

INSTITUTO DE CIENCIAS QUÍMICAS Y AMBIENTALES

MATERIA COMBUSTIBLES
EXAMEN DE MEJORAMIENTO- II TERMINO 2010-2011

Nombre del estudiante: Fecha:

1.- Definir los términos:

- a) Poder calorífico

- b) Capacidad calorífica

- c) Poder calorífico superior

- d) Recursos energéticos renovables

- e) Biomasa

2.- Haga una clasificación del carbón en base a su contenido de carbono.

3.- Se utiliza un litro de agua a 25 °C para hacer Te helado ¿Cuánto gramos de hielo a 0 °C se necesitan para que la temperatura del Te sea de 8 °C.

4.- En un calorímetro de latón de 240 g que contiene 750 cm³ de agua a 20.6 °C se sumerge una moneda de 100 g de una aleación de oro y cobre a 98 °C y la temperatura asciende a 21°C. Determine la cantidad de oro y cobre que contiene la moneda. Los calores específicos se indican a continuación:

lat=0.09 cal/g k ; au=0.031 cal/g k ; cu=0.0922 cal/g k ; agua=1 cal/g k.

5.- En la combustión de 5 g de metano, CH₄, llevada a cabo a presión constante y a 25 °C, se desprenden 275 kJ. En estas condiciones, determine:

a) La entalpía de formación y de combustión del metano.

b) El volumen de metano necesario para producir 1 m³ de CO₂, medidos a 25°C y 1 atm.

Datos: $\Delta H^{\circ}_f [\text{CO}_2(\text{g})] = -393 \text{ kJ/mol}$, $\Delta H^{\circ}_f [\text{H}_2\text{O}(\text{l})] = -285.8 \text{ kJ/mol}$.

6.- Al determinar el punto de inflamación de una muestra de combustible JP- 1, se encontraron los siguientes resultados:

1^{er} Ensayo: 40,0 °C

3^{er} Ensayo: 39,5 °C

2^{do} Ensayo: 41,0 °C

4^{to} Ensayo: 40,0 °C

Se requiere saber:

a) ¿Qué valor se debe reportar como el Punto de Inflamación de esta muestra?

--	--

10.- 8.- Indique la diferencia entre poder calorífico superior e inferior y también cual de ellos es utilizado en la practica