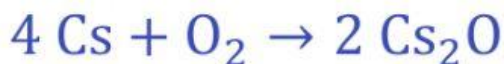


## A5 - Óxidos en Ecuación (1 Valencia)

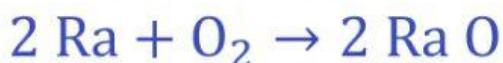
Al terminar no olvides dar clic en "¡Terminado!" y luego "Comprobar mis respuestas"

1) Nombra al siguiente compuesto por la nomenclatura **TRADICIONAL**:



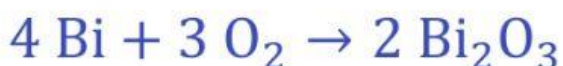
- a) Óxido cesioso
- b) Monóxido de cesio
- c) Óxido de cesio

2) Nombra al siguiente compuesto por la nomenclatura **IUPAC**:



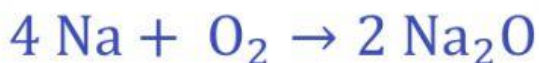
- a) Óxido radioso
- b) Monóxido de diradio
- c) Monóxido de radio
- d) Óxido rádico

3) Nombra al siguiente compuesto por la nomenclatura **STOCK**:



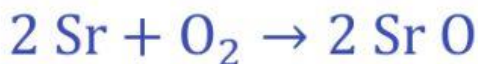
- a) Óxido de bismuto (III)
- b) Trióxido de tetrabismuto
- c) Trióxido de dibismuto
- d) Óxido de bismuto

4) Nombra al siguiente compuesto por la nomenclatura **TRADICIONAL**:



- 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**:



- 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**?