

化学答案紙 2

問題 II

(1)

ア	イ	ウ	エ	オ
---	---	---	---	---

(2)

--

(3)

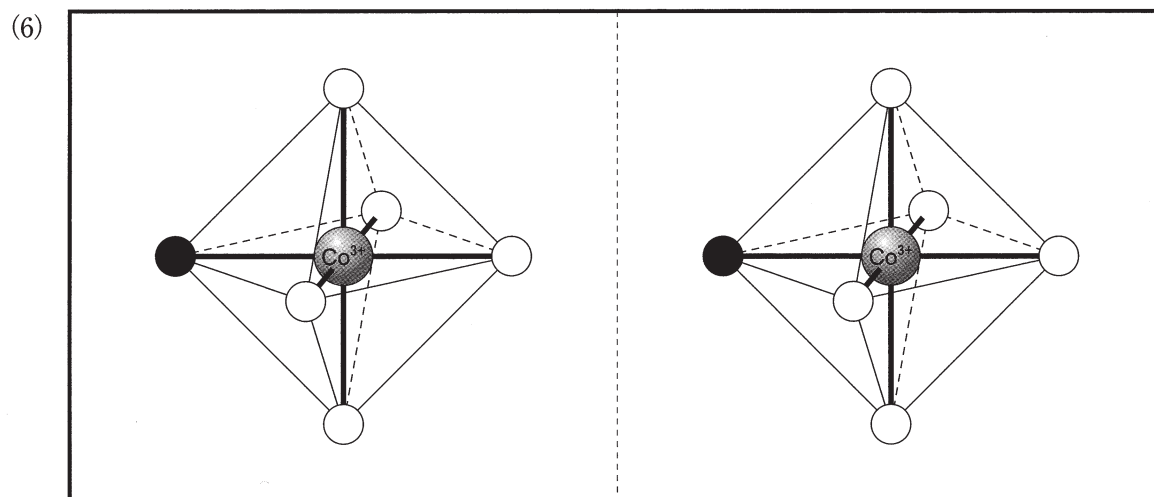
原子番号	電子数

(4)

電子数	水溶液の色

(5)

--



(7)

(i)										
(ii)										
(iii)	<table border="1" style="display: inline-table; border-collapse: collapse; width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; text-align: center;">Ag^+</td> <td style="width: 50%; text-align: center;">Br^-</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">mol/L</td> <td style="text-align: center;">mol/L</td> </tr> </table>	Ag^+	Br^-	mol/L	mol/L	<table border="1" style="display: inline-table; border-collapse: collapse; width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; text-align: center;">$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$</td> <td style="width: 50%;"></td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">mol/L</td> <td></td> </tr> </table>	$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$		mol/L	
Ag^+	Br^-									
mol/L	mol/L									
$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$										
mol/L										

化学答案紙 3

問題 III

問 1

(1)

(2)

(3) 種類

(4) ア	イ	ウ
-------	---	---

(5)

(6)

化学答案紙 4

問題 III

問 2

(1)

ア	オ
---	---

(2)

イ	ウ	エ	カ
---	---	---	---

(3)

--

(4)

X	Y
---	---

(5)

個

(6)

a	b	c
---	---	---

(7)

--