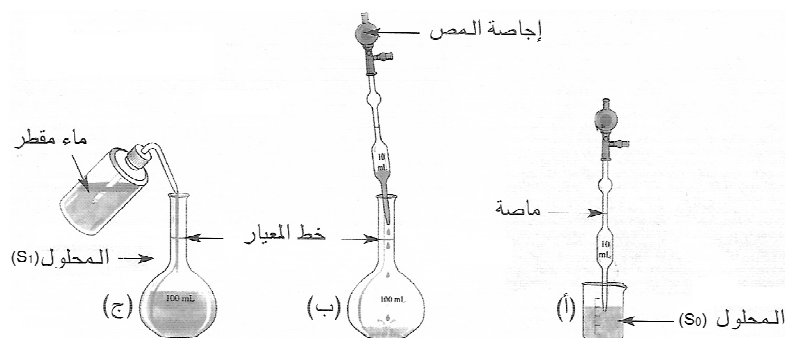


La concentration molaire التركيز المولي

نشاط 1: تحضير محلول مائي بتركيز معين

نقوم بتحضير محلول مائي (S_0) للساكاروز ($C_{12}H_{22}O_{11}$) ذي تركيز C_0 وحجم $V=100\text{mL}$ باستعمال 17g من الساكاروز.

1. أذكر مراحل النهج التجريبي المتبع.
2. لماذا لا تتم إضافة كل الماء الضروري لتحضير المحلول منذ البداية.
3. أحسب الكتلة المولية الجزيئية للساكاروز, ثم استنتج كمية المادة المضافة في الحوجلة.
4. أحسب C_0 .



نشاط 2: تخفيف محلول

نتبع النهج التجريبي الممثل في الوثيقة جانبه:

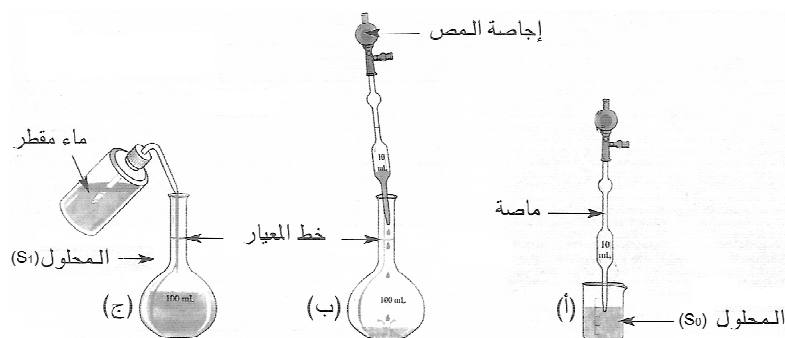
1. أحسب كمية مادة الساكاروز المتواجدة في الحجم $V_0=10\text{mL}$ من المحلول (S_0).
2. حدد قيمة C_1 التركيز المولي لجزيئات الساكاروز في المحلول (S_1).

La concentration molaire التركيز المولي

نشاط 1: تحضير محلول مائي بتركيز معين

نقوم بتحضير محلول مائي (S_0) للساكاروز ($C_{12}H_{22}O_{11}$) ذي تركيز C_0 وحجم $V=100\text{mL}$ باستعمال 17g من الساكاروز.

1. أذكر مراحل النهج التجريبي المتبع.
2. لماذا لا تتم إضافة كل الماء الضروري لتحضير المحلول منذ البداية.
3. أحسب الكتلة المولية الجزيئية للساكاروز, ثم استنتج كمية المادة المضافة في الحوجلة.
4. أحسب C_0 .



نشاط 2: تخفيف محلول

نتبع النهج التجريبي الممثل في الوثيقة جانبه:

1. أحسب كمية مادة الساكاروز المتواجدة في الحجم $V_0=10\text{mL}$ من المحلول (S_0).
2. حدد قيمة C_1 التركيز المولي لجزيئات الساكاروز في المحلول (S_1).