



1.- OBJECTIUS I CONTINGUTS

La enseñanza de la asignatura de Química de 2º de bachiller tendrá como objetivos generales los siguientes:

- Aprendizaje y refuerzo de las técnicas propias del trabajo de la Ciencia.
- Conocer, comprender y aplicar los principales conceptos, modelos y teorías de la química aplicados a la resolución de cuestiones y problemas, así como al análisis de algunos de los usos tecnológicos.
- Utilizar las estrategias adecuadas en la resolución de problemas, cuestiones y trabajos prácticos.
- Valorar críticamente las informaciones que se reciben, juzgándolas con criterios reflexivos y solventes.
- Preparar a los alumnos para que puedan seguir posteriores estudios de química y para que afronten con tranquilidad y solvencia los exámenes de acceso a la Universidad.

El contenido de esta asignatura viene determinado por el programa oficial y las directrices de los coordinadores de Química, consta de los siguientes bloques:

Bloque I

Estructura atómica de la materia.

1. Sistema Periódico de los elementos.
2. Enlace químico.

Bloque II

3. La materia y sus transformaciones.
4. Termodinámica química.
5. Cinética química.
6. Equilibrio químico.

Bloque III

7. Reacciones de transferencia de protones.
8. Reacciones de transferencia de electrones.
9. Reacciones de precipitación.
10. Reactividad de los compuestos de carbono.

2.- MATERIALS I METODOLOGIA

2.1.- CRITERIS METODOLÒGICS GENERALS

La exposición de cada tema por parte del profesor requiere que el alumno lleve a clase su libro de texto, ya que cada concepto nuevo introducido requerirá la aplicación del mismo en un ejercicio.

Para obtener un buen aprovechamiento del curso, es necesario además de usar el libro, cumplir con los siguientes pre-requisitos:

- Conocimiento de los elementos representativos del Sistema Periódico y de sus principales valencias.
- Dominio de formulación y nomenclatura inorgánica y orgánica (nivel de 1º de bachillerato).
- Destreza para hacer cálculos estequiométricos usando masas atómicas, moleculares, la ley del gas ideal y el mol.
- Uso de la notación científica con soltura y uso correcto de la calculadora.

Al finalizar cada unidad se propondrá al alumno la resolución de una serie de ejercicios y problemas que han aparecido en exámenes de selectividad en años anteriores.

2.2.- RELACIÓ DE MATERIALS ESPECÍFICS. Llibres de text, de lectura, quaderns i altres materials

- El alumno debe aportar el libro de texto "Química" de 2º Bachiller, Editorial Edebé., un cuaderno y una calculadora.
- El profesor aportará de forma complementaria, apuntes diversos y colecciones de problemas de selectividad.
- En el laboratorio se podrá realizar alguna práctica o demostración (dependerá del tiempo disponible).

3.- AVALUACIÓ

3.1.- INSTRUMENTS D'AVUACIÓ. Proves objectives, treballs, lectures, assistència, etc...

Para evaluar a los alumnos se realizarán pruebas al final de cada tema, así como una prueba global al final de cada evaluación.

3.2.- SISTEMA DE QUALIFICACIÓ

La nota de cada evaluación (E1, E2 y E3) será la media de los exámenes correspondientes, si superan el 3,5. En caso contrario será la media de ambos, pero nunca podrá ser la nota de la evaluación superior a 4.

Los exámenes previstos son los siguientes:

- 1º trimestre: un examen para cada tema del Bloque I (E1)
- 2º trimestre: un examen para cada tema del Bloque II (E2)
- 3º trimestre: un examen para cada tema del Bloque III (E3)

Estos exámenes constarán de dos problemas y de dos o tres cuestiones y se harán en la hora de clase. Por otra parte, se harán exámenes globales (G1, G2 y G3) de cada una de los tres bloques. Los exámenes globales se hacen según el modelo de selectividad, esto es, el alumno elige entre dos exámenes completos que constan de 2 problemas y tres cuestiones. Cada problema o cuestión dos puntos. El tiempo total para realizarlo es de una hora y media. Con ello el alumno se entrena de cara al examen de selectividad. Además, los exámenes globales sirven de recuperación.

3.3.- AVALUACIÓ INICIAL / AVALUACIÓ CONTINUADA / AVALUACIÓ FINAL

La nota final se construye de la siguiente manera. Se calculan las notas medias del global y de la evaluación correspondiente: E1 y G1; E2 y G2; y E3 y G3. La media de estas tres notas es la nota final. Hay que tener en cuenta que si un alumno aprueba el examen global, tendrá esa parte aprobada aunque la nota media no llegue a cinco. Por otra parte, si un alumno suspende un examen global teniendo la evaluación aprobada, como mínimo también tendrá un cinco.

4.- MATÈRIA PENDENT DEL CURS ANTERIOR

4.1.- CRITERIS D'AVUACIÓ. Com s'aprova la matèria

El alumno que estando matriculado en 2º de bachiller, tenga la asignatura pendiente de 1º de bachiller, tendrá que recuperar la asignatura tal y como se indica en el punto siguiente. Puesto que la evaluación es sobre contenidos mínimos, la nota no será superior a 7.

4.2.- INSTRUMENTS D'AVUACIÓ. Proves objectives, treballs, etc...

El alumno de 2º de bachiller hará un examen de la parte de física y otro de la parte de química. El profesor entregará una colección de cuestiones y problemas durante el mes de octubre. Estos ejercicios le serán devueltos al profesor antes de cada uno de los exámenes. Durante este tiempo, el alumno podrá consultar al profesor las dudas que le pudieran surgir. En las fechas previstas se realizarán las pruebas escritas con cuestiones y problemas similares a los propuestos por el profesor. La nota final será la nota media de ambas.

4.3.- CALENDARI DE LES PROVES

Durante el curso, en el mes de enero, un examen de química y en el mes de abril el de física. También habrá otra prueba escrita en septiembre.

4.4.- SEGUIMENT DE LA MATÈRIA PENDENT. Professorat encarregat, horari d'atenció, etc...

El profesor encargado será el jefe de Departamento. Se atenderá a los alumnos en una hora a conveniencia de todos.