Centro de Innovación y Desarrollo
de la Educación a Distancia

ACTIVIDADES DE ESO

Nombre y apellidos del alumno:		Curso: **3º**
Quincena nº: **9**	**Materia: Física y Química**	
Fecha:	**Profesor de la materia:**	

1.- Escribir y ajustar las siguientes reacciones químicas:

a) $C_4H_{10} + 13/2\ O_2$ ---> $4\ CO_2 + 5\ H_2O$

b) $K + H_2O$ ---> $½\ H_2 + KOH$

c) $Cl_2 + H_2$ ---> $2\ HCl$

d) H_2O_2 ---> $H_2 + O_2$

2.- Reaccionan totalmente 30 g de óxido de nitrógeno con 32 g de oxígeno para dar dióxido de nitrógeno. A) Ajustar la reacción. b) Calcular los gramos obtenidos de producto.

A) $NO + ½\ O_2$ ---> NO_2

B) 62 g de NO_2

3.- Tenemos la siguiente reacción: A--A + B--B ----> 2 A--B. Si las energías de enlace son de: E (A--A) = 50 J, E (B--B) = 60 J y E (A--B)=70 J, calcular: a) la energía de reacción, b) si la reacción es exotérmica o endotérmica.

a) Se desprenden 30 J (cálculo -30 J)

B) Es una reacción exotérmica

cidead@mec.es

http://cidead.cnice.mec.es

C/. Torrelaguna, 58
28027 - Madrid
Tlf: 91 377 83 00
Fax: 91 377 83 14