

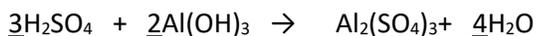
EVALUACIÓN No.2

Tema:	Balanceo de ecuaciones químicas: tanteo y redox.	Fecha:		FILA: 2
Nombre:		Curso:		

1. Escribe y balancea por tanteo la ecuación que describe el siguiente proceso:

El óxido de hierro (III) sólido (Fe_2O_3), reacciona con el gas hidrógeno para producir hierro metálico y agua.

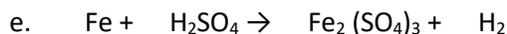
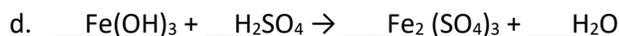
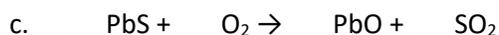
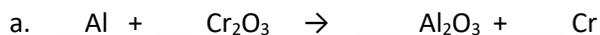
2. Señale si la siguiente ecuación química está correctamente balanceada. *En caso de que no realice el balanceo por tanteo.*



Sí _____ No _____

En caso de que la respuesta sea NO balancéela por tanteo:

3. Balancee por tanteo las siguientes ecuaciones químicas (coloque los coeficientes sobre las líneas y haga el procedimiento al respaldo de la hoja donde compruebe que el número de átomos de reactivos y productos son iguales):



4. Asigne los estados de oxidación para cada uno de los elementos que conforman los siguientes compuestos (realice el procedimiento al respaldo de la hoja donde compruebe que la suma de las cargas da cero):

a. HBr

b. H_2SO_2

c. Cl_2O_7

d. CaO

e. H_2CO_2

5. Con base a la siguiente reacción, balancee aplicando el método REDOX, coloque sobre las líneas los coeficientes que dan al realizar el siguiente procedimiento paso a paso (realice el procedimiento al respaldo de la hoja):



Procedimiento para tener en cuenta:



- Coloque los números de oxidación de cada uno de los átomos que conforman a cada sustancia.
- Señale los átomos que varían en su número de oxidación de reactivos a productos y determine quien hace oxidación y quien reducción.
- Al elemento que se reduce y se oxida coloque los electrones respectivos tomando como referencia un átomo.
- Determine las dos semi ecuaciones: una de oxidación y otra de reducción, balancee por tanteo e iguale los electrones que se pierden y se ganan.
- Suma las dos semi ecuaciones y coloque los coeficientes estequiométricos que dieron haciendo todo este proceso en la ecuación original y termine el balanceo por tanteo.