los elementos. Uniones entre átomos: moléculas y cristales. Masas atómicas y moleculares. Sustancias simples y compuestas de especial interés con aplicaciones industriales, tecnológicas y biomédicas.

- Símbolo y nombre de los elementos representativos y algunos de transición.
- Estructura de la tabla periódica: grupos y periodos.
- Carácter metálico.
- Grupos de elementos: alcalinos, alcalinotérreos, anfígenos, halógenos,

<p>gases nobles, transición y transición interna. - Cationes y aniones: formación y nomenclatura</p> <ul style="list-style-type: none"> - Compuestos: iónicos, covalentes y metálicos. - Moléculas y cristales.
TEMPORALIZACIÓN
<p>Se realizarán dos parciales:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) Examen de las tres primeras unidades: Martes 19 de diciembre a las 16:00h 2) Examen de las dos unidades siguientes: Jueves 3 de mayo a las 16:00h <p>Si la asignatura no se ha recuperado con los parciales se realizará un examen global el día 15 de mayo a las 16:00h</p>
CRITERIOS DE CALIFICACIÓN
<ul style="list-style-type: none"> - Superar la materia supone obtener una calificación igual o superior a 5. - Será imprescindible obtener una calificación mínima de 3,5 en cada una de las partes para promediar con la otra. - Se dejará un cuadernillo de ejercicios en conserjería para que el alumno pueda repasar los contenidos vistos el año anterior. - Los alumnos tendrán a su disposición a los profesores del Departamento para asesorarles y resolverles las dudas que tengan, de cara a la realización de dichas pruebas.

RECUPERACIÓN DE 1º BACHILLERATO
CONTENIDOS MÍNIMOS
<ul style="list-style-type: none"> • Bloque 1: La actividad científica. Estrategias necesarias en la actividad científica. Tecnologías de la información y la Comunicación en el trabajo científico. Proyecto de investigación. <ul style="list-style-type: none"> Unidad 0: Nomenclatura inorgánica IUPAC. <ul style="list-style-type: none"> - Nomenclatura sistemática (o de composición y de Stock) de compuestos binarios: óxidos, hidróxidos, peróxidos, hidruros y sales binarias. - Nomenclatura tradicional de compuestos ternarios: ácidos, sales y sales ácidas. • Bloque 2: Aspectos cuantitativos de la química <ul style="list-style-type: none"> Unidad 1: Materia Revisión de la teoría atómica de Dalton. Leyes de los gases. Ecuación de estado de los gases ideales. Determinación de fórmulas empíricas y moleculares. Disoluciones: formas de expresar la concentración, preparación y propiedades coligativas. • Bloque 3: Reacciones químicas

Unidad 2: Reacciones químicas

Estequiometría de las reacciones. Reactivo limitante y rendimiento de una reacción.

- Bloque 4: Química del carbono

Unidad 3: Química orgánica

Enlaces del átomo de carbono. Estudio de funciones orgánicas. Nomenclatura y formulación orgánica según las normas de la IUPAC de las funciones orgánicas de interés: oxigenadas, nitrogenadas y derivados halogenados. Compuestos orgánicos poli funcionales. Bloque 5: cinemática

Unidad 4: Cinemática.

Sistemas de referencia inerciales. Movimiento circular uniformemente acelerado. Composición de los movimientos. Descripción del movimiento armónico simple (MAS).

- Bloque 6: Dinámica

Unidad 5: Dinámica.

La fuerza como interacción. Fuerzas de contacto. Dinámica de cuerpos ligados. Fuerzas elásticas. Sistema de dos partículas. Conservación del momento lineal e impulso mecánico. Dinámica del movimiento circular uniforme. Momento de una fuerza y momento angular. Ley de Gravitación Universal. Interacción electrostática: ley de Coulomb.

- Bloque 7: energía

Unidad 6: Energía.

Energía mecánica y trabajo. Sistemas conservativos.

TEMPORALIZACIÓN

Se realizarán dos parciales:

- 3) Examen de química: Martes 19 de diciembre a las 16:00h
- 4) Examen de física: Jueves 3 de mayo a las 16:00h

Si la asignatura no se ha recuperado con los parciales se realizará un examen global el día 15 de mayo a las 16:00h

CRITERIOS DE EVALUACIÓN/CALIFICACIÓN

- Superar la materia supone obtener una calificación igual o superior a 5.
- Será imprescindible obtener una calificación mínima de 4 en cada una de las partes para promediar con la otra.
- Los alumnos tendrán a su disposición a los profesores del Departamento para asesorarles y resolverles las dudas que tengan, de cara a la realización de dichas pruebas.

RECUPERACIÓN DE CIENCIAS APLICADAS I (FP BÁSICA)

CONTENIDOS MÍNIMOS

Unidad 1. Resolución de problemas mediante operaciones básicas:

- Reconocimiento y diferenciación de los distintos tipos de números. Representación en la recta real.
- Utilización de la jerarquía de las operaciones
- Interpretación y utilización de los números reales y las operaciones en diferentes contextos.
- Proporcionalidad directa e inversa.
- Los porcentajes en la economía

Unidad 2. Identificación de las formas de la materia:

- Unidades de longitud.
- Unidades de capacidad.
- Unidades de masa.
- Materia. Propiedades de la materia.
- Sistemas materiales homogéneos y heterogéneos.
- Naturaleza corpuscular de la materia.
- Clasificación de la materia según su estado de agregación y composición.
- Cambios de estado de la materia.

Unidad 3. Separación de mezclas y sustancias:

- Diferencia entre sustancias puras y mezclas.
- Técnicas básicas de separación de mezclas.
- Clasificación de las sustancias puras. Tabla periódica.
- Diferencia entre elementos y compuestos.
- Diferencia entre mezclas y compuestos.

Unidad 4. Reconocimiento de la energía en los procesos naturales:

- Manifestaciones de la energía en la naturaleza.
- La energía en la vida cotidiana.
- Distintos tipos de energía.
- Transformación de la energía.
- Energía, calor y temperatura. Unidades.
- Fuentes de energía renovables y no renovables.

Unidad 5. Localización de estructuras anatómicas básicas:

- Niveles de organización de la materia viva.
- Proceso de nutrición.
- Proceso de excreción.
- Proceso de relación.
- Proceso de reproducción.

Unidad 6. Diferenciación entre salud y enfermedad:

- La salud y la enfermedad.
- El sistema inmunitario
- Higiene y prevención de enfermedades.

- Enfermedades infecciosas y no infecciosas.
- Las vacunas.
- Trasplantes y donaciones.
- Enfermedades de transmisión sexual. Prevención.
- La salud mental: prevención de drogodependencias y de trastornos alimentarios.

Unidad 7. Elaboración de menús y dietas:

- Alimentos y nutrientes.
- Alimentación y salud.
- Dietas y elaboración de las mismas.
- Reconocimiento de nutrientes presentes en ciertos alimentos, discriminación de los mismos.

Unidad 8. Resolución de ecuaciones sencillas:

- Progresiones aritméticas y geométricas.
- Traducción de situaciones del lenguaje verbal al algebraico.
- Transformación de expresiones algebraicas.
- Desarrollo y factorización de expresiones algebraicas.
- Resolución de ecuaciones de primer grado con una incógnita.

TEMPORALIZACIÓN

Método de recuperación 1:

Si el alumno aprueba la asignatura de ciencias de segundo curso de FP Básica y entrega (antes del 15 de enero) completo el cuadernillo de ejercicios del ámbito de biología que pondrá a su disposición el profesor de la materia la asignatura se considerará como superada.

Método de recuperación 2:

Se realizarán dos parciales:

- 1) Examen de las unidades 1-4 y 8: Martes 19 de diciembre a las 16:00h
- 2) Examen de las unidades 5-7: Jueves 3 de mayo a las 16:00h

Si la asignatura no se ha recuperado con los parciales se realizará un examen global el día 15 de mayo a las 16:00h

CRITERIOS DE EVALUACIÓN/CALIFICACIÓN

- Si se recupera por parciales superar la materia supone obtener una calificación igual o superior a 5.
- Será imprescindible obtener una calificación mínima de 4 en cada una de las partes para promediar con la otra.
- Los alumnos tendrán a su disposición a los profesores del Departamento para asesorarles y resolverles las dudas que tengan, de cara a la realización de dichas pruebas.

