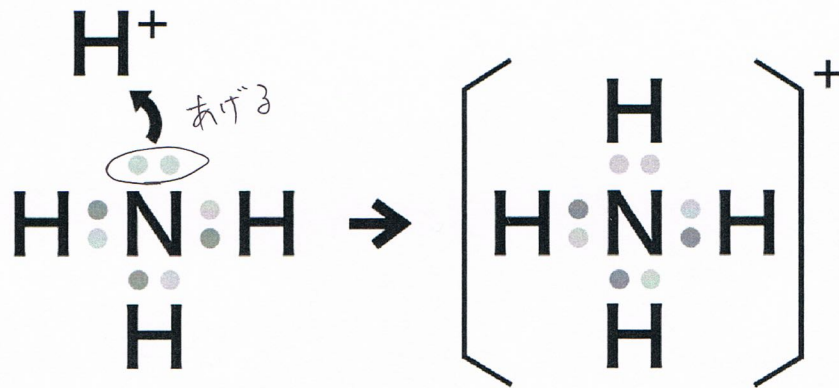




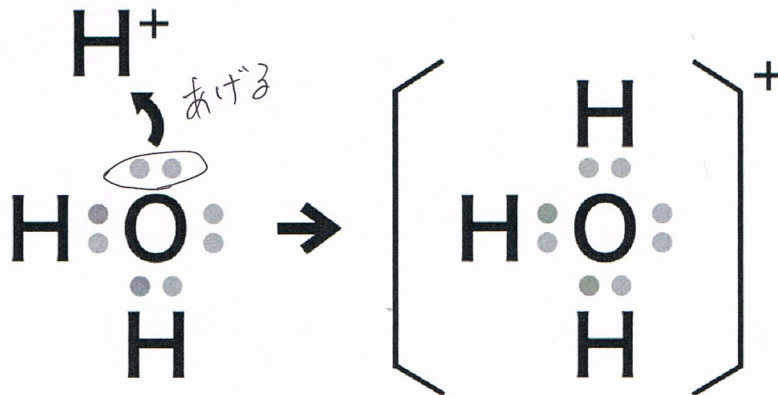
1 配位結合とは

>> 一方の原子（分子）が 非共有電子対 を提供し、それを共有することで生じる結合

例) アンモニウムイオン NH_4^+



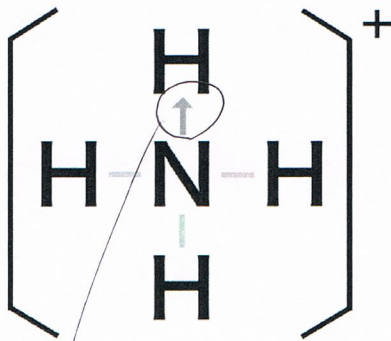
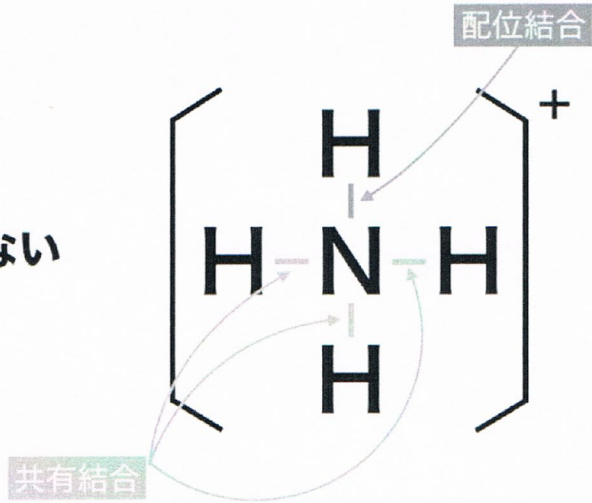
例) 水 H_3O^+





2 配位結合の表記法

共有結合と見分けがつかない
→ “価標”で表す！



配位結合は一度下して
例えば共有結合と
見分けがつかない。
→ 共有結合と同様“価標”
を用いた線を使って
表すことができる。

共有結合と同様あるために
矢印を用いて表すことができる。
(矢印は非共有電子対を提供する
側からされる側に向かって書く。)