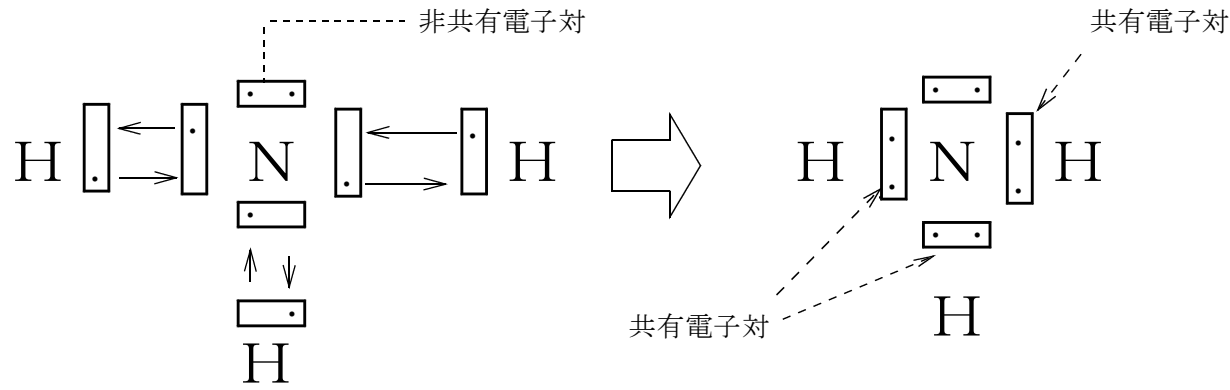
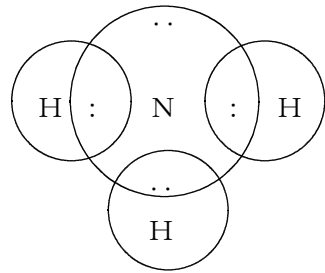


共有結合と分子式・構造式・電子式

アンモニア NH₃



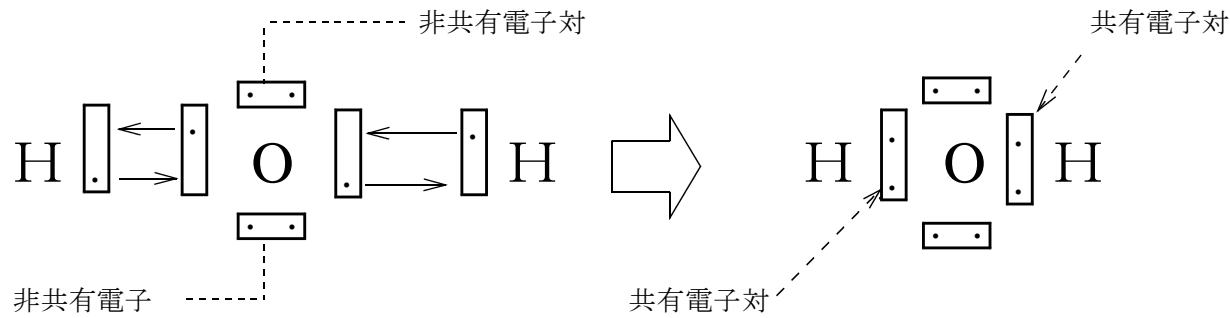
- 不対電子どうしが電子を共有しあって、共有電子対をつくる。
- N原子は1対の非共有電子対をもつ。



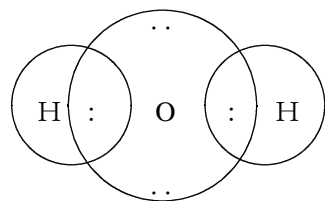
NH₃分子中のN原子の電子配置…… () 型電子配置

NH₃分子中のH原子の電子配置…… () 型電子配置

水 H₂O

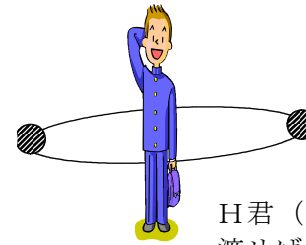


- 不対電子どうしが電子を共有しあって、共有電子対をつくる。
- O原子は2対の非共有電子対をもつ。

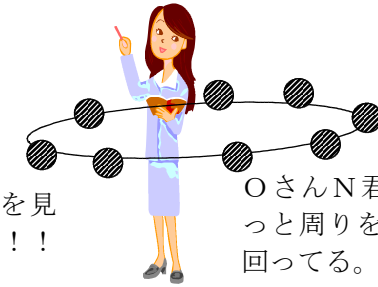


H₂O分子中のO原子の電子配置…… () 型電子配置

H₂O分子中のH原子の電子配置…… () 型電子配置



H君 (だけ)、くるっと周りを見渡せば2個の電子が回ってる!!



OさんN君 (他のみんな)、くるっと周りを見渡せば8個の電子が回ってる。

分子……共有結合で結びついてできた粒子 例) H₂ HCl CO₂
 分子式……1個の分子を、構成する原子の元素記号とその数で示したもの。
 構造式……分子を構成する原子間の結合を価標 (共有電子対) で示したもの。
 電子式……結合のときの価電子を示した式

各原子の不対電子数 (原子価) ……各原子からのびる結合手の数
 H (1) O (2) N (3) C (4) Cl (1) F (1)

