

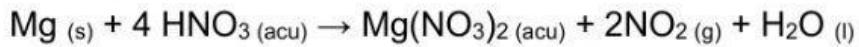
## CIENCIAS III QUÍMICA

### NÚMEROS DE OXIDACIÓN

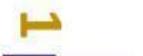
1. Identifica el número de oxidación que tiene cada elemento de manera individual en cada uno de los compuestos de los que forma parte, no olvides incluir su signo.

COMPUESTO	ELEMENTOS		
<b>Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></b>	Na: _____	S: _____	O: _____
<b>LiNO<sub>3</sub></b>	Li: _____	N: _____	O: _____
<b>AlPO<sub>4</sub></b>	Al: _____	P: _____	O: _____
<b>Mg(ClO<sub>3</sub>)<sub>2</sub></b>	Mg: _____	Cl: _____	O: _____
<b>H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub></b>	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.



- a) El estado de oxidación del magnesio en los reactivos es de 0.      Verdadero / Falso
- b) En el compuesto HNO<sub>3</sub> los estados de oxidación de hidrógeno es +1, el del oxígeno es -2 y, en consecuencia, el del nitrógeno es de +5.      Verdadero / Falso
- c) En el compuesto NO<sub>2</sub> 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 hidrógeno es +1 y el estado de oxidación del oxígeno es de -2.      Verdadero / Falso



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

OXIDACIÓN	REDUCCIÓN