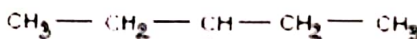
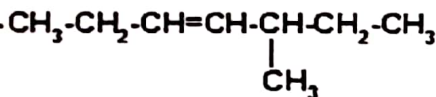


1	2	3	4	5	6	Nota escrito	Oral	Fallo

Ejercicio 1

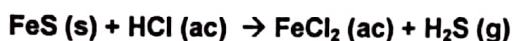
a. Nombra los siguientes compuestos:



- b. Formula y nombra un isómero de cadena del compuesto a y un isómero de posición del compuesto b .
c. Plantea la ecuación de combustión completa para el compuesto b .

Ejercicio 2

El ácido sulfhídrico (H_2S) se puede obtener a partir de la siguiente reacción:



- a) Ajusta la ecuación química correspondiente a este proceso.
b) Si se hacen reaccionar 3,7 mol de sulfuro ferroso (FeS), Calcula:

b_1 - la cantidad química que reacciona de HCl (mol)

b_2 -la masa de ácido sulfhídrico que se obtendrá

Datos Masas atómicas Fe = 55,85; S = 32 ;H = 1 ;Cl=35,5

Ejercicio 3

Se agregan 3 gramos de sal, cloruro de sodio (NaCl) en una cacerola con 4 litros de agua ¿cuál es la concentración de la solución? Expresada en g/L y Molaridad

Ejercicio 4

Una aspirina contiene 500mg de ácido acetilsalicílico ($\text{C}_9\text{H}_8\text{O}_4$).

- a) ¿Cuántas moléculas de este compuesto se encuentran en una pastilla?
1g = 1000mg
b) En un recipiente A. ponemos agua pura (H_2O); en otro B, ácido sulfúrico puro (H_2SO_4) y en otro, C, sacarosa pura ($\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$). ¿Qué masa de cada una de las sustancias pondrías para que en los tres recipientes hubiera el mismo número de moléculas?

Ejercicio 5

Cuando se calientan 0.75 g de KClO_3 éste se descompone produciendo KCl y O_2 , liberándose 262 J en forma de calor

- a) escribe y ajusta la ecuación termoquímica
b) Calcula ΔH (calor intercambiado a presión constante) para la descomposición del 1 mol de KClO_3 .

Ejercicio 6

Formula los siguientes compuestos:

- a) 2,3 dimetil 2 pentanol
b) 3 hexanona
c) Ácido butanoico
d) 2 metil butanal