

# Travailler avec des mesures de masse volumique

**Objectif** • Identifier les substances mystères dans les questions ci-dessous.

## Ce que tu dois faire

Calcule la masse volumique de chaque substance ci-dessous et trouve ensuite cette substance dans le tableau de la page 312 de ton manuel.

1. Une substance a une masse de 144 g et un volume de $600 \text{ cm}^3$ . De quelle substance s'agit-il?	2. Une substance a une masse de 6 923 g et un volume de $880 \text{ cm}^3$ . De quelle substance s'agit-il?
3. Une substance a une masse de 725 g et un volume de 575 mL. De quelle substance s'agit-il?	4. Une substance a une masse de 1 220 g et un volume de 90 mL. De quelle substance s'agit-il?
5. Une substance a une masse de 1 771 g et un volume de $820 \text{ cm}^3$ . De quelle substance s'agit-il?	6. Une substance a une masse de 45 g et un volume de $9\,000 \text{ cm}^3$ . De quelle substance s'agit-il?
7. Une substance a une masse de 250 g et un volume de $22 \text{ cm}^3$ . De quelle substance s'agit-il?	8. Une substance a une masse de 455 g et un volume de $650 \text{ cm}^3$ . De quelle substance s'agit-il?
9. Une substance a une masse de 87,55 g et un volume de $85\,000 \text{ cm}^3$ . De quelle substance s'agit-il?	10. Une substance a une masse de 3 950 g et un volume de 5 000 mL. De quelle substance s'agit-il?