



Sur la verrerie utilisée en chimie, la **contenance** est inscrite en gros suivie de la **tolérance** c'est à dire de l'incertitude sur la contenance.

Ici :  $V = (250 \pm 0,15) \text{ mL}$

↙
↘  
 Contenance      Tolérance

Précision d'une balance



La précision d'une balance est limitée par la **lisibilité** de l'affichage (une graduation ou une fois la valeur du dernier digit), son **écart à la linéarité** et sa **reproductibilité** (tout deux indiquées dans la notice).

Notice :

Lisibilité	0,1 g
Reproductibilité	0,1 g
Linéarité	± 0,3 g

Ici :  $m = (987,6 \pm 0,5) \text{ g}$

↙
↘  
 Mesure      Incertitude (simplifiée)

Précision d'un multimètre



La précision d'un multimètre correspond généralement à un **pourcentage** de la **valeur mesurée** plus un certain **nombre** de fois la valeur du **dernier digit**.

Ici :  $R = (10,2 \pm 0,9) \text{ M}\Omega$

Notice :

Mesure

Incertitude

Calibres : 2 kΩ , 20 kΩ , 200 kΩ , 2 MΩ , 20 MΩ      (5/100 x 10,2 + 4 x 0,1)

Précision : Calibres 2 kΩ à 200 kΩ : ±(0,8% de la valeur affichée + 1 digit)  
 Calibres 2 MΩ à 20 MΩ : ±(5,0% de la valeur affichée + 4 digits)