

TEMA 7 LAS REACCIONES QUÍMICAS.

Éste es el esquema del tema 7 y la correspondencia con las páginas del libro de texto:

- Introducción: repaso de temas 5 y 6
1. Cambios físicos y químicos (pag 116)
 2. Reacción química desde punto de vista microscópico (pag 118)
 3. Reacción química y representación (pag 117)
 4. Ley de Lavoisier
 - a) Masa atómica y masa molecular (no viene en el libro)
 - b) Ley de conservación de la masa (pag 126)
 5. Ajustes de reacciones
 - a) Teoría atómica de Dalton (pag 65 del tema 4 del libro)
 - b) Ley de las proporciones definidas (no viene en libro)
 - c) Ajustes de reacciones. (pag 119 y 120)
 6. La química en la vida cotidiana (trabajos en grupos, exposiciones)
 7. La química y el Medio Ambiente (pag 123 y 125)

Sesión 4		
Todo el trabajo realizado, resúmenes, APUNTES TOMADOS ejercicios y cosas a practicar deberán estar reflejadas en el cuaderno indicando la fecha del día que se hizo, a modo de diario.		
Lo que se haría en clase	Apartados del tema según el esquema	4. Ley de Lavoisier, b) Ley de conservación de la masa (pag 126)
	Páginas del libro y diapositivas de power point	Leer página 126 y mirar la diapositiva 13
	Cosas que mirar en la web	Diapositivas del power point con su ejercicio incluido vídeo de Lavoisier explicación y problemas
	Ejercicios a realizar relacionados con la explicación	Realiza los siguientes ejercicios: 1. Comprueba que la ley de Lavoisier se cumple en las siguientes reacciones: $MgCO_3 \rightarrow CO_2 + MgO$ $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$ $C_6H_6 + Cl_2 \rightarrow C_6H_5Cl + HCl$ $S + Fe \rightarrow FeS$
Lo que se haría en casa	Tareas y deberes	Ejercicios: 1. Leer ejercicio resuelto de la página 126 e intentar hacerlo sin mirar. 2. Comprobar el ejercicio con la solución 3. Dada la siguiente reacción química: $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$. Si inicialmente hay 120g de $CaCO_3$ como reactivo y después de que se produzca la reacción aparecen 75 g de CaO como producto, ¿cuántos gramos (que es un gas) CO_2 se habrán desprendido también? 4. El 30 g de sulfuro de plomo se queman con al contacto con la corriente de oxígeno (O_2) y se producen 18 g el monóxido plomo y 27 g de dióxido de azufre. Esta reacción es conocida por el nombre de tostación. a) Escribe la ecuación química de la tostación. b) Calcula la cantidad de O_2 que reaccionan en esta reacción. siguiendo la Ley de Lavoisier. 5. Realizar ejercicio 14 y 16 de la página 126.
	Cómo entregarlo	Realizar ejercicios en el cuaderno poniendo la fecha
	Cuándo entregarlo	Revisión y corrección de ejercicios al iniciarse las clases
	Cómo se evalúa	Se valorará que los ejercicios estén hechos en el tiempo oportuno y de manera correcta y el contenido entrará en un examen (se pondrá la fecha a partir del 26 de marzo)