

# Práctico 0

2023

## Ejercicio 1

Pasar a composición en peso ( $kg_X/kg_{Fuel}$ , con  $X$  siendo  $C$ ,  $H$ , etc.) el siguiente combustible mezcla de gases:

75 %  $C_3H_8$  (Propano)

20 %  $C_4H_{10}$  (Butano)

5 %  $C_5H_{12}$  (Pentano)

## Ejercicio 2

Dada la composición elemental en base húmeda del siguiente combustible, pasarlo a base seca.

$C = 75\%$  ;  $H = 6\%$  ;  $O = 3\%$  ;  $N = 2\%$  ;  $H_2O = 14\%$

## Ejercicio 3

Dada la composición elemental en base seca del siguiente combustible, expresar la composición en base húmeda.

$C = 87,91\%$  ;  $H = 7,69\%$  ;  $O = 1,01\%$  ;  $N = 1,01\%$  ;  $S = 2,2\%$

$H_2O = 9\%$  (porcentaje en base húmeda)