C.P.E.S. Ntra. Sra. del Pilar	CT 2ª EVAL FYQ 3º E.S.O. 2018-19 (X607) CÁLCULOS EN REACCIONES QUÍMICAS B	CALIFICACION:

Diócesis de Canarias. Delegación de Enseñanza. Institutos Diocesanos. Centros Concertados de ESO y BACHILLERATO

NOMBRE:

Leer detenidamente los enunciados. Respetar las pautas de presentación habituales: ORTOGRAFÍA (cada falta descuenta 0,1p, HASTA UN MÁXIMO DE UN PUNTO), orden, limpieza, caligrafía, márgenes. Utilizar exclusivamente bolígrafo azul o negro. Dejar constancia de los pasos y las operaciones efectuadas, dando las explicaciones oportunas, así como comentarios a las leyes utilizadas, obteniendo las fórmulas que se apliquen en el ejercicio. No cometer errores graves en este nivel: Uso correcto de Unidades en S.I., despejar correctamente magnitudes.
En la corrección de cada pregunta y/o apartado se tendrán en cuenta los siguientes criterios de calificación en forma de % sobre la puntuación asignada e indicada: Muy bien=100%; Bien=75%; Regular=50%; Poco adecuado=25%

ESPACIO PARA LA C

$CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$ -1punto

$2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$ -1punto

UDA EN LA PRUEBA

PUNTUACIÓN: CADA UNO DE LOS OCHO APARTADOS EN TOTAL TIENE UNA PUNTUACIÓN DE 1,25 PUNTOS

EN ESTA PRUEBA PARA ATENDER A LA DIVERSIDAD EL ALUMNO TIENE POSIBILIDAD DE COMPRAR LAS REACCIONES QUÍMICAS DE PARTIDA DE CADA UNO DE LOS DOS EJERCICIOS POR 1 PUNTO CADA UNA. LA COMPRA SE REALIZA EN LA MESA DEL PROFESOR.

1.- El metano (CH_4) reacciona con el oxígeno para formar anhídrido carbónico y agua. Esta reacción se denomina de combustión del metano (el metano se quema). Partiendo de esta reacción:

a.- Hallar la cantidad de oxígeno que se necesita para quemar 50 gramos de metano

b.- Hallar la cantidad de anhídrido carbónico que se desprende a la atmósfera cuando se queman 50 gramos de metano.

c.- Hallar la cantidad de agua que se desprende a la atmósfera cuando quemamos 50 g de metano.

d.- Hallar el agua que se desprende cuando la reacción se produce en presencia de 50 gramos de metano y 50 gramos de oxígeno.

2.- En la reacción de formación del agua a partir de hidrógeno y oxígeno, hallar:

a.- La cantidad de agua que se forma con 5 gramos de hidrógeno y todo el oxígeno que necesitemos.

b.- La cantidad de oxígeno que reaccionará con 5 gramos de hidrógeno.

c.- La cantidad de hidrógeno que reaccionará con 5 gramos de oxígeno.

d.- La cantidad agua que se produce con 5 gramos de oxígeno y 5 gramos de hidrógeno.

DATOS DE MASAS ATÓMICAS EN U.M.A.: C=12; H=1; O=16