

GRUPO 3º A

Jueves 26 de marzo: Leer, subrayar la página 122 del libro de texto. Define en el cuaderno proceso físico y proceso químico, poniendo un ejemplo de cada uno de ellos. Realiza los siguientes ejercicios del libro de texto página 122 (2, 3) y de la página 137 (28) en el cuaderno.

Martes 31 de marzo: Leer, subrayar la página 123 del libro de texto. Realiza en el cuaderno las siguientes actividades: define reacción química, pon un ejemplo de reacción química, indicando cuales son los reactivos y cuales los productos de la reacción. Realiza los ejercicios del libro de texto página 123 (4, 5).

Miércoles 1 de abril: Leer, subrayar la página 124 del libro de texto. Escribe en el cuaderno los cuatro indicadores de una reacción, realizando una breve descripción de cada uno de ellos y poniendo un ejemplo de una reacción donde se observe cada uno de los indicadores.

Jueves 2 de abril: Leer, subrayar la página 125 del libro de texto. Escribe en el cuaderno los factores de los que depende la velocidad de una reacción, explicando cómo afecta en la velocidad de una reacción y realiza los siguientes ejercicios del libro de texto página 125 (7 y 8)

Martes 14 de abril: Ver vídeo explicativo “ley de la conservación de la masa” que se encuentra en la pestaña contenidos, leer la página 126 del libro y en el cuaderno definir la ley de la conservación de la masa y copiar el ejemplo de “observa y aprende” que se encuentra en la misma página. Realizar el ejercicio de la página 126 (10) y de la página 137 (37, 38, 39, 40).

Miércoles 15 de abril: Ver vídeo explicativo “Ecuaciones químicas” que se encuentra en la pestaña contenidos, leer la página 127 del libro y en el cuaderno copia las reacciones químicas que aparecen en la hoja 127 e indica en cada una de ellas, los reactivos, los productos y el número de átomos que posee de cada uno de los elementos, diciendo si se cumple la ley de la conservación de la masa. Realizar el ejercicio de la página 127 (11) y de la página 138 (42).

Jueves 16 de abril: Ver vídeo explicativo “ajuste de reacciones” que se encuentra en la pestaña contenidos. Realiza los ejercicios de la página 128 (12 y 13), de la página 129 (14), de la página 138 (45, 46, 47 y 48).

Martes 21 de abril: Ver los vídeos explicativos “cálculos estequiométricos de masa” , copiar en el cuaderno la teoría de 1. Cálculos estequiométricos de masa de los apuntes “cálculos estequiométricos” que se encuentran en la pestaña contenidos y copiar también los ejemplos que se presentan en los vídeos que habéis visto.

Miércoles 22 de abril: Hacer los ejercicios 1 y 2 de cálculos estequiométricos de masa, de los apuntes “cálculos estequiométricos” que se encuentran en la pestaña contenidos.

Jueves 23 de abril: Ver el vídeo explicativo “cálculos estequiométricos de volumen”, copiar en el cuaderno la teoría de 2. Cálculos estequiométricos de volumen de los apuntes “cálculos estequiométricos” que se encuentra en la pestaña contenidos y hacer los ejercicios 3 y 4 que se encuentran a continuación en esos apuntes.

Martes 28 de abril: Lee las páginas 133 y 134 del libro y en el cuaderno para las reacciones ácido-base, de combustión y para la fotosíntesis, copia la reacción correspondiente e indica los compuestos que intervienen en cada una. Explica en que consiste cada una de ellas. Realiza los ejercicios de la página 133 (20) de la página 134 (23).

Miércoles 29 de abril: Realiza la primera mitad de la hoja de repaso que se encuentra en la pestaña tarea.

Jueves 30 de abril: Realiza la segunda mitad de la hoja de repaso que se encuentra en la pestaña tarea.

GRUPO 3º B

Martes 31 de marzo: Leer, subrayar la página 122 del libro de texto. Define en el cuaderno proceso físico y proceso químico, poniendo un ejemplo de cada uno de ellos. Realiza los siguientes ejercicios del libro de texto página 122 (2, 3) y de la página 137 (28) en el cuaderno.

Miércoles 1 de abril: Leer, subrayar la página 123 del libro de texto. Realiza en el cuaderno las siguientes actividades: define reacción química, pon un ejemplo de reacción química, indicando cuales son los reactivos y cuales los productos de la reacción. Realiza los ejercicios del libro de texto página 123 (4, 5).

Martes 14 de abril: Ver el vídeo de “indicadores de una reacción química” que se encuentra en la pestaña contenidos, leer la página 124 del libro de texto. Escribe en el cuaderno los cuatro indicadores de una reacción, realizando una breve descripción de cada uno de ellos y poniendo un ejemplo de una reacción donde se observe cada uno de los indicadores.

Miércoles 15 de abril: Ver el vídeo de “velocidad de una reacción” que se encuentra en la pestaña contenidos, leer la página 125 del libro de texto. Escribe en el cuaderno los factores de los que depende la velocidad de una reacción y cómo afectan estos factores y realiza los siguientes ejercicios del libro de texto página 125 (7 y 8).

Lunes 20 de abril: Ver vídeo explicativo “ley de la conservación de la masa” que se encuentra en la pestaña contenidos, leer la página 126 del libro y en el cuaderno definir la ley de la conservación de la masa y copiar el ejemplo de “observa y aprende” que se encuentra en la misma página. Realizar el ejercicio de la página 126 (10) y de la página 137 (37, 38, 39, 40).

Martes 21 de abril: Ver vídeo explicativo “Ecuaciones químicas” que se encuentra en la pestaña contenidos, leer la página 127 del libro y en el cuaderno copia las reacciones químicas que aparecen en la hoja 127 e indica en cada una de ellas, los reactivos, los productos y el número de átomos que posee de cada uno de los elementos, diciendo si se cumple la ley de la conservación de la masa. Realizar el ejercicio de la página 127 (11) y de la página 138 (42).

Miércoles 22 de abril: Ver vídeo explicativo “ajuste de reacciones” que se encuentra en la pestaña contenidos. Realiza los ejercicios de la página 128 (12 y 13), de la página 129 (14), de la página 138 (45, 46, 47 y 48).

Lunes 27 de abril: Ver los vídeos explicativos “cálculos estequiométricos”, copiar en el cuaderno la teoría de 1. Cálculos estequiométricos de masa de los apuntes “cálculos estequiométricos” que se encuentran en la pestaña contenidos y copiar también los ejemplos que se presentan en los vídeos que habéis visto.

Martes 28 de abril: Hacer los ejercicios 1 y 2 de cálculos estequiométricos de masa, de los apuntes “cálculos estequiométricos” que se encuentran en la pestaña contenidos.

Miércoles 29 de abril: Ver el vídeo explicativo “cálculos estequiométricos de volumen”, copiar en el cuaderno la teoría de 2. Cálculos estequiométricos de volumen de los apuntes “cálculos estequiométricos” que se encuentra en la pestaña contenidos y hacer los ejercicios 3 y 4 que se encuentran a continuación en esos apuntes.

Lunes 4 de mayo: Lee las páginas 133 y 134 del libro y en el cuaderno para las reacciones ácido-base, de combustión y para la fotosíntesis, copia la reacción correspondiente e indica los compuestos que intervienen en cada una. Explica en que consiste cada una de ellas. Realiza los ejercicios de la página 133 (20) de la página 134 (23).

Martes 5 de mayo: Realiza la primera mitad de la hoja de repaso que se encuentra en la pestaña tarea.

Miércoles 6 de mayo: Realiza la segunda mitad de la hoja de repaso que se encuentra en la pestaña tarea.

GRUPO 3º C

Jueves 26 de marzo: Leer, subrayar la página 122 del libro de texto. Define en el cuaderno proceso físico y proceso químico, poniendo un ejemplo de cada uno de ellos. Realiza los siguientes ejercicios del libro de texto página 122 (2, 3) y de la página 137 (28) en el cuaderno.

Lunes 30 de marzo: Leer, subrayar la página 123 del libro de texto. Realiza en el cuaderno las siguientes actividades: define reacción química, pon un ejemplo de reacción química, indicando cuales son los reactivos y cuales los productos de la reacción. Realiza los ejercicios del libro de texto página 123 (4, 5).

Martes 31 de marzo: Leer, subrayar la página 124 del libro de texto. Escribe en el cuaderno los cuatro indicadores de una reacción, realizando una breve descripción de cada uno de ellos y poniendo un ejemplo de una reacción donde se observe cada uno de los indicadores.

Jueves 2 de abril: Leer, subrayar la página 125 del libro de texto. Escribe en el cuaderno los factores de los que depende la velocidad de una reacción, explicando cómo afecta en la velocidad de una reacción y realiza los siguientes ejercicios del libro de texto página 125 (7 y 8)

Martes 14 de abril: Ver vídeo explicativo “ley de la conservación de la masa” que se encuentra en la pestaña contenidos, leer la página 126 del libro y en el cuaderno definir la ley de la conservación de la masa y copiar el ejemplo de “observa y aprende” que se encuentra en la misma página. Realizar el ejercicio de la página 126 (10) y de la página 137 (37, 38, 39, 40).

Jueves 16 de abril: Ver vídeo explicativo “Ecuaciones químicas” que se encuentra en la pestaña contenidos, leer la página 127 del libro y en el cuaderno copia las reacciones químicas que aparecen en la hoja 127 e indica en cada una de ellas, los reactivos, los productos y el número de átomos que posee de cada uno de los elementos, diciendo si se cumple la ley de la conservación de la masa. Realizar el ejercicio de la página 127 (11) y de la página 138 (42).

Lunes 20 de abril: Ver vídeo explicativo “ajuste de reacciones” que se encuentra en la pestaña contenidos. Realiza los ejercicios de la página 128 (12 y 13), de la página 129 (14), de la página 138 (45, 46, 47 y 48).

Martes 21 de abril: Ver los vídeos explicativos “cálculos estequiométricos” , copiar en el cuaderno la teoría de 1. Cálculos estequiométricos de masa de los apuntes “cálculos estequiométricos” que se encuentran en la pestaña contenidos y copiar también los ejemplos que se presentan en los vídeos que habéis visto.

Jueves 23 de abril: Hacer los ejercicios 1 y 2 de cálculos estequiométricos de masa, de los apuntes “cálculos estequiométricos” que se encuentran en la pestaña contenidos.

Lunes 27 de abril: Ver el vídeo explicativo “cálculos estequiométricos de volumen”, copiar en el cuaderno la teoría de 2. Cálculos estequiométricos de volumen de los apuntes “cálculos estequiométricos” que se encuentra en la pestaña contenidos y hacer los ejercicios 3 y 4 que se encuentran a continuación en esos apuntes.

Martes 28 de abril: Lee las páginas 133 y 134 del libro y en el cuaderno para las reacciones ácido-base, de combustión y para la fotosíntesis, copia la reacción correspondiente e indica los compuestos que intervienen en cada una. Explica en que consiste cada una de ellas. Realiza los ejercicios de la página 133 (20) de la página 134 (23).

Jueves 30 de abril: Realiza la primera mitad de la hoja de repaso que se encuentra en la pestaña tarea.

Lunes 4 de mayo: Realiza la segunda mitad de la hoja de repaso que se encuentra en la pestaña tarea.