

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 2		
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	2. Reacción química desde punto de vista microscópico (pag 118) 3. Reacción química y representación (pag 117)
	Páginas del libro y diapositivas de power point	Pag 118 y 117 (en este orden). Leer estas página mirar las diapositivas 8, 9, 10, 11
	Cosas que mirar en la web	Diapositivas de power point vídeo de teoría de colisiones, vídeo de elementos de una reacción química
	Ejercicios a realizar relacionados con la explicación	Diapositiva 11 a) copiar reacciones del ejemplo y señalar todas las partes de la reacción química. b) explicar ambas reacciones desde el punto de vista microscópico. Página 130 del libro, ejercicios 23, 24 y 25
Lo que se haría en casa	Tareas y deberes	Realizar los siguientes ejercicios en el cuaderno 1, Señala las partes de las siguientes reacciones químicas: (reactivos, productos y subíndices) $\text{F}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{F}_2\text{O}$ $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{H}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{16}$ $\text{Li} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Li}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2$ $\text{Fe} + \text{H}_2 \rightarrow \text{FeH}_3$ $\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}_2$ $\text{Cl}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HClO}$ $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ $\text{SiO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_4\text{SiO}_4$ 2. De la hoja de “ejercicios para el trabajo de investigación”, hacer los ejercicios del 1, 2, 3, 4 y 7.
	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)