A5 – Óxidos en Ecuación (1 Valencia)

Al terminar no olvides dar clic en "¡Terminado!" y luego "Comprobar mis respuestas"

1) Nombra al siguiente compuesto por la nomenclatura TRADICIONAL:

$$4\ Cs + O_2 \rightarrow 2\ Cs_2O$$

a) Óxido cesioso
b) Monóxido de cesio
c) Óxido de cesio

2) Nombra al siguiente compuesto por la nomenclatura IUPAC:

$$2\ Ra + O_2 \rightarrow 2\ Ra\ O$$

a) Óxido radioso
b) Monóxido de diradio
c) Monóxido de radio
d) Óxido rádico

3) Nombra al siguiente compuesto por la nomenclatura STOCK:

$$4\ Bi + 3\ O_2 \rightarrow 2\ Bi_2O_3$$

a) Óxido de bismuto (III)
b) Trióxido de tetrabismuto
c) Trióxido de dibismuto
d) Óxido de bismuto

4) Nombra al siguiente compuesto por la nomenclatura TRADICIONAL:

$$4\ Na + O_2 \rightarrow 2\ Na_2O$$

a) Óxido de sodio (I)
b) Óxido de sodio
c) Monóxido de tetrasodio
d) Monóxido de disodio

5) Nombra al siguiente compuesto por la nomenclatura IUPAC:

$$2\ Sr + O_2 \rightarrow 2\ Sr\ O$$

a) Monóxido de estroncio
b) Monóxido de diestroncio
c) Monóxido de monoestroncio
d) Óxido estróncico

Nota:
Recuerda que Bismuto tiene "dos valencias" ya que trabaja como metal con su valencia +3 y como no metal con su valencia +5… ¿Qué se hace cuando un elemento tiene dos valencias en la nomenclatura STOCK?

Profe Luis Fer

LIVEWORKSHEETS