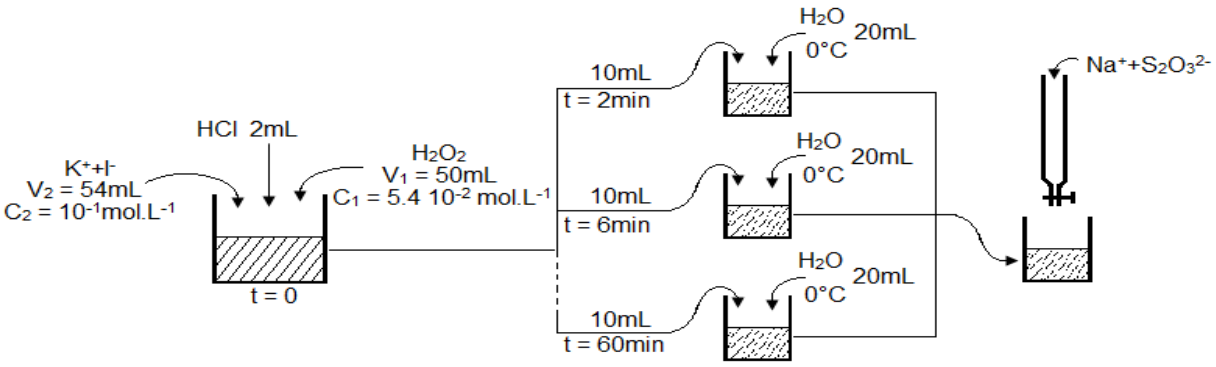
هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

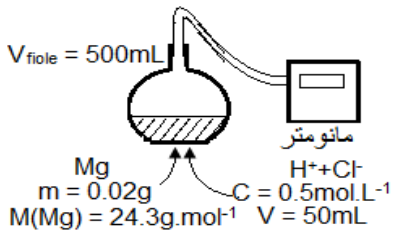
# التتبع الزمني لتحول – سرعة التفاعل
# Suivi temporel d'une transformation – Vitesse de réaction

**نشاط 1: تتبع التطور الزمني لتحول بواسطة المعايرة**




1. نقوم بانجاز التجربة الممثلة أعلاه ثم نملأ الجدول.

| t (min) | 2.0 | 6.0 | 10.0 | 15.0 | 20.0 | 30.0 | 40.0 | 50.0 | 60.0 |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| n ($I_2$) | | | | | | | | | |




2. لماذا نصب العينة من الخليط التفاعلي في الماء المثلج قبل كل معايرة؟
3. أنشئ جدول التقدم لتفاعل أيونات اليودور مع الماء الأكسجيني.
4. أرسم على ورق ميليمتري المنحنى x = f(t).

**نشاط 2: تتبع تحول كيميائي بقياس الضغط**

ننجز التجربة الممثلة جانبه ثم نملأ الجدول أسفله.

| t (s) | 0 | 30 | 60 | 90 | 120 | 150 | 180 | 210 | 240 | 270 | 300 | 330 |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| p(hPa) | | | | | | | | | | | | |

1. أنشئ جدول التقدم لهذا التفاعل علما أن المزدوجتين المشاركتين هما: $Mg^{2+}/Mg$ و $H_3O^+/H_2$.
2. أثبت العلاقة بين $\Delta p$ و x واستنتج العلاقة بين $\Delta p_{max}$ و $x_{max}$.
3. حدد تقدم التفاعل بالنسبة لكل لحظة t وارسم المنحنى x = f(t).
4. خط المماسات للمنحنى x = f(t) عند اللحظات: t = 0 و t = 60s و t = 200s.
5. استنتج مبيانيا التقدم الأقصى $x_{max}$ واللحظة $t_{1/2}$ الموافقة للتقدم $x = x_{max}/2$.

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma