

**1 同素体とは**

>> 同じ元素からなり、化学的性質 が異なる物質同士

↑ 反応性など

2 同素体一覧

元素記号	元素名	単体名	化学式	色	特性
S	硫黄	斜方硫黄	S ₈	黄色	非常に安定
		単斜硫黄	S ₈	黄色	放っとくと斜方硫黄になる
		正交硫黄	S (組成式)	高純度で黄色、低純度で褐色	放っとくと斜方硫黄になる
C	炭素	ダイヤモンド	C (組成式)	無色透明	非常に固い 電気伝導性なし
		黒鉛 (グラファイト)	C (組成式)	黒色	もろい(砕けやすい) 電気伝導性あり
		フラーレン	C ₆₀ , C ₇₀	紫(溶液中)	ナノテクノロジーに関与
O	酸素	酸素	O ₂	無色	無臭 助燃性有り
		オゾン	O ₃	淡青色	特異臭 紫外線吸収効果
P	リン	黄リン	P ₄	黄色	有毒、不安定
		赤リン	P (組成式)	赤色	無毒、安定

**同素体**

物質の構成