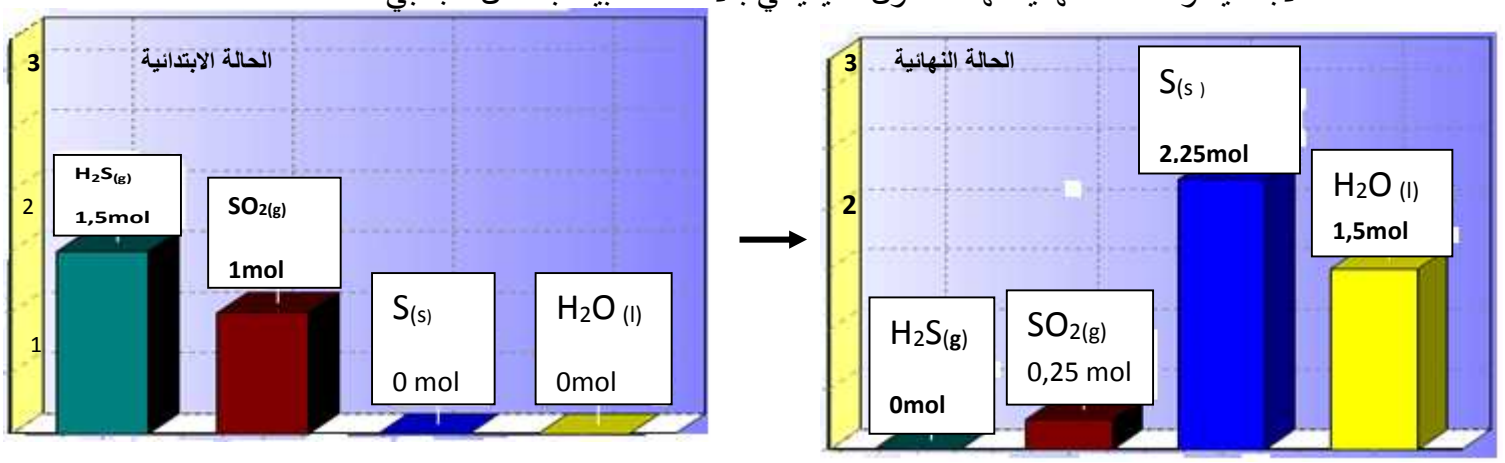
التمرين الاول (12) :

كبريت الهيدروجين $H_2S_{(g)}$ بواسطة غاز ثاني اوكسيد الكبريت $SO_{2(g)}$ يمكن نمذجته بالمعادلة الكيميائية التالية :

$$2H_2S_{(g)} + SO_{2(g)} = 3\ S_{(s)} + 2\ H_2O_{(l)}$$

الحالة الابتدائية و الحالة النهائية لهذا التحول الكيميائي بالأعمدة المبينة بالشكل الجانبي



1- الكيميائية هل المزيج الابتدائي ستوكيومتري علل.

2- بالاعتماد على الاعمدة ماهو المتفاعل المحد

3- شكل جدول لتقدم التفاعل مستنتجا منه

-

- كتلة الكبريت الناتج وحجم ثنائي اوكسيد الكبريت $SO_{2(g)}$.

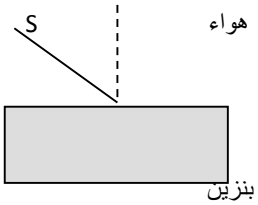
- ماهو حجم $SO_{2(g)}$ الواجب استعماله في الحالة الابتدائية حتى يكون المزيج الابتدائي ستوكيومتري (تناسقي) .

4- في نفس المعلم انشئ البيانات $n_{H2S} = f(x)$, $n_{SO2} = f(x)$, $n_S = f(x)$, $n_{H2O} = f(x)$

يعطى $M_S = 32\ g/mol$, $V_M = 24\ mol/l$

التمرين الاول (8) :

s يصدر إشعاع ضوئي ينتشر في الهواء ثم في البنزين كما بالرسم



1- أكمل مسار هذا الشعاع ما اسم هذه الظاهرة اكتب قانونيها.

2- من اجل قيم مختلفة لزاوية الورود i نقيس زاوية الانكسار r نتائج القياسات سمحت برسم البيان ($\sin(i) = f(\sin(r))$

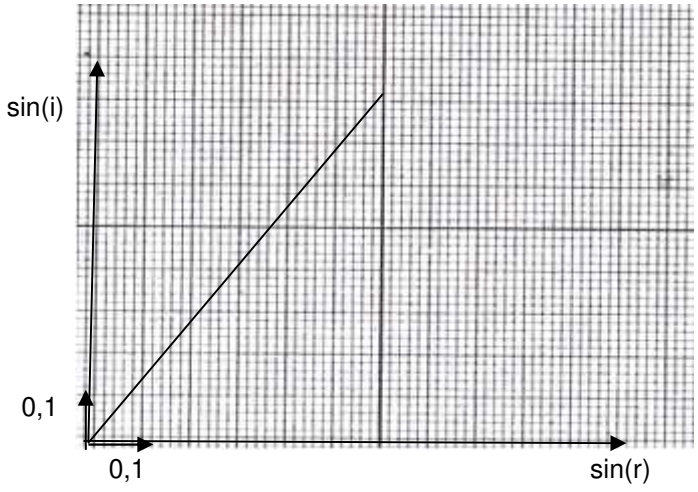
- اكتب معادلة هذا البيان

ميله ماذا يمثل .

- اوجد قيمة زاوية الورود i وزاوية

p r

- بين على الرسم زاوية الانحراف احسب قيمتها



بالتوفيق