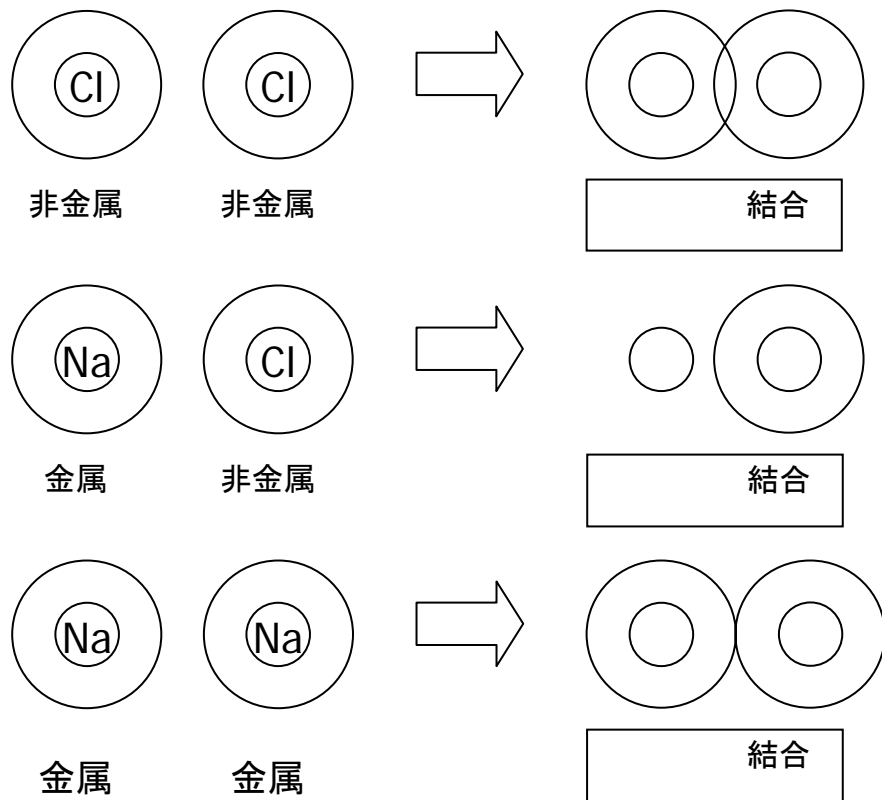
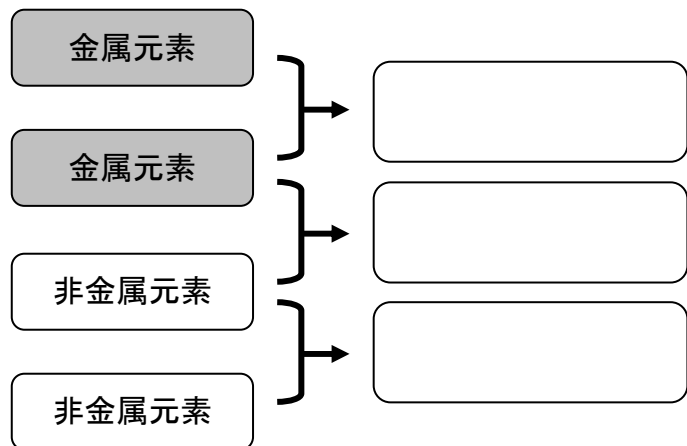
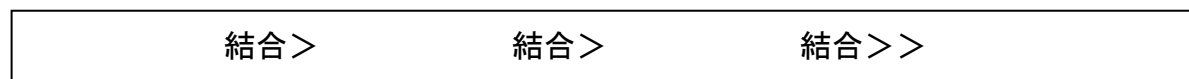


☆ 構成元素の種類と化学結合



[結合の強さ]



結合が強いほど融点 (m. p.) や沸点 (b. p.) が、

☆ 化学結合と結晶の分類

結合	共有結合	イオン結合	金属結合	分子間力
結晶				
構成粒子	原子		正電荷を持つ粒子 _____電子	分子
化学式				
例	ダイヤモンド 二酸化ケイ素	塩化ナトリウム 酸化マグネシウム	ナトリウム 鉄	ヨウ素 スクロース

☆ 結晶の性質の例

電導性		_____ はあり		
溶解性	水 ベンゼン	水 ベンゼン	水 ベンゼン	水 ベンゼン
その他の特徴	硬くて強い	硬いが _____	_____ に富む	やわらかく _____ もろい _____ しやすい

水(H₂O) ...

ベンゼン(C₆H₆) ...

☆ イオン結晶の構造

