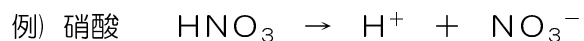


## 化学I レポートNo. 4

---

### 設問6

強酸や強塩基は、水溶液中でほぼすべてが電離しているため、電離の式は右方向の矢印を書きます。



弱酸や弱塩基は、水溶液中でごく一部だけが電離しているため、電離する反応と、電離したものがもとの分子に戻る反応の両方が起こっています。そのため、電離の式は両方向の矢印を書きます。



### 設問8

塩の陽イオンと $\text{OH}^-$ が結合したものが塩基、塩の陰イオンと $\text{H}^+$ が結合したものが酸となります。ただし、



は注意が必要です。それぞれある気体が水に溶けることによって生じているイオンです。