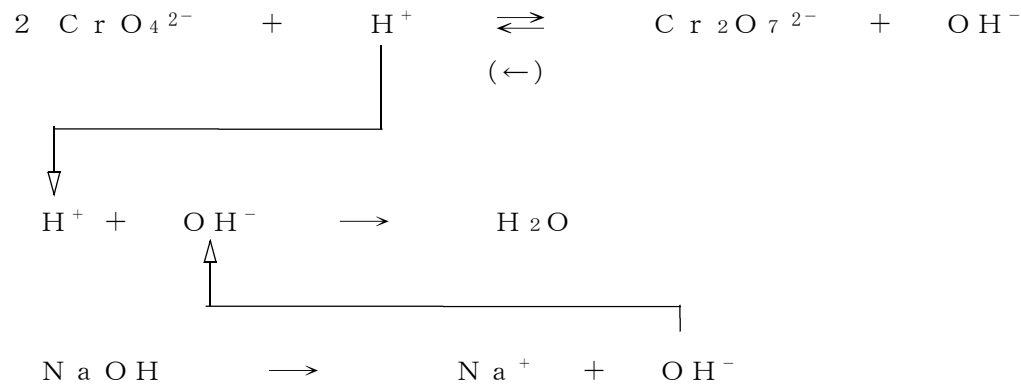


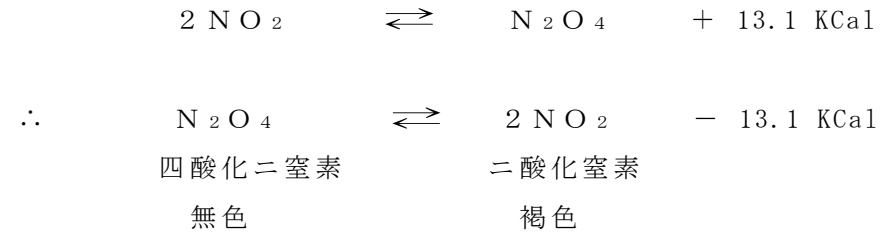




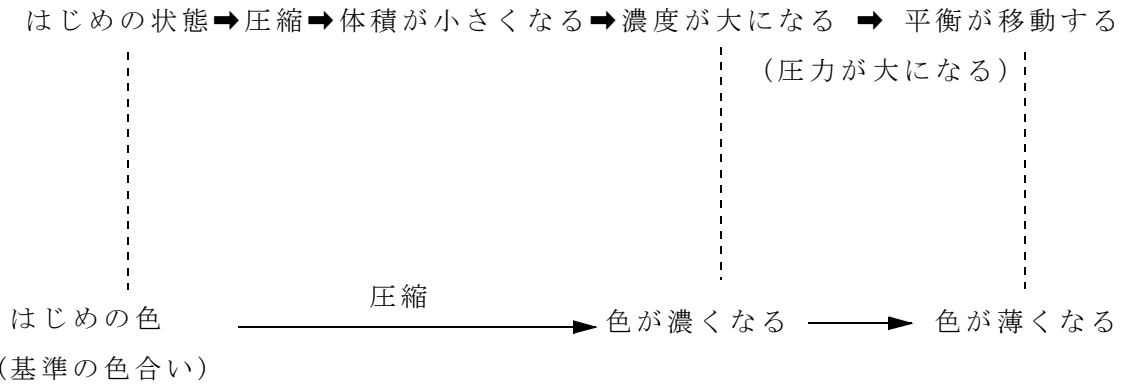
より正確な表し方



NO<sub>2</sub> と N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>



- ・加圧（圧縮）すると、平衡は（ 左 ）に移動する。……色は（ 薄く ）なる。
- ・減圧すると、平衡は（ 右 ）に移動する。……色は（ 濃く ）なる。
- ・加熱すると、平衡は（ 右 ）に移動する。……色は（ 濃く ）なる。
- ・冷却すると、平衡は（ 左 ）に移動する。……色は（ 薄く ）なる。



○ ゴム管を連結するのはなぜか？

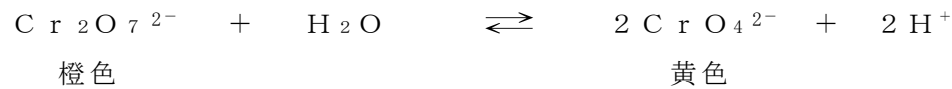
- ・圧力の影響を取り除くため。条件を一つにするため。
- つまり、圧力を同じにして、温度だけの変化による平衡の移動を考える。

圧力変化の原因

- ・加熱による気体の膨張でもたらされる圧力変化（体積一定ならば、容器内部の圧力は増す。）
- ・平衡の移動による圧力変化

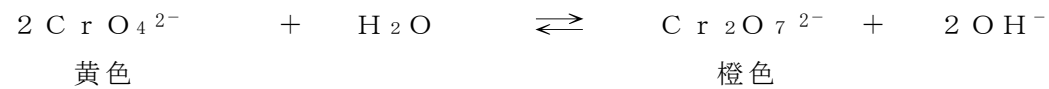
平衡の移動と液性を混同しないこと

○ 二クロム酸カリウム（K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>）水溶液の液性は、加水分解により弱酸性である。



平衡は左に大きく傾いているから、色は橙色である。  
塩基を加えると、黄色になる。

○ クロム酸カリウム（K<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>）水溶液の液性は、加水分解により弱塩基性である。



平衡は左に大きく傾いているから、色は黄色である。  
酸を加えると、橙色になる。