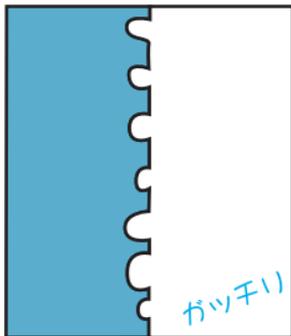
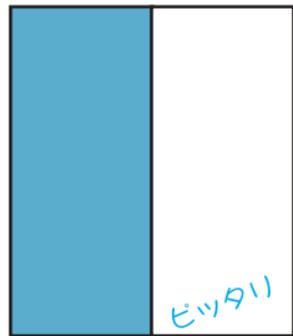


機械結合



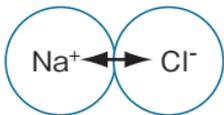
化学結合



化学結合

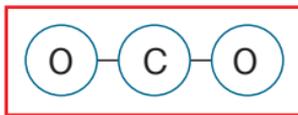
一次結合

イオン結合



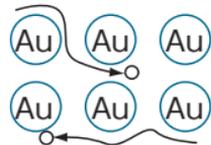
塩化ナトリウム(NaCl):^{しお}塩
ナトリウム(Na)の+イオンと
塩素(Cl)の-イオンが引き
合って結合している。

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

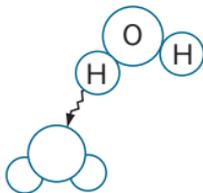


金(Au)
電子が金属原子間を
自由に移動して結合
している。

二次結合

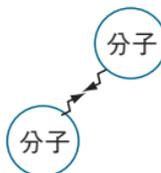
水素結合

水



-OH基は他の分
子に強く引き付け
られる性質をもっ
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。