

## Ejercicios Desarrollados: Estados de Oxidación

### ➤ *Ejercicio 1*

Determine el EDO del nitrógeno en el compuesto  $\text{HNO}_3$ .

### ➤ *Ejercicio 2*

Cuáles son los EDO del carbono en los compuestos  $\text{CO}$  y  $\text{CO}_2$ .

### ➤ *Ejercicio 3*

Determine el EDO del S en el  $\text{H}_2\text{SO}_4$ .

### *Solución*

1)  $\text{H} = +1$

$\text{O} = -2 \times 3 = -6$  por lo tanto el EDO del Nitrógeno es **+5**.

2)  $\text{O} = -2$  por lo tanto el EDO del carbono es: **+2 y +4 respectivamente**.

3)  $\text{H} = +1 \times 2 = +2$

$\text{O} = -2 \times 4 = -8$  por lo tanto el S presenta un EDO **+6**.