

Apellido y nombre:  
DNI:

Docentes: Gómez Micaela, Kuok Kevin  
Curso: 5º4º

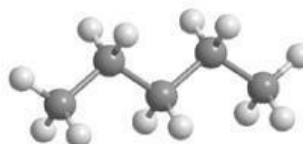
### Modelo de Exámen

1) Observar los siguientes isómeros del pentano ( $C_5H_{12}$ ). Indicar cuál de los dos presenta menor punto de ebullición. Justifica tu respuesta.

neopentano



pentano



2) Completar las siguientes oraciones con las palabras correctas

a) Los hidrocarburos \_\_\_\_\_ presentan un punto de ebullición mayor que los \_\_\_\_\_ porque tienen mayor superficie de contacto y, por lo tanto, más fuerzas de dispersión.

b) La \_\_\_\_\_ es una reacción química en la que una sustancia reacciona con oxígeno y libera \_\_\_\_\_ en forma de calor y luz.

c) Para que ocurra la combustión se necesita un \_\_\_\_\_, un \_\_\_\_\_ (generalmente oxígeno) y una fuente de \_\_\_\_\_ que la inicie.

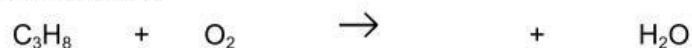
d) La combustión completa ocurre cuando hay suficiente \_\_\_\_\_ y se forman \_\_\_\_\_ y agua.

2) Balancear las siguientes reacciones de combustión



3) Armar las reacciones de combustión completa e incompleta para el  $C_3H_8$  y luego balancearlas.

Reacción completa



Reacción incompleta

