<u>Área personal</u> / Mis cursos / <u>Grado</u> / <u>Ingeniería en Petróleos</u>

/ Termodinámica General y Aplicada (PET) y Máquinas Térmicas (IND Y MEC)-2021 Actualizada / Unidad 5: TERMOQUÍMICA

/ CUESTIONARIO DE TEORÍA - UNIDAD 5 A,B Y C

**Comenzado el** lunes, 27 de septiembre de 2021, 08:04

**Estado** Finalizado

Finalizado en lunes, 27 de septiembre de 2021, 08:39

**Tiempo** 35 minutos 1 segundos

empleado

**Calificación 45,00** de 60,00 (**75**%)

Pregunta 1

Correcta

Puntúa 5,00 sobre 5,00

Cuando se calcula la temperatura máxima de llama se considera que la cámara de combustión está perfectamente aislada a nivel térmico

Seleccione una:

Verdadero

Falso

La respuesta correcta es 'Verdadero'

Pregunta **2** 

Correcta

Puntúa 6,00 sobre 6,00

Seleccione el valor correcto obtenido de la Tabla de calores de combustión 3-207 para el combustible

2 metilheptano líquido

(considere el valor absoluto)

Calor normal de combustión (agua líq.), kcal/mol

1306.92

Poder calorífico inferior, kcal/kg

10612.8

Poder calorífico superior, kcal/kg

11441.7

La respuesta correcta es:

Calor normal de combustión (agua líq.), kcal/mol → 1306.92,

Poder calorífico inferior, kcal/kg → 10612.8,

Poder calorífico superior, kcal/kg → 11441.7

Pregunta <b>3</b>
Correcta
Puntúa 5,00 sobre 5,00

La siguiente ecuación química corresponde a la combustión incompleta de **n-pentano líq**. con exceso de aire y agua en estado vapor.

C5H12 (I) + 10,675 O2 (g) +  $n_N$  N2 (g) = 4,25 CO2 (g) +  $n_N$  N2 (g) +  $n_$ 

El % del carbono del combustible que quema en forma incompleta es:

#### Seleccione una:

- a. Ninguna es correcta
- o b. 18
- oc. 85
- d. 15

  ✓

### La respuesta correcta es:

15

### Pregunta 4

Correcta

Puntúa 5,00 sobre 5,00

La siguiente ecuación química corresponde a la combustión incompleta de **n-heptano gas** con exceso de aire y agua en estado vapor.

C7H16 (g) + 13.1375 O2 (g) +  $n_N$  N2 (g) = 6.02 CO2 (g) +  $n_N$  N2 (g) +  $n_N$ 

El coeficiente estequiométrico del N2 es:

### Seleccione una:

- a. 49.397
- o b. 39.52
- o. Ninguna es correcta
- d. 56.4

La respuesta correcta es:

49.397

Pregunta <b>5</b>
Correcta
Puntúa 5,00 sobre 5,00
La siguiente ecuación química corresponde a la combustión incompleta de <b>n-heptano gas</b> con exceso de aire y agua en estado vapor.
C7H16 (g) + 13.1375 O2 (g) + $n_N$ N2 (g) = 6.02 CO2 (g) + $n_N$ N2 (g) + $n_N$ N2 (g) + $n_N$ N2 (g) + $n_N$ H2O (v)

Seleccione una:

- a. 16
- b. Ninguna es correcta

El % del carbono del combustible que quema en forma incompleta es:

- c. 14

  ✓
- od. 86

## La respuesta correcta es:

1/

Pregunta 6

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 5,00

La siguiente ecuación química corresponde a la combustión incompleta de **n-pentano líq**. con exceso de aire y agua en estado vapor.

C5H12 (I) + 10,675 O2 (g) +  $n_N$  N2 (g) = 4,25 CO2 (g) +  $n_N$  N2 (g) +  $n_$ 

El exceso de aire en % de aire teórico es:

Seleccione una:

- a. 198
- o b. 40
- d. 140

La respuesta correcta es:

140

# Pregunta **7**Correcta

Puntúa 5,00 sobre 5,00

La siguiente ecuación química corresponde a la combustión incompleta de **benceno gas** con exceso de aire y agua en estado vapor.

C6H6 (g) + 14.994 O2 (g) +  $n_N$  N2 (g) = 5.28 CO2 (g) +  $n_N$  N2 (g) +  $n_N$  N2

El coeficiente estequiométrico del H2O es:

Seleccione una:

- a. 3
- b. 6
- o. Ninguna es correcta
- od. 1.5

### La respuesta correcta es:

3

### Pregunta 8

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 5,00

La siguiente ecuación química corresponde a la combustión incompleta de **n-heptano gas** con exceso de aire y agua en estado vapor.

C7H16 (g) + 13.1375 O2 (g) +  $n_N$  N2 (g) = 6.02 CO2 (g) +  $n_N$  N2 (g) +  $n_N$ 

El número de moles de aire en los productos es

Seleccione una:

- a. 40.02
- b. Ninguna es correcta \*
- c. 15.63
- d. 12.51

La respuesta correcta es:

12.51

Correcta
Puntúa 5,00 sobre 5,00
La siguiente ecuación química corresponde a la combustión incompleta de <b>n-pentano líq</b> . con exceso de aire y agua en estado vapor.
C5H12 (I) + 10,675 O2 (g) + $n_N$ N2 (g) = 4,25 CO2 (g) + $n_N$ N2 (g) + $n_N$ N2 (g) + $n_N$ N2 (g) + $n_N$ H2O (v)
El número de moles de humos es.
Seleccione una:
○ a. 48.19
○ c. Ninguna es correcta
○ d. 51.14
La respuesta correcta es:
54.19
Pregunta 10
Sin contestar
Puntúa como 5,00
La siguiente ecuación química corresponde a la combustión incompleta de <b>n-heptano gas</b> con exceso de aire y agua en estado vapor.
C7H16 (g) + $13.1375 \text{ O2}$ (g) + $n_N \text{ N2}$ (g) = $6.02 \text{ CO2}$ (g) + $n_N \text{ N2}$ (v)
El coeficiente estequiométrico del H2O es:
Seleccione una:
○ a. 16
O b. 4

Pregunta **9** 

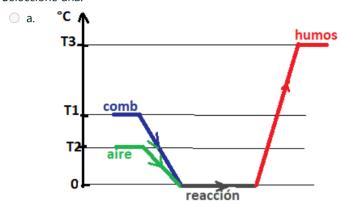
c. Ninguna es correcta

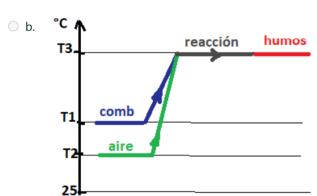
La respuesta correcta es:

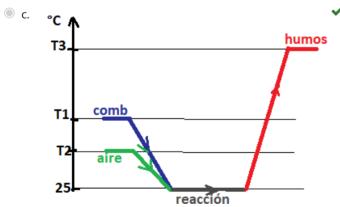
Od. 8

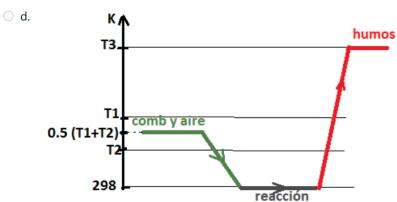
Si a una cámara de combustión, que funciona a P=ctte, ingresa combustible a T1=140°C, aire a T2= 90°C y luego de quemar, los humos salen a T3= 650°C, seleccione el esquema de proceso que conviene considerar para el cálculo del calor intercambiado en la cámara.

### Seleccione una:











# ■ CUESTIONARIO DE TEORÍA - UNIDAD 4D

Ir a...

CUESTIONARIO DE TEORÍA - UNIDAD 6 Y 7 (A y B) ►