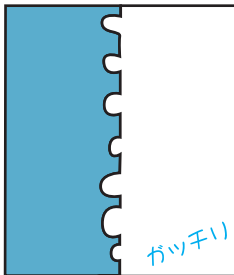
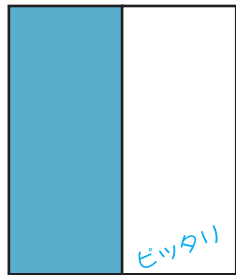


機械結合



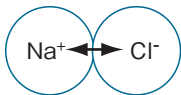
化学結合



化学結合

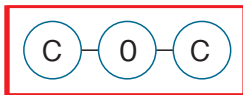
一次結合

イオン結合



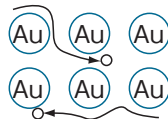
塩化ナトリウム(NaCl)^{しお}: 塩ナトリウム(Na)の+イオンと塩素(Cl)の-イオンが引き合って結合している。

共有結合



二酸化炭素(CO₂): 炭素(C)と酸素(O)が電子を共有して結合している。

金属結合

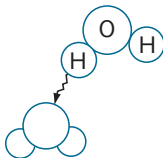


金(Au): 電子が金属原子間を自由に移動して結合している。

二次結合

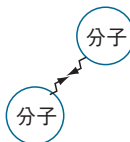
水素結合

水



-OH基は他の分子に強く引き付けられる性質を持っており、この力を水素結合という。

分子間力



分子同士は弱い力で引き合っており、この力を分子間力という。