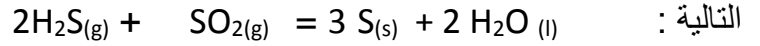
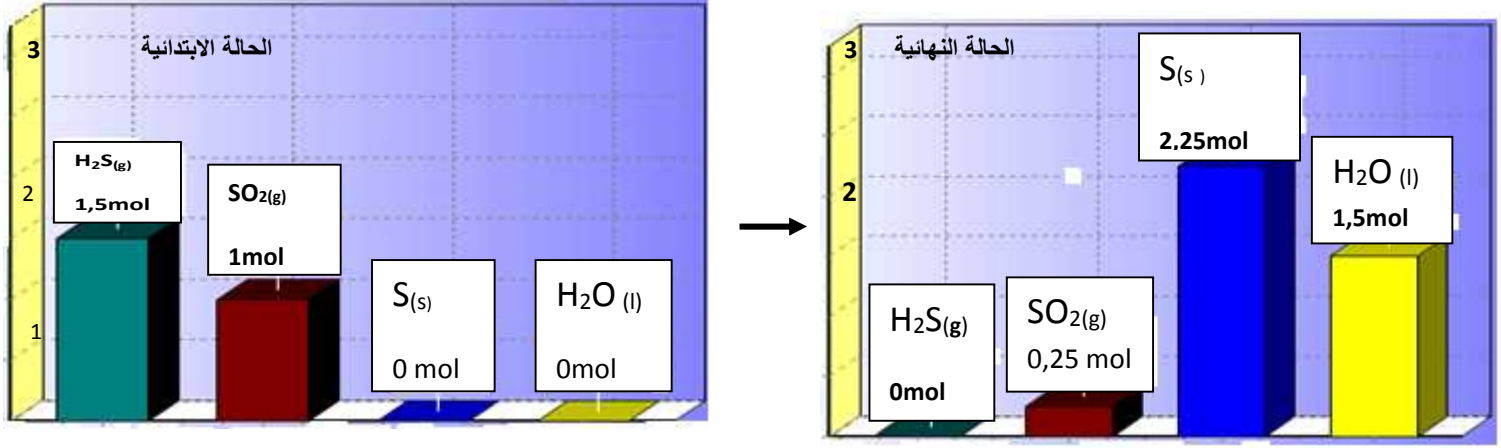


**التمرين الاول (12) :**

كبريت الهيدروجين  $H_2S(g)$  بواسطة غاز ثاني اوكسيد الكبريت  $SO_2(g)$  يمكن نمذجته بالمعادلة الكيميائية



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



- 1- الكيميائية هل المزيج الابتدائي ستوكيومترى علل.
- 2- بالاعتماد على الاعمدة ماهو المتفاعل المحد
- 3- شكل جدول لتقدم التفاعل مستنتجا منه

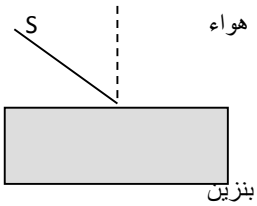
- كتلة الكبريت الناتج وحجم ثنائي اوكسيد الكبريت  $SO_2(g)$

- ماهو حجم  $SO_2(g)$  الواجب استعماله في الحالة الابتدائية حتى يكون المزيج الابتدائي ستوكيومترى (تناسقي).

4- في نفس المعلم انشئ البيانات ,  $n_{H_2O} = f(x)$  ,  $n_S = f(x)$  ,  $n_{SO_2} = f(x)$  ,  $n_{H_2S} = f(x)$  , يعطى

$$V_M = 24 \text{ mol / l} , M_S = 32 \text{ g/mol}$$

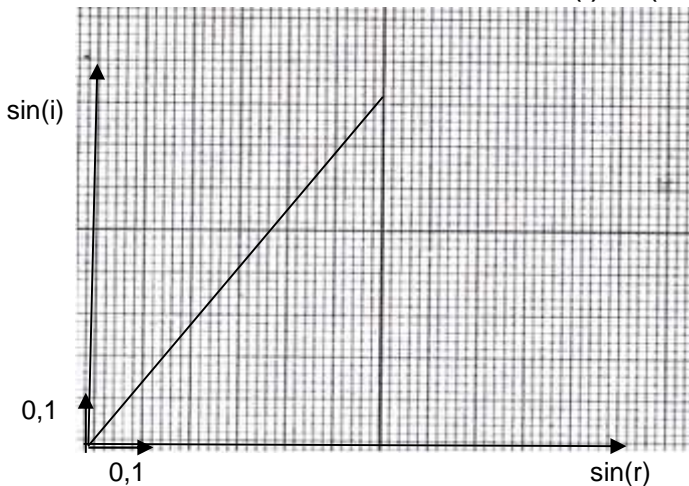
**التمرين الاول (8) :** S يصدر إشعاع ضوئي ينتشر في الهواء ثم في البنزين كما بالرسم



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

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 r

p

- بين على الرسم زاوية الانحراف احسب قيمتها

بالتوفيق