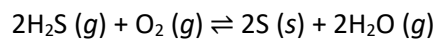




- c. Hitung nilai tetapan laju ( $k$ ) reaksi dekomposisi  $\text{SO}_2\text{Cl}_2$  lengkap dengan satuannya. **(10)**

**Soal 3 (35 poin)**

Dalam usaha mengurangi pencemaran  $\text{H}_2\text{S}$ , gas ini dapat dibakar suhu 500 K menurut reaksi berikut:



Jika ke dalam wadah bervolume tetap 10 L dimasukkan gas  $\text{H}_2\text{S}$  (2 atm) dan gas  $\text{O}_2$  (4 atm) maka pada kesetimbangan akan diperoleh uap air dengan tekanan parsial 0,6 atm (asumsikan semua gas merupakan gas ideal).

- a. Tentukan nilai  $K_p$  reaksi tersebut. **(15)**
- b. Tentukan tekanan total gas (atm) saat kesetimbangan tercapai. **(10)**
- c. Tentukan arah pergeseran kesetimbangan reaksi jika
- Volume wadah diperbesar. **(5)**
  - Mol gas oksigen ditambah. **(5)**