CENTRO ESCOLAR LANCASTER
PROFESOR: SERGIO VALDIVIA

CIENCIAS III QUÍMICA

NÚMEROS DE OXIDACIÓN

1. Identifica el número de oxidación que tiene cada elemento de manera individual en cada uno de los compuestos de los que forma parte, no olvides incluir su signo.

COMPUESTO	ELEMENTOS		
Na_2SO_4	Na: ____	S: ___	O: ___
$LiNO_3$	Li: ____	N: ___	O: ___
$AlPO_4$	Al: ____	P: ___	O: ___
$Mg(ClO_3)_2$	Mg: ____	Cl: ___	O: ___
H_2CO_3	H: ____	C: ___	O: ___

2. Indica de las siguientes afirmaciones acerca de la reacción química cual es falsa y cual es verdadera, para poder responder asigna los estados de oxidación para cada elemento.

$$Mg_{(s)} + 4\ HNO_{3\,(acu)} \rightarrow Mg(NO_3)_{2\,(acu)} + 2NO_{2\,(g)} + H_2O_{(l)}$$

a) El estado de oxidación del magnesio en los reactivos es de 0. Verdadero / Falso

b) En el compuesto HNO_3 los estados de oxidación de hidrogeno es +1, el del oxígeno es -2 y, en consecuencia, el del nitrógeno es de +5. Verdadero / Falso

c) En el compuesto NO_2 el estado de oxidación del nitrógeno cambio de +5 a -2. Verdadero / Falso

d) Otro elemento que cambia su estado de oxidación en reactivos con respecto a productos es el oxígeno. Verdadero / Falso

e) En el agua el estado de oxidación del hidrogeno es +1 y el estado de oxidación del oxígeno es de -2. Verdadero / Falso

LIVEWORKSHEETS

3. Investiga los conceptos de oxidación y reducción de los elementos químicos y sus principales características de estos fenómenos químicos.

OXIDACIÓN	REDUCCIÓN

LIVEWORKSHEETS