

- 5 Calcolare il numero di moli corrispondenti a 2,53 g di $C_2H_3O_4$.
- 6 Calcolare il numero di moli di NO_2 corrispondenti a 28,72 g di NO_2 .
- 7 Calcolare il numero di moli corrispondenti a 1,93 g di Cl_2 e a $3,91 \cdot 10^{22}$ molecole di Cl_2 .
- 8 Calcolare il numero di grammi di NO corrispondenti a 0,780 mol di NO .
- 9 Calcolare il numero di grammi di NH_3 contenuti in un campione di 2,845 mol di NH_3 .
- 10 Calcolare il numero di grammi e di molecole di C_2H_6 presenti in un campione di 0,97 mol di C_2H_6 .
- 11 Calcolare il numero di molecole di CO_2 in un campione ottenuto mescolando 3,49 g di CO_2 e 0,936 mol di CO_2 .
- 12 Quante moli di N_2 e quante moli di atomi di azoto sono contenute in un campione di 12,9 g di azoto?
- 13 Determinare il numero di molecole presenti in un campione di SO_3 ottenuto mescolando 72,30 g di SO_3 con 0,803 mol di SO_3 .
- 14 Quante moli di H_2 e quanti moli di atomi di idrogeno sono contenute in un campione di 4,543 g di idrogeno?
- 15 Quanti grammi di CH_4 sono contenuti in un campione preparato mescolando 3,82 mol di CH_4 con $6,01 \cdot 10^{23}$ molecole di CH_4 ?