

錯イオンを説明する表中で、正しい組合せはどれか。

記号	金属イオン	錯イオン	名称	配位子	配位数	錯イオンの形
A	Ag^+	$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$	ジアンミン銀(I)イオン	NH_3	2	直線
B	Cu^{2+}	$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$	テトラアンミン銅(II)イオン	NH_3	4	正四面体
C	Zn^{2+}	$[\text{Zn}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$	テトラアンミン亜鉛(II)イオン	NH_3	4	正四面体
D	Fe^{2+}	$[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{2-}$	ヘキサシアノ鉄(II)イオン	CN^-	6	正八面体
E	Fe^{3+}	$[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$	ヘキサシアノ鉄(III)酸イオン	CN^-	6	正八面体

- ㉗ AとBとC ㉘ AとBとE ㉙ AとCとE ㉚ BとCとD ㉛ CとDとE