

 UNIDAD EDUCATIVA FISCOMISIONAL "PEDRO LUIS CALERO" - Siervas de la Madre de Dios - EVALUACIÓN UNIDAD 02 ASIGNATURA: QUÍMICA	ESTUDIANTE: _____	
	FECHA: 25-01-2014	CURSO: 2° BGU CALIFICACIÓN: ____ / 10
1.- Llene los datos requeridos en el encabezado. 2.- Dispone de 60 minutos para completar la evaluación.	3.- Lea atentamente cada ítem o pregunta antes de responder y revise la prueba antes de entregar a la docente.	

Dados los siguientes fenómenos químicos escriba la ecuación química correspondiente y balancee de acuerdo al método señalado.

- El butano (C_4H_{10}) se utiliza como combustible, por lo tanto, su combustión es útil para cocinar y obtener calefacción y agua caliente. Escriba la ecuación química que representa este proceso y balancee la reacción por el método algebraico (5 pts.)

ECUACIÓN QUÍMICA

	+		→		+	
		REACTIVOS		PRODUCTOS		
				:C:		
				:H:		
				:O:		
ECUACIONES	VALOR	ECUACIÓN 1		ECUACIÓN 2		ECUACIÓN 3
	ARBITRARIO					
C:						
H:	a=1	REEMPLAZO		REEMPLAZO		REEMPLAZO
O:						
		VALOR		VALOR		VALOR

ECUACIÓN BALANCEADA:



2. El hierro metálico se oxida al ponerse en contacto con el oxígeno del aire. Esto se ve en la vida diaria cuando sobre los objetos de hierro se forma una capa marrón (óxido férrico) al ser expuestos por mucho tiempo al aire. Escriba la ecuación química que representa este fenómeno y balancee la reacción por el método de tanteo o simple inspección (3 pts.)

ECUACIÓN QUÍMICA

+

→

REACTIVOS

PRODUCTOS

: Fe:

: O:

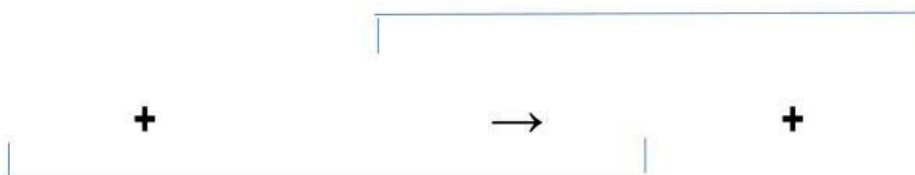
ECUACIÓN BALANCEADA:

+

→

3. En la naturaleza, es común encontrar el sulfuro de plata; pero, generalmente, nosotros buscamos la plata pura. Gracias a una reacción de sustitución, en la que el sulfuro de plata reacciona con el aluminio se puede obtener plata pura. Escriba la ecuación química que representa este fenómeno y balancee la reacción por el método REDOX (6 pts.)

ECUACIÓN QUÍMICA



REACCIÓN DE SEMI-OXIDACIÓN

→

REACCIÓN DE SEMI-REDUCCIÓN

→

MÉTODO DE ELIMINACIÓN DE ELECTRONES

→

→

→

ECUACIÓN BALANCEADA:

+

→

+