

TEMA 7 ENLACES Y VÍDEOS PARA COMPLEMENTAR LA TAREA

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)

ESTE TEMA SE DESARROLLARÁ EN 10 SESIONES APROXIMADAMENTE SIGUIENDO EL SIGUIENTE CALENDARIO:

CALENDARIO 2º A

L	M	X	J	V	S	D
9	10	11	12 sesión 1	13 sesión 2	14	15
16	17 sesión 3	18	19 sesión 4	20 sesión 5	21	22
23	24 sesión 6	25	26 sesión 7	27 sesión 8	28	29
30	31 sesión 9	1	2 sesión 10			

CALENDARIO 2º B

L	M	X	J	V	S	D
9 sesión 1	10	11	12 sesión 2	13	14	15
16 sesión 3	17 sesión 4	18	19 sesión 5	20	21	22
23 sesión 6	24 sesión 7	25	26 sesión 8	27	28	29
30 sesión 9	31 sesión 10	1	2			

CALENDARIO 2º C

L	M	X	J	V	S	D
9 sesión 1	10	11	12 sesión 2	13 sesión 3	14	15
16 sesión 4	17	18	19 sesión 5	20 sesión 6	21	22
23 sesión 7	24	25	26 sesión 8	27 sesión 9	28	29
30 sesión 10	31	1	2			

CALENDARIO 2º D

L	M	X	J	V	S	D
9	10	11	12 sesión 1	13 sesión 2	14	15
16	17 sesión 3	18	19 sesión 4	20 sesión 5	21	22
23 sesión 6	24	25	26 sesión 7	27 sesión 8	28	29
30	31 sesión 9	1	2 sesión 10			

La información y documentos específicos para poder realizar este trabajo estarán publicados en la siguiente web. Esta web es de acceso libre y público y no necesita clave de acceso ni registrarse o publicar datos personales.

<https://vivalaciencia.wixsite.com/anavivalaciencia>

Sesión 9		
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	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)
	Páginas del libro y diapositivas de power point	Leer página pag 65 del tema 4 del libro (volumen 1), si no lo tienes, no hay problema, está en el PWP Leer páginas 119 y 120 del libro Diapositivas 13, 14, 15 del PWP
	Cosas que mirar en la web de FQ	• Instrucciones sesión 9 • ver vídeo de explicación del PWP • ver vídeos que explican el método de ajuste https://www.youtube.com/watch?v=8vGQ28BFKGE https://www.youtube.com/watch?v=tDAIm79qhPQ https://www.youtube.com/watch?v=Z8r_60x9V_8 (otros videos explicativos en la web)
	Ejercicios a realizar relacionados con la explicación	Realiza el ejercicio de la diapositiva 13 del PWP y justifica lo que ocurre. Ejercicios del libro: página 130 ejercicio 29, 31 y 33
Lo que se haría en casa	Tareas y deberes	1) Ajusta las siguientes reacciones químicas: a. $\text{HCl} + \text{MnO}_2 \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$ b. $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{C} \rightarrow \text{CO} + \text{K}$ c. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{Fe}$ d. $\text{H}_2\text{O} + \text{Na} \rightarrow \text{Na(OH)} + \text{H}_2$ e. $\text{BaO}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}_2$ f. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{C} \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 + \text{CO}_2$ 2) Ajusta las siguientes ecuaciones y comprueba si se cumple la ley de Lavoisier. a. $\text{FeS}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{S}_4 + \text{S}_2$ b. $\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$ c. $\text{NaCl} \rightarrow \text{Na} + \text{Cl}_2$
	Cómo entregarlo	Realizar tareas en el cuaderno con fecha, hacer fotos y enviarlos a: ana.sevilleja@educa.madrid.org
	Cuándo entregarlo	Al finalizar la sesión.
	Cómo se evalúa	Se valora que el alumno/a realice la tarea en el día indicado (hasta 1,5 puntos), que comunique a la profesora que ha finalizado y le envíe fotos del cuaderno (hasta 1,5 puntos) y se valora la calidad del trabajo realizado (hasta 7 puntos). Las calificaciones de cada sesión corresponderá a la nota de “trabajo del alumnos” (30% de la nota final) y actitud (10% de la nota final).