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) Lugar de entrega 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 NaHCO3 disueltos en 100 gr. de agua		
Limonada con agua , azúcar, limón		