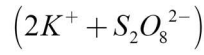
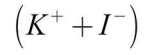


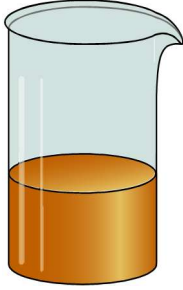
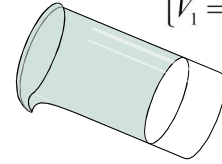
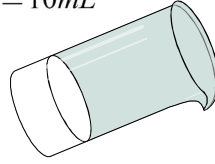
الخطوة الأولى: التفاعل الرئيسي



$$\begin{cases} C_2 = 0,1 \text{ mol} / L \\ V_2 = 10 \text{ mL} \end{cases}$$



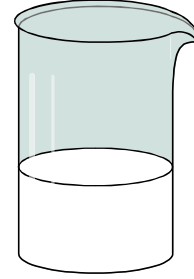
$$\begin{cases} C_1 = 0,5 \text{ mol} / L \\ V_1 = 30 \text{ mL} \end{cases}$$



تشكل ثنائي اليود I_2
 $V_T = 40 \text{ mL}$



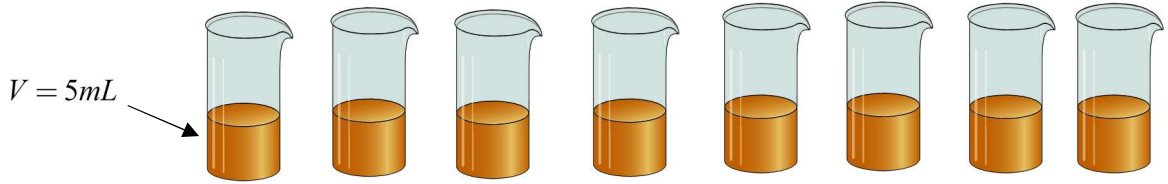
ظهور اللون البني تدريجياً
مع مرور الوقت



$V_T = 40 \text{ mL}$

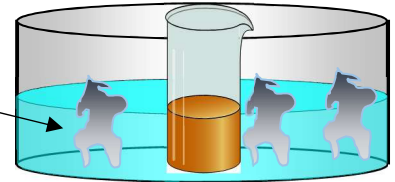
المزيج التفاعلي

الخطوة 2: نقسم المزيج التفاعلي إلى 8 أنابيب (حجم متساوية) من أجل المعايرة

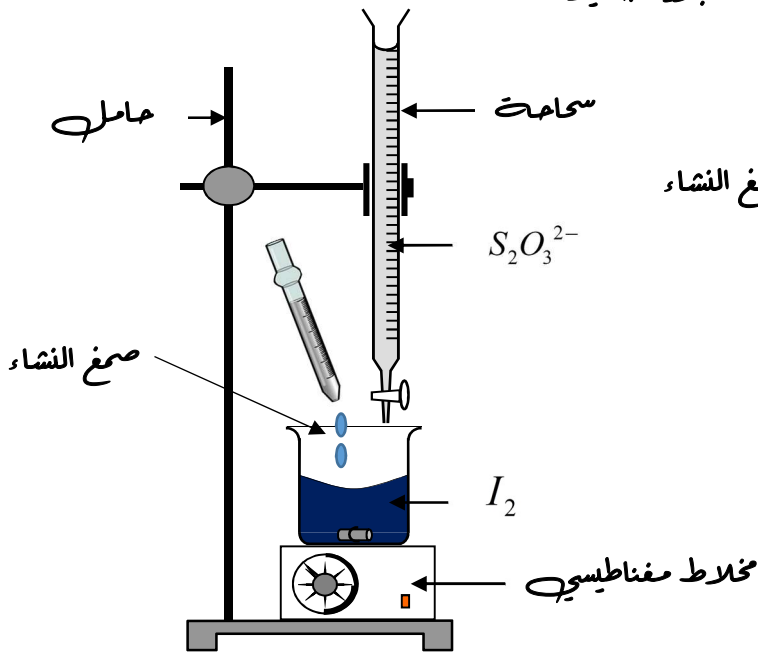


الخطوة 3: نضيف الماء والجليد لكل أنبوب قبل المعايرة

ماء بارد + جليد



الخطوة 4: نعاير ثنائي اليود بعد تبريده وإضافة صمغ النشاء



الشكل 1-