

Usa la ley de Lavoisier para calcular los valores que faltan



$2 \text{ NO} \rightarrow$	N_2	+	O_2
60 g	?		?
?	?		48 g

¿Cuántas moléculas hay de reactivos?

¿Y cuántas de productos?

$2 \text{ NH}_3 \rightarrow$	N_2	+	3 H_2
34 g	28 g		?
51 g	?		9 g

Átomos totales de reactivos

Átomos totales de productos



$\text{CH}_4 \rightarrow$	C	+	2H_2
16 g	?		?
20 g	?		?
100 g	?		?

¿Cuántas moléculas hay de reactivos?

¿Y cuántas de productos?