

化学基本事項まとめ(理論分野)

1-51 平衡定数(濃度平衡定数)①

1-52 平衡定数(濃度平衡定数)②

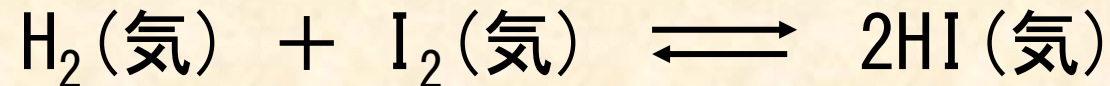
1-53 圧平衡定数

1-54 ルシャトリエの原理

問 次の文章を読み，問1，問2に答えよ。



問1 0.225 molの水素 H_2 と0.225 molのヨウ素 I_2 を，
体積5.00 Lの容器に入れて密閉し一定温度に保つと
次のような平衡状態



に達し，ヨウ化水素HIが0.360 mol生成した。

この状態における平衡定数 K と H_2 および I_2 の濃度〔mol/L〕を
有効数字2桁で求めよ。

問2 問1の平衡状態に新たに0.025 molの H_2 と0.025 molの I_2 を
加えると，同一温度で平衡が移動した。

新しく達した平衡状態での H_2 ， I_2 およびHIの濃度〔mol/L〕を
有効数字2桁で求めよ。

(三重大)