

ESTUDIANTES con NC en Química 2

DEBERÁ entregar guía contestada con procedimientos y operaciones en los problemas y

El portafolio a entregar deberá consistir en las siguientes actividades

- a) Elabora en hoja de reuso, a lápiz, grapado, con portada.
- b) Consiste en 11 actividades, debidamente identificadas con su respectivo título **por etapa**
- c) Única fecha de entrega el día martes 28 de marzo, a las 18 hrs. en el laboratorio de química y **es su derecho a presentar, si cumple los criterios, y la revisión del contenido que sea el correcto.**

ETAPA 1. Reacciones químicas en la vida y el entorno			
#	Página Texto o Guía	Actividad	Evidencia o producto
1	30 Guía	Adquisición	Resolver preguntas ¿Qué es? a) Una reacción química b) Una ecuación química c) Balancear una ecuación.
2	3 Texto	Adquisición	Tabla 1.1
3	10-12 Texto	Adquisición	Tabla comparativa de la clasificación de las reacciones. A) Definición: Síntesis, descomposición, desplazamiento simple, doble desplazamiento, exotérmica, endotérmica b) Ejemplos de ecuaciones de cada una
4	Anexo 1	Aplicación	Símbología aplicada a la escritura de ecuaciones químicas
ETAPA 2. Disoluciones acuosas			
5	52-61 TEXTO	Adquisición	Glosario definiendo los 12 términos siguientes: solución, soluto, solvente, solubilidad, concentración, solución diluida, concentrada, saturada, no saturada, sobresaturada, miscible e inmiscible
6	Anexo 2	Aplicación	Aplica los conceptos solución, soluto, solvente en mezclas
7		Integradora	Elabora en dos hojas pegadas en horizontal, un cartel que incluya imágenes acerca de los usos, cuidados, contaminantes del agua
ETAPA 3. Ácidos y Bases. Opuestos que se neutralizan			
8	Capítulo 4 texto	Adquisición	Glosario definiendo los 8 términos siguientes. Ácido y base de Arrhenius, ácido y base de Bronsted y Lowry, electrolito fuerte, débil, neutralización, escala de pH
9	57 libro Guía #- incisos a, b	Organización	Construir escala de pH
ETAPA 4 El petróleo. Fuente de hidrocarburos			
10	Capítulo 5 Texto	Adquisición	Glosario definiendo los 8 términos siguientes: petróleo, refinación, hidrocarburo, química orgánica, alcano, alqueno, alquino, aromático
11		Aplicación	Uso y fórmula condensada del metano, eteno, etino y anilina

ANEXO 1

4.- Analiza el ejemplo acerca de la representación de reacciones químicas por medio de una ecuación y resuelve lo que se te pide.

Cuando se coloca granalla de cinc en ácido clorhídrico se forman de inmediato burbujas de hidrógeno gaseoso.

- a) Escribe la ecuación química con fórmulas, signos y símbolos
- b) Balancéala por el método de tanteo
- c) Anota los coeficientes para reactivos, ya balanceada
- d) Anota la evidencia de cambio químico

ANEXO 2

6.- Completa la tabla, seleccionando el soluto y el disolvente en cada ejemplo de solución

Solución	Soluto	Solvente
0.54 gr de tintura de yodo con 8 ml de alcohol		
25 gr de NaHCO_3 disueltos en 100 gr. de agua		
Limonada con agua , azúcar, limón		