



## 1. ALUMNADO PENDIENTE DE 2º ESO

### 1.1. Plan de trabajo

Los alumnos/as con la física y química pendiente de 2º ESO serán atendidos por el profesor/a del curso en que estén matriculados. El profesor/a será el encargado de realizar el seguimiento correspondiente del aprendizaje de estos alumnos/as, teniendo en cuenta que la mayoría de los contenidos de 2º ESO vuelven a verse en 3º ESO.

### 1.2. Evaluación y calificación.

Los alumnos/as serán evaluados por el profesor que les corresponda en el curso actual en que estén matriculados. Para realizar esta evaluación, en cada prueba escrita, y siempre que los contenidos lo permitan, se propondrán ejercicios relativos a dicho tema y de nivel anterior. De esta forma se puede conseguir un seguimiento pormenorizado y con numerosos controles del alumno/a con la materia suspensa. Además se podrán proponer fichas de trabajo específicas para estos alumnos/as.

Aquellos alumnos/as que durante el curso no hayan superado la asignatura a través de los controles citados anteriormente, dispondrán de un examen a final del curso correspondiente a los estándares básicos de la asignatura pendiente.

## 2. ALUMNADO PENDIENTE DE 3ª ESO

### 2.1. Plan de trabajo

Durante el presente curso el departamento *no* dispone de una hora semanal de refuerzo para los alumnos/as con la asignatura pendiente. Por ello, se facilitará a los alumnos apuntes que recogerán los aspectos teóricos y actividades prácticas, que servirán para preparar los exámenes programados.

### 2.2. Contenidos

#### 1. *Magnitudes y su medida.*

- Magnitudes fundamentales y derivadas.
- Sistema Internacional de Unidades.
- Cambio de unidades.

## 2. La materia.

- Propiedades de los sólidos, líquidos y gases. Leyes de los gases.
- Teoría cinética de los gases. Ampliación a sólidos y líquidos.
- Cambios de estado. Puntos de fusión y ebullición.
- Disoluciones. Concentración de una disolución. Tanto por ciento en masa.

## 3. Estructura atómica.

- Modelo atómico de Thompson. Modelo atómico de Rutherford. Estructura del átomo nuclear.
- Identificación de los átomos: número atómico y número másico. Isótopos.
- La corteza electrónica. Configuración electrónica. Iones.

## 4. El mol.

- Cálculo de la masa molecular relativa.
- Mol. Masa molar. Número de Avogadro.
- Cálculo del número de moles y del número de moléculas.

## 5. Los cambios químicos.

- Cambios físicos y cambios químicos.
- Características de las reacciones químicas.
- Ecuaciones químicas. Interpretación de una reacción química.
- Cálculos a partir de ecuaciones químicas.

## 6. El movimiento y las fuerzas.

- Las fuerzas y sus efectos.
- Deformaciones elásticas. Ley de Hooke.
- Estudio del movimiento. Velocidad y aceleración.

### 2.3. Evaluación y calificación

Para su evaluación los alumnos/as realizarán dos exámenes parciales a lo largo del curso, así como un examen final de recuperación. El primer examen se corresponderá con los bloques 1, 2 y 3 de contenidos, y el segundo con los bloques 4, 5 y 6. De las fechas de examen, como de los contenidos se informará directamente a los alumnos a través de los tutores; no obstante quedarán publicados en el tablón de anuncios del departamento.

La calificación se obtendrá mediante la media aritmética de la nota de los exámenes parciales, siempre que la nota no sea inferior a 4. En el examen de recuperación final el alumno/a se examinará de la parte que tenga suspensa.

### **3. ALUMNADO PENDIENTE DE 1º BTO**

#### **3.1. Plan de trabajo**

Durante el presente curso el departamento *no* dispone de una hora semanal de refuerzo para los alumnos/as con la asignatura pendiente. Por ello, se facilitará a los alumnos apuntes que recogerán los aspectos teóricos y actividades prácticas, que servirán para preparar los exámenes programados. Los contenidos y las fechas de los exámenes se publicarán en el tablón de anuncios del departamento.

#### **3.2. Contenidos**

##### *1. El mol.*

- Masa atómica y molecular.
- Mol. Número de Avogadro. Masa molar.
- Composición centesimal. Fórmula empírica y molecular.

##### *2. El estado gaseoso. Disoluciones.*

- Leyes de los gases. Ecuación de los gases ideales.
- Mezcla de gases. Presión parcial.
- Concentración de las disoluciones.
- Tanto por ciento en masa. Molaridad. Fracción molar.

##### *3. Reacciones químicas.*

- Significado de una ecuación química. Ajuste de ecuaciones químicas.
- Cálculos estequiométricos.
  - Cálculos con masas.
  - Cálculos con volúmenes de gases.
  - Cálculos con reactivo limitante y pureza de reactivos. Rendimiento.

##### *4. Formulación y nomenclatura de compuestos inorgánicos y orgánicos. Normas IUPAC.*

- Óxidos. Hidruros. Sales binarias. Hidróxidos. Oxoácidos. Oxosales.
- Hidrocarburos. Compuestos oxigenados y nitrogenados.

##### *5. El movimiento (Cinemática).*

- Movimiento rectilíneo uniforme.
- Movimiento rectilíneo uniformemente acelerado.

- Caída libre.
- Movimientos compuestos. Lanzamiento horizontal. Lanzamiento oblicuo.

#### 6. *Dinámica.*

- Leyes de Newton de la dinámica.
- Fuerza de rozamiento.
- Deslizamiento sobre planos horizontales.
- Deslizamientos sobre planos inclinados.

#### 7. *Trabajo y energía mecánica.*

- Concepto de trabajo.
- Trabajo y energía cinética. Teorema de las fuerza vivas. Potencia.
- Trabajo y energía potencial gravitatoria.
- Principio de conservación de la energía mecánica.

### **3.3. Evaluación y calificación**

Para su evaluación los alumnos/as realizarán dos exámenes parciales a lo largo del curso, así como un examen final de recuperación. El primer examen se corresponderá con los bloques 1, 2, 3 y 4 de contenidos correspondiente a la parte de Química, y el segundo con los bloques 5, 6 y 7, correspondiente a la parte de Física.

La calificación se obtendrá mediante la media aritmética de la nota de los exámenes parciales, siempre que la nota no sea inferior a 4. En el examen de recuperación final el alumno/a se examinará de la parte que tenga suspensa.

Los contenidos y las fechas de los exámenes se publicarán en el tablón de anuncios del departamento.