

Usa la ley de Lavoisier para  
calcular los valores que faltan



|                            |              |   |              |
|----------------------------|--------------|---|--------------|
| $2 \text{ NO} \rightarrow$ | $\text{N}_2$ | + | $\text{O}_2$ |
| 60 g                       | ?            |   | ?            |
| ?                          | ?            |   | 48 g         |

¿Cuántas moléculas hay de reactivos?

¿Y cuántas de productos?

|                              |              |   |                 |
|------------------------------|--------------|---|-----------------|
| $2 \text{ NH}_3 \rightarrow$ | $\text{N}_2$ | + | $3 \text{ H}_2$ |
| 34 g                         | 28 g         |   | ?               |
| 51 g                         | ?            |   | 9 g             |

Átomos totales  
de reactivos

Átomos totales  
de productos



|                           |            |   |               |
|---------------------------|------------|---|---------------|
| $\text{CH}_4 \rightarrow$ | $\text{C}$ | + | $2\text{H}_2$ |
| 16 g                      | ?          |   | ?             |
| 20 g                      | ?          |   | ?             |
| 100 g                     | ?          |   | ?             |

¿Cuántas moléculas hay de reactivos?

¿Y cuántas de productos?