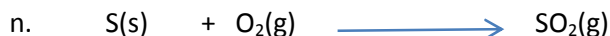
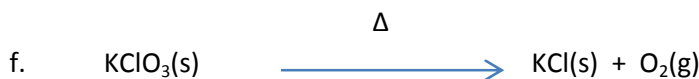
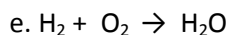
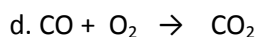
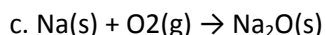
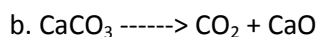
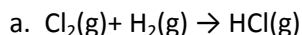


TALLER 9			
CODIGO	VERSION	FECHA	PAGINACION
FO.M-GA-05	01	Año lectivo 2013	1 DE 1
Docente: MSc. Walter Spencer Viveros	TEMAS: Reacciones químicas – balanceo de ecuaciones químicas	Asignatura: Química	
		Grado: Décimo	

1. Al frente de cada ecuación química indica la clase o el tipo de reacción:



2. Balancear cada una de las ecuaciones del punto 1, por el método de tanteo o simple inspección.

3. Qué es un agente oxidante

4. Qué es un agente reductor

5. Cuándo una sustancia se oxida

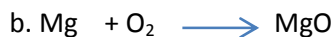
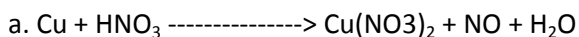
6. Cuándo una sustancia se reduce

7. Qué nombre reciben las sustancias que se ubican a la izquierda en una ecuación química

8. Qué nombre reciben las sustancias que se ubican a la derecha de ecuación química

9. Qué significa la flecha que separa las sustancias ubicadas a la izquierda y derecha de una ecuación química.

10. Balancear las siguientes ecuaciones por redox



<http://quimiahua.jimdo.com/apuntes-y-actividades-qu%C3%ADmica/>