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

a) $C_2H_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

b) $C_4H_{10} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

c) $C_2H_2 + O_2 \rightarrow CO + H_2O$

d) $C_5H_{10} + O_2 \rightarrow C + H_2O$

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

Reacción completa

$C_3H_8 + O_2 \rightarrow + H_2O$

Reacción incompleta

$C_3H_8 + O_2 \rightarrow + H_2O$

LIVEWORKSHEETS