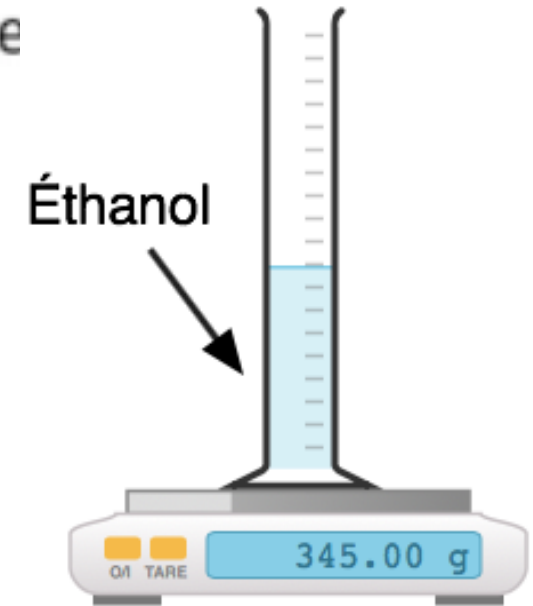


16 Masse volumique d'un liquide

Sur une balance électronique, on place une éprouvette graduée, puis on fait la tare. On verse ensuite 500 mL d'éthanol dans l'éprouvette. La balance électronique indique alors 345 g.

1. Faire un schéma du protocole suivi.
2. Calculer la masse d'un litre d'éthanol.
3. Quelle est la masse volumique d'éthanol :
 - a. en gramme par litre (g/L) ?
 - b. en kilogramme par mètre cube (kg/m^3) ?



2. La masse d'un litre d'éthanol est de $345 \times 2 = 690 \text{ g}$

3. La masse volumique de l'éthanol est de 690 g/L

ou bien $690 \text{ kg}/\text{m}^3$