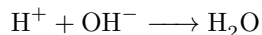


第1講

酸と塩基の反応

1 中和反応

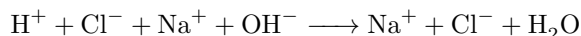
酸と塩基が反応すると、次式のように H^+ が塩基へ移り、水 H_2O ができる。



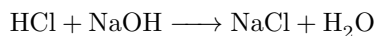
このような反応を中和反応または、単に中和という。

例として、塩酸と水酸化ナトリウム水溶液の反応を考える。

HCl , NaOH は水溶液中では完全に電離していることから、中和を考えイオン式で表すと



となり、塩化ナトリウム NaCl を塩として表記すると



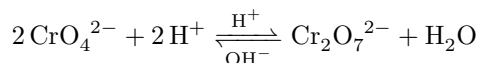
が得られる。

※アンモニア NH_3 が関与する中和反応の場合は、水は生成しない。

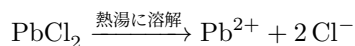
2 mhchem による化学組版

上記のように、化学の組版を行う上で mhchem は大いに役立ちます。

その他,



のように上下矢印に注釈を追加したり,



のように上だけに注釈を追加することも可能です。