

MATEMATICA APLICADA**PRACTICA Nº 13****NOMBRE DE LA PRACTICA Combustion gas**

Ing Víctor Terry C

Ing Elia Rojas R

Una caldera consume $5 \text{ m}^3/\text{h}$ de gas a una presión de 15 psia y la temperatura es 20°C
 la composición química del gas es la siguiente:

Metano	94.4
Etano	3.4
Propano	0.6
Butano	0.5
CO_2	0.6
N_2	0.5
total	100

Temperatura del aire 18.5°C Temperatura del gas de combustión 550°C

Se combusciona con un exceso de aire del 40 %

Primer paso : determinar las mol-lb del combustible aplicando la ecuación

$$pV = nRT$$

p: presión en psia

V: volumen en ft³

de donde $n = \frac{pV}{RT}$ R constante de los gases ideales : $10 \frac{\text{psia} \cdot \text{ft}^3}{^\circ\text{R} \cdot \text{mol} - \text{lb}}$

Calculo del numero de mol-lb del gas natural

$$^\circ F = ^\circ C (1.8) + 32 \text{ y } ^\circ R = ^\circ F + 460$$

$$1\text{ft} = 12 \text{ inch} = 0.3048 \text{ m}$$

$$1\text{ft}^3 = 0.0283 \text{ m}^3$$

Presión = psia
 Volumen = ft³
 Temperat. $^\circ\text{R}$
 n = mol -lb

Determinar las mol-lb de cada componente del gas

	%	mol-lb
Metano	94.4	
Etano	3.4	
Propano	0.6	
Butano	0.5	
CO_2	0.6	
N_2	0.5	
total	100	

Colocar el valor del numero de mol-lb obtenido como el 100% y calcular cada uno de los componentes del gas natural empleando la regla de tres directa

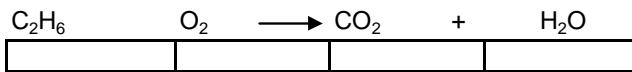
2 paso: aplicar las ecuaciones estequiométrica (Balancear las ecuaciones)

Gas metano CH4

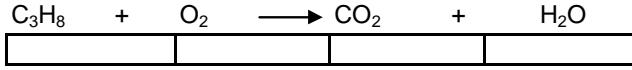


<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
----------------------	----------------------	----------------------	----------------------

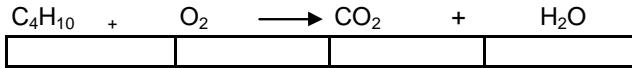
Gas etano



Gas propano



Gas butano



O₂ (teorico):

--

 mol-lb

O₂ (exc) :

--

 mol-lb

O₂ (total):

--

 mol-lb

Tercer paso: calculo de aire

$$\eta_{aire} = \frac{\text{mol-lb}}{\text{mol-lb}} = 6.72$$

$$w_{aire} = \frac{\text{lb}}{\text{lb}} = 22.12$$

$$w_{aire} = \frac{\text{kg}}{\text{kg}}$$

$$\eta_{aire} = \frac{\text{mol-lb}}{\text{mol-kg}}$$

$$V_{aire} = \frac{\text{m}^3}{\text{m}^3}$$

$$\text{Calculo de las moles de nitrogeno } \eta_{N_2} = \frac{\text{mol-lb}}{\text{mol-lb}}$$

Cuarto paso composición del gas de combustión

Gas	mol-lb	PM	lb	%
CO ₂ (total)				
H ₂ O(total)				
O ₂ (exc)				
N ₂ (total)				

$$\text{PM}_{\text{aparente}} = \frac{\text{lb}}{\text{kg}}$$

Convertir a mol-kg

Gas	lb	kg	PM	Mol-kg
CO ₂ (total)				
H ₂ O(total)				
O ₂ (exc)				
N ₂ (total)				

$$V_{aire} = \frac{\text{m}^3}{\text{m}^3}$$

$$v_{aire} = \frac{\text{m/s}}{\text{m/s}}$$

COMBUSTION GAS NATURAL

gas	<input type="text"/>	mol-lb		Metano		mol-lb
				etano		mol-lb
				propano		mol-lb
				butano		mol-lb
				propano		mol-lb
				CO ₂		mol-lb
				nitrógeno		mol-lb
				α		
Entrada				Salida		
mol-lb				lb		
Metano	<input type="text"/>			CO ₂ (total)	<input type="text"/>	
etano	<input type="text"/>			H ₂ O(total)	<input type="text"/>	
propano	<input type="text"/>			O ₂ (Exc)	<input type="text"/>	
butano	<input type="text"/>			N ₂ (total)	<input type="text"/>	
propano	<input type="text"/>					
CO ₂	<input type="text"/>					
nitrógeno	<input type="text"/>					
		m3				
Aire	<input type="text"/>			PM	<input type="text"/>	
T _{aire} °C	<input type="text"/>			V _{gas} m ³ /h	<input type="text"/>	
				V _{gas} m/s	<input type="text"/>	
				T _{gas} °C	<input type="text"/>	