



### 1.- Fechas y lugares de las pruebas:

- 1<sup>er</sup> Examen Parcial (Formulación y Nomenclatura de Química Inorgánica y Química): día 18 de enero de 2017, 9:35 h. Laboratorio “Enrique Moles Ormella” de Química.
- 2º Examen Parcial (Física): día 5 de abril de 2017, 9:35 h. Aula “Miguel A. Catalán Sañudo” de Física y Química.
- Examen Final: día 3 de mayo de 2017, 9:35 h. Laboratorio “Nicolás Cabrera Sánchez” de Física.

### 2.- Criterios para la recuperación:

1. La asignatura se divide en tres partes (Formulación y Nomenclatura de Química Inorgánica, Química y Física, respectivamente), de cada una de las cuales se realiza un examen escrito. El examen de las dos primeras partes se hará en el primer examen parcial. Los alumnos que aprobaron la Formulación y Nomenclatura de Química Inorgánica el curso anterior estarán exentos de realizar esta prueba. Los alumnos que cursan la asignatura de Química de 2º de Bachillerato y obtengan entre los exámenes de la primera evaluación del curso una nota media igual o superior a cuatro estarán exentos de realizar la prueba de la parte de Química que se da por aprobada.
2. El aprobado de los exámenes parciales supone que los contenidos de esas partes están superados y no hay que examinarse de ellos en el examen final.
3. El examen final incluye tres pruebas escritas con los contenidos de Formulación y Nomenclatura de Química Inorgánica, los contenidos de Química y los contenidos de Física, respectivamente. Cada prueba se calificará por separado. Para aprobar la asignatura es necesario aprobar las tres partes.
4. Debido a que en este curso hay alumnos que cursaron la asignatura con diferentes currículos, se establecerán exámenes adaptados a los currículos cursados.

### 3.- Relación de contenidos mínimos:

	Contenidos LOE	Contenidos LOMCE
Q U Í M I C A	<p>- Formulación y Nomenclatura de Química Inorgánica: compuestos binarios y pseudobinarios, cationes y aniones, hidróxidos, oxoácidos, sales simples y sales dobles, triples.</p> <p>- Constitución del núcleo. Números atómico y másico. Isótopos. Modelos atómicos. Números cuánticos. Sistema Periódico. Estructura electrónica de los elementos de los tres primeros periodos. Variación de las propiedades en el Sistema Periódico. Enlace iónico. Enlace covalente. Polaridad de enlaces y moléculas. Geometría de moléculas sencillas. Fuerzas intermoleculares. Enlace de hidrógeno.</p> <p>- Manejo de las leyes ponderales y volumétricas de la Química. Masa atómica relativa. Masa molecular relativa. Mol. Masa molar. Volumen molar. Constante de Avogadro. Cálculo de fórmulas empíricas y moleculares. Leyes de los gases perfectos. Mezclas de gases. Unidades de concentración de las disoluciones. Cálculos estequiométricos.</p> <p>- Formulación orgánica de hidrocarburos lineales, hidrocarburos ramificados, hidrocarburos aromáticos, derivados halogenados, aminas, alcoholes, fenoles, aldehídos, cetonas, ácidos carboxílicos, ésteres, amidas, nitrilos y nitroderivados</p>	<p>- Formulación y Nomenclatura de Química Inorgánica: compuestos binarios y pseudobinarios, cationes y aniones, hidróxidos, oxoácidos, sales simples y sales dobles, triples.</p> <p>- Manejo de las leyes ponderales y volumétricas de la Química. Masa atómica relativa. Masa molecular relativa. Mol. Masa molar. Volumen molar. Constante de Avogadro. Cálculo de fórmulas empíricas y moleculares. Leyes de los gases perfectos. Mezclas de gases. Unidades de concentración de las disoluciones. Propiedades coligativas de las disoluciones: presión de vapor de un líquido, variación de los puntos de fusión y ebullición y presión osmótica. Cálculos estequiométricos.</p> <p>- Primer principio de la termodinámica. Aplicación de la ley de Hess. Entalpías de formación y energías de enlace. Espontaneidad de un proceso químico a partir de los conceptos de entropía y energía libre.</p> <p>- Formulación orgánica de hidrocarburos lineales, hidrocarburos ramificados, hidrocarburos aromáticos, derivados halogenados, aminas, alcoholes, fenoles, aldehídos, cetonas, ácidos carboxílicos, ésteres, amidas, nitrilos y nitroderivados</p>
F Í S I C A	<p>- Vector de posición. Vector velocidad. Vector aceleración. Cinemática del mru y del mrua. Cinemática del movimiento circular. Movimientos en dos dimensiones: movimientos parabólicos.</p> <p>- Conservación del momento lineal. Leyes de la Dinámica. Fuerza y coeficiente de rozamiento. Fuerza centrípeta. Resolución de problemas en los que intervienen fuerzas.</p> <p>- Trabajo. Potencia. Energía cinética y potencial. Conservación de la energía mecánica.</p>	<p>- Vector de posición. Vector velocidad. Vector aceleración. Cinemática del mru y del mrua. Cinemática del movimiento circular. Movimientos en dos dimensiones: movimientos parabólicos.</p> <p>- Conservación del momento lineal. Leyes de la Dinámica. Fuerza y coeficiente de rozamiento. Fuerza centrípeta. Resolución de problemas en los que intervienen fuerzas.</p> <p>- Trabajo. Potencia. Energía cinética y potencial. Conservación de la energía mecánica.</p> <p>- Cinemática y dinámica del MAS.</p>

La Granja, 2 de noviembre de 2016

El Jefe de Departamento,

Fdo.: Gonzalo Isabel Rubio