

## QUÍMICA 2º Bachillerato Excelencia

### **Contenido**

CRITERIOS DE CALIFICACIÓN.....	1
PROCEDIMIENTO DE RECUPERACIÓN DE EVALUACIONES PENDIENTES.....	4
PROCEDIMIENTOS Y ACTIVIDADES DE RECUPERACIÓN DE LOS ALUMNOS QUE TIENEN PENDIENTE FÍSICA Y QUÍMICA DE 1º DE BACHILLERATO .....	4
PRUEBAS EXTRAORDINARIAS .....	4
PROCEDIMIENTO PARA QUE EL ALUMNADO Y SUS FAMILIAS CONOZCAN LOS OBJETIVOS, LOS CONTENIDOS, LOS CONTENIDOS MÍNIMOS, LOS CRITERIOS DE EVALUACIÓN, LOS PROCEDIMIENTOS DE EVALUACIÓN Y LOS CRITERIOS DE CALIFICACIÓN.....	5
ACTIVIDADES COMPLEMENTARIAS Y EXTRAESCOLARES .....	5
ACTIVIDADES PARA EL FOMENTO DE LA LECTURA.....	5

### **CRITERIOS DE CALIFICACIÓN**

En el aspecto cualitativo de la calificación, proponemos que las pruebas parciales escritas consten de cuestiones teóricas, ejercicios numéricos y, si se estima oportuno, preguntas relacionadas con las actividades experimentales realizadas, tanto en Física como en Química, y en un porcentaje semejante al de los contenidos programados.

Las calificaciones habrán de tener en cuenta:

La claridad y concisión de la exposición, y la utilización correcta del lenguaje científico.

La amplitud de los contenidos conceptuales.

La interrelación coherente entre los conceptos.

El planteamiento correcto de los problemas.

La explicación del proceso seguido y su interpretación teórica.

La obtención de resultados numéricos correctos, expresados en las unidades adecuadas.

En cuanto al aspecto cuantitativo, la calificación a lo largo de las distintas evaluaciones se compone de:

**Conocimientos (conceptos y procedimientos)..... 90 %**

**Actitudes ..... 10 %**

La calificación final de la evaluación se obtendrá teniendo en cuenta lo siguiente:

**- Exámenes escritos: los exámenes escritos supondrán el 90 % de la nota**

Se realizarán dos exámenes en cada una de las evaluaciones. En el examen final de cada evaluación entrarán todos los contenidos vistos en dicha evaluación.

Después de las evaluaciones se realizará un examen de recuperación. La recuperación será para los alumnos suspensos, así como para aquellos que quieran subir nota.

Los exámenes que se van a realizar durante cada evaluación y los porcentajes de cada uno de ellos con los que se va a obtener la nota de cada evaluación es el siguiente:

### **1ª Evaluación:**

- El primer examen supondrá el 20% de la nota y será de los siguientes temas:  
Unidad 1. Estructura atómica
- El segundo examen supondrá el 70% de la nota y será de los siguientes temas:  
Unidad 1. Estructura atómica  
Unidad 2. Enlace químico  
Unidad 3. Cinética química

### **2ª Evaluación:**

- El primer examen supondrá el 35 % de la nota y será de los siguientes temas:  
Unidad 4. Equilibrio químico
- El segundo examen supondrá el 55 % de la nota y será de los siguientes temas:  
Unidad 4. Equilibrio químico  
Unidad 5. Reacciones de transferencia de protones

### **3ª Evaluación:**

- El primer examen supondrá el 35% de la nota y será de los siguientes temas:  
Unidad 6. Reacciones de transferencia de electrones  
Unidad 7. Química del carbono
- El segundo examen será el examen final de toda la materia y contará un 55 %.  
Unidad 6. Reacciones de transferencia de electrones  
Unidad 7. Química del carbono  
Unidad 8. Polímeros y macromoléculas

La nota final en este apartado resultará de realizar la media, aplicando los porcentajes anteriormente indicados, entre las diferentes pruebas realizadas,. El alumno deberá obtener al menos un 5 en este apartado para ser evaluado positivamente, siempre que no se obtenga menos de 3,5 puntos en alguna de ellas.

Se tendrá en cuenta la ortografía: se restará 0,25 puntos por cada falta de ortografía y se considerará que 2 tildes equivalen a 1 falta de ortografía. Se podrá bajar como máximo un punto la nota de un examen por faltas de ortografía.

El alumno que no asista a un examen deberá justificar la falta. La no justificación de la asistencia supondrá la calificación de cero en dicho examen.

**- En el 10 % restante de la nota se tendrá en cuenta:**

- La asistencia a clase y la puntualidad al comienzo de la misma.

- La actitud y el comportamiento de los alumnos en el aula. Durante la clase se tendrá en cuenta si está atento a las explicaciones del profesor, si toma apuntes de las explicaciones, si está atento a las preguntas que formulan sus compañeros, si se ofrece voluntario para resolver cuestiones y problemas, o para exponer trabajos encargados para casa, si participa activamente cuando el profesor hace preguntas sobre la marcha y si pregunta dudas.

- Resolución de cuestiones y problemas en clase: se tendrá en cuenta la claridad de comprensión y exposición de conceptos, el uso correcto de formulación, nomenclatura y lenguaje químico, capacidad de análisis y relación, desarrollo de la resolución de forma coherente y uso correcto de unidades, aplicación y exposición correcta de conceptos en el planteamiento de los problemas.

La **nota** correspondiente a cada **evaluación** se obtendrá sumando los valores obtenidos al considerar los porcentajes anteriormente indicados. Para aprobar una evaluación dicha suma debe ser superior o igual a cinco.

Para obtener la **nota final** en la asignatura se realizara la media aritmética de las tres evaluaciones. Se considerara aprobada si la nota media es igual o superior a 5, siempre que la nota de alguna de las evaluaciones no sea inferior a 4 puntos.

Para **redondear** las notas a un número entero se seguirá el siguiente criterio:

- Notas superiores a cinco: cuando la cifra decimal sea menor de 7, ésta cifra se suprimirá manteniendo el valor numérico entero de la nota.
- Notas inferiores a cinco se ajustaran al número entero que acompaña a la nota.

## **PROCEDIMIENTO DE RECUPERACIÓN DE EVALUACIONES PENDIENTES**

Después de cada una de las tres evaluaciones se realizará un examen de recuperación en el que se incluirán los contenidos vistos en dicha evaluación y que supondrá el 100% de la nota, a dicho examen se podrán presentar los alumnos que quieran mejorar la calificación obtenida en la evaluación. Será necesario obtener al menos 5 puntos de 10 en este examen para aprobar la evaluación.

## **PROCEDIMIENTOS Y ACTIVIDADES DE RECUPERACIÓN DE LOS ALUMNOS QUE TIENEN PENDIENTE FÍSICA Y QUÍMICA DE 1º DE BACHILLERATO**

Para recuperar la materia de física y química de 1º de bachillerato habrá dos exámenes parciales:

El primer examen será a finales del mes de Enero y el segundo examen será los primeros días del mes de Abril.

El primer examen será de las unidades de química y el segundo examen será de las unidades de física, siempre que el alumno tenga aprobado el primer examen, en caso contrario el segundo examen será de la totalidad de la materia. Será necesario tener una nota mínima de 3 puntos sobre 10, en cada una de las partes. Se aprobará la asignatura con una nota total de 5 sobre 10.

## **PRUEBAS EXTRAORDINARIAS**

Los alumnos que hayan obtenido la calificación de “insuficiente” en la convocatoria ordinaria de Mayo, deberán presentarse a la prueba extraordinaria, estará dividida por evaluaciones. Cada alumno resolverá la evaluación que tenga suspensa. La calificación final del curso será la correspondiente a este examen en el caso de tener las tres evaluaciones suspensas, siendo necesario obtener 5 puntos sobre 10 en cada una de las evaluaciones, para aprobar la asignatura. Si el alumno sólo tuviera pendiente una o dos evaluaciones, la calificación final será el valor medio de las calificaciones de la o las evaluaciones aprobadas y la obtenida en este examen; en cualquier caso, si la calificación obtenida en el examen de la(s) evaluación(es) suspensa(s) es inferior a cinco, la calificación final será la de “suspenso”

## **PROCEDIMIENTO PARA QUE EL ALUMNADO Y SUS FAMILIAS CONOZCAN LOS OBJETIVOS, LOS CONTENIDOS, LOS CONTENIDOS MÍNIMOS, LOS CRITERIOS DE EVALUACIÓN, LOS PROCEDIMIENTOS DE EVALUACIÓN Y LOS CRITERIOS DE CALIFICACIÓN**

La información sobre los objetivos, contenidos, contenidos mínimos, criterios de evaluación, procedimientos de evaluación y los criterios de calificación estará a disposición de los alumnos y de sus padres en la página web del centro.

Al comienzo del curso los alumnos serán informados de los procedimientos de evaluación, de los criterios de calificación y del sistema de recuperación de evaluaciones pendientes.

## **ACTIVIDADES COMPLEMENTARIAS Y EXTRAESCOLARES**

Este curso de momento no hay programada ninguna actividad extraescolar pero se intentara que los alumnos asistan a conferencias organizadas por el CSIC, además se procurara participar en cualquier otro tipo de actividades que durante el curso surjan y ayuden al desarrollo intelectual de los alumnos.

## **ACTIVIDADES PARA EL FOMENTO DE LA LECTURA**

Los alumnos deberán responder a una serie de cuestiones sobre las lecturas.

Las lecturas recomendadas para cada una de las unidades son:

Unidad 1: Lectura en la página web del proyecto Newton: "Grandes descubrimientos en Química"

Unidad 2: Partículas elementales

Unidad 3: Elementos artificiales

Unidad 4: Superconductores a altas temperaturas

Unidad 5: Los hornos de microondas: El momento dipolar en acción

Unidad 6: Los fullerenos

Unidad 7: Historia del taxol

Unidad 8: Biopolímeros

Unidad 9: Bioenergética

Unidad 10: Femtoquímica

Unidad 11: La vida a grandes alturas y la producción de hemoglobina

Unidad 12: Ácidos y bases en la vida diaria

Unidad 13: Mantenimiento del pH de la sangre

Unidad 14: Equilibrios de solubilidad de interés práctico

Unidad 15: Fotografía en blanco y negro

Unidad 16: Amalgamas dentales