

Com o objetivo de determinar o volume e o número de moléculas de uma gota de água, um grupo de alunos planeou uma atividade laboratorial. Os alunos começaram por medir o volume e a massa de **202 gotas** de água recolhidas num gobelé usando uma balança e uma bureta de capacidade 25,00 mL.

Procederam ao registo dos seguintes resultados:

Gobelé	Massa/g	Volume/mL
vazio	31,65	0,00
Com 202 gotas	47,37	10,00

1. Sabendo que a bureta foi inicialmente cheia até ao zero, selecione a opção que contém os termos que completam corretamente a seguinte frase.

O volume das **202 gotas** de água resultou de uma medição \_\_\_\_\_, a massa das mesmas gotas de água resultou de uma medição \_\_\_\_\_ e a massa de 1 gota de água resultou de uma medição \_\_\_\_\_.

- (A) direta  
(B) indireta

2. Os erros experimentais poderão afetar as medições efetuadas.

Selecione a opção que completa corretamente a frase seguinte:

A má calibração da balança é um erro \_\_\_\_\_; a distração do operador na leitura do volume na bureta é um erro \_\_\_\_\_; a presença de bolhas no interior da bureta é um erro \_\_\_\_\_ e não acertar o seu volume pelo nível de referência é um erro \_\_\_\_\_.

- (A) sistemático  
(B) aleatório