

NÚMEROS DE OXIDACIÓN

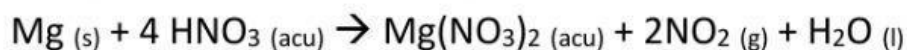
1. Identifica el número de oxidación que tiene cada elemento de manera individual en cada uno de los compuestos de los que forma parte, no olvides incluir su signo

COMPUESTOS

ELEMENTOS

Na₂SO₄	Na: _____	S: _____	O: _____
LiNO₃	Li: _____	N: _____	O: _____
AlPO₄	Al: _____	P: _____	O: _____
Mg(ClO₃)₂	Mg: _____	Cl: _____	O: _____
H₂CO₃	H: _____	C: _____	O: _____

2. Indica de las siguientes afirmaciones acerca de las 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 manganeso en los reactivos es de 0 Verdadero / Falso
- b) En el compuesto HNO₃ los estados de oxidación de hidrogeno es +1, oxigeno -2 y en consecuencia, el de nitrógeno es de +5 Verdadero / Falso
- c) En el compuesto NO₂ 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

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

OXIDACIÓN	REDUCCIÓN