ACTIVIDAD

Recuerda las reglas para asignar números de oxidación a los elementos que forman un compuesto. Observa los ejemplos resueltos y escribe el número de oxidación de cada elemento en los siguientes compuestos, aplicando las reglas respectivas. La suma algebraica de las cargas debe ser igual a cero.

$$\boxed{+1} + \boxed{+5} + \boxed{+6} = 0$$

$$\overset{+1}{H}\overset{+5}{N}\overset{-2}{O_3}$$



$$\boxed{+2} + \boxed{+5} + \boxed{+8} = 0$$

$$\overset{+1}{H_2}\overset{+6}{S}\overset{-2}{O_4}$$

* Para la suma algebraica recuerda tomar en cuenta el total de átomos de un elemento, como en el ejemplo 1, hay 3 oxígenos por lo tanto (3) (-2) = -6 , el total de cargas para los oxígenos será de -6, sin embargo un solo oxígeno trabaja con -2.

$$\square\square\ Li_2O$$

$$\square\square\square\ NaNO_3$$

$$\square\square\square\ H_3PO_4$$

$$\square\square\square\ H_2CO_3$$

$$\square\square\ Al_2O_3$$

$$\square\square\square\ Ba(OH)_2$$

$$\square\square\square\ K_2Cr_2O_7$$

$$\square\square\ TiO_2$$

LIVEWORKSHEETS