

**FÍSICA y QUÍMICA**  
**3º ESO**

***ACTIVIDADES***  
***PARA***  
***SEPTIEMBRE***  
***FISICA Y QUÍMICA 3º***

ALUMNO: \_\_\_\_\_

Grupo: **3ºE**

**RECUPERACIÓN SEPTIEMBRE 2020**

Los alumnos que no hayan superado la asignatura en junio podrán recuperarla en septiembre realizando una prueba escrita global (que supondrá el 80% de la calificación) que incluirá contenidos de la materia desarrollados durante el periodo de clases, y presentando el cuaderno con las actividades que se le indican más adelante (que supondrá un 20% de la calificación), valorando la originalidad, limpieza, comprensión y desarrollo de las actividades.

El examen de septiembre tendrá una estructura similar a los que se han realizado a lo largo del curso, se calificará de 0 a 8 puntos, y constará de preguntas de teoría y ejercicios.

**MATERIA OBJETO DE EXAMEN DE SEPTIEMBRE 2020**

<p><b><u>Tema 0. El conocimiento científico</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Introducción al método científico: sus etapas.</li> <li>- Cambios físicos y químicos</li> <li>- Magnitudes fundamentales y derivadas.</li> <li>- El Sistema Internacional de Unidades.</li> <li>- Notación científica</li> <li>- Múltiplos y submúltiplos</li> <li>- Cambios de unidades.</li> <li>- Cifras significativas y redondeo.</li> <li>- Representación e interpretación de gráficas.</li> </ul> <p><b><u>Tema 1. Estructura Atómica de la materia</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Ley de conservación de la masa</li> <li>- Teoría atómica de Dalton</li> <li>- Modelo atómico de Thomson. Iones</li> <li>- Modelo atómico de Rutherford</li> <li>- Masa atómica</li> <li>- Número atómico, número másico, isótopos.</li> <li>- Corteza electrónica</li> <li>- Iones</li> </ul> <p><b><u>Tema 2. Las sustancias químicas</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Metales y no metales</li> <li>- Sistema periódico. Nombres y símbolos. Grupos y períodos</li> <li>- Uniones entre átomos</li> <li>- Carga eléctrica de los iones</li> <li>- Moléculas y cristales</li> <li>- Masa atómica promedio</li> <li>- Mas molecular.</li> </ul>	<p><b><u>Formulación y nomenclatura</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Óxidos</li> <li>- Hidruros</li> <li>- Hidrácidos</li> <li>- Sales binarias</li> <li>- Hidróxidos</li> <li>- Oxoácidos</li> </ul> <p><b><u>Tema 3. Reacciones Químicas</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Reacción química</li> <li>- Ajuste de ecuaciones químicas</li> <li>- Velocidad de una reacción química. Factores que afectan</li> </ul>
---	---

**MATERIAL DIDÁCTICO**

Libro: Física y Química 3º E.S.O. Autores: J.M. Vilches y otros, Anaya

**CRITERIOS DE EVALUACIÓN DE LA PRUEBA ESCRITA**

- En los problemas y cuestiones, un **error en las unidades** o el no darlas supondrá una disminución de 0,2 puntos, hasta un máximo de 1 punto en la nota global del examen.

- Un **error de cálculo no trivial** reducirá a la mitad la nota del apartado correspondiente, pero sus consecuencias no repercutirán en la nota de los apartados siguientes.
- Cada **error de cálculo trivial** podrá reducir la nota del apartado correspondiente en un 10%, pero sus consecuencias no repercutirán en la nota de los apartados siguientes.
- Un **error básico de concepto** en un apartado lo invalidará.
- Si un alumno/a **copia o intenta copiar en una prueba escrita**, se le anulará y se calificará con cero la prueba.
- Si un alumno/a **falta a clase el día de la prueba escrita** se considerará como no presentado y calificado con "0".

### RELACIÓN DE EJERCICIOS PROPUESTOS (Libro de texto de la editorial Anaya)

<i>Tema</i>	<i>Página</i>	<i>Ejercicios</i>
<b>Tema 0. El conocimiento científico</b>	26	10
	27	13
	28	26 y 27
	29	29 y 30
<b>Tema 1. Estructura Atómica de la materia</b>	43	23 y 25
	45	28, 29 y 30
	48	8, 9 y 10
	49	14, 16, 17 y 19
	50	20, 23, 25, 26, 27, 28 y 29
	51	32 y 33
<b>Tema 2. Las sustancias químicas</b>	57	10
	59	14
	61	19
	62	21 y 23
	63	25 y 27
	68	8, 9, 12
	69	16, 19, 20, 22 y 23
	70	33, 35
<b>Formulación y nomenclatura</b>	77	1 y 2
	79	3
	81	4
	83	5
<b>Tema 3. Reacciones Químicas</b>	87	2 y 5
	89	9 y 10
	91	12, 13 y 14
	93	16 y 17
	104	8 y 9
	105	10, 14, 15 y 17

Debes realizar estos ejercicios y presentarlos al profesor el día del examen, junto con esta hoja. La calificación máxima es de 2 puntos.

**OJO:** Algunos alumnos poseen una edición del libro diferente, por lo que el número de la página será diferente. En la plataforma del profesor ([alfonsopropfe.es](http://alfonsopropfe.es)) encontrarás las [hojas con los ejercicios que debes realizar](#).