



Nombre:	1	2	3	4	5	6	Escrito	Oral	Calificación final
Fallo:									

### Ejercicio 1:

En un laboratorio se preparan 100 mL de una solución de NaOH disolviendo 1,5 g de soluto completando el volumen necesario con agua destilada.

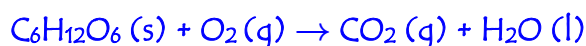
- Calcular la concentración expresada en gramos por litro.
- Calcular la molaridad de la solución,

### Ejercicio 2:

- Formular los siguientes hidrocarburos: i) 2,3-dimetil-1-penteno ii) pentano iii) 3-metil-1-butanol
- Clasificar los hidrocarburos anteriores. Justifique
- Formular y nombrar un isómero del pentano.

### Ejercicio 3:

En el laboratorio de Química se realiza la combustión de la glucosa y la reacción que tiene lugar es:



- Igualarla.
- Si se ponen a reaccionar 0,50 mol de  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ , ¿cuánta masa de  $\text{CO}_2$  se obtiene?
- ¿Cuántas moléculas de agua se obtienen al poner a reaccionar la cantidad de glucosa indicada en la parte anterior?

### Ejercicio 4:

- Formular y nombrar un ácido y una base.
- Escribir e igualar la ecuación de neutralización correspondiente. Nombrar la sal obtenida.

### Ejercicio 5:

- Realizar un dibujo de la molécula de agua y explicarla brevemente.
- Explicar una propiedad del agua.

### Ejercicio 6:

- ¿Cuál es la diferencia entre una reacción exotérmica y una reacción endotérmica?
- Realizar el diagrama entálpico para la reacción de combustión completa del propano, sabiendo que libera energía.