

## 化学基本事項まとめ(理論分野)

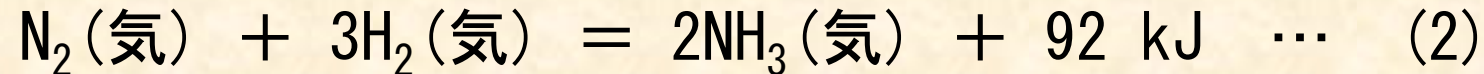
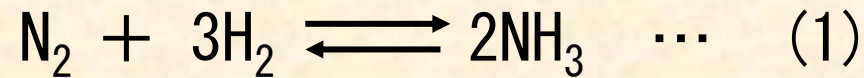
1-51 平衡定数(濃度平衡定数)①

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

気体の窒素と水素を混合し、触媒を加えて高温に保つと、  
(1) 式の可逆反応によりアンモニアが生成する。  
この反応の熱化学方程式は(2) 式で表される。



問 (1) 式の反応が平衡に達しているとき、次の(ア)～(エ)の操作を行った。  
このとき、(1) 式の平衡はどのように変化するか。それぞれ答えよ。

- (ア) 温度を一定に保ちながら、圧力を大きくする。
- (イ) 触媒を取り除く。
- (ウ) 温度と体積を一定に保ちながら、気体のアルゴンを加える。
- (エ) 温度と圧力を一定に保ちながら、気体のアルゴンを加える。