

I	問1	(1) ろ過 (2) ろうと	(3) ろうとの先が、ビーカーの内壁についていない。	(4) (b)、(c)
	問2	(1)1 三角錐 (1)2 配位	(2) $\left[\begin{array}{c} \text{H}:\ddot{\text{O}}:\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array} \right]^+$	
問3	ア F ₂	イ 黄緑色	ウ 液体	エ HF
問4	(1) $v = k[A]^2[B]$	(2) 2.0		
問5	(1) (ウ)	(2) (イ)	(3) (ア)	

選択科目
化学 生物

選択した科目を○で囲みなさい

※

※

II	問1	ア 両性	イ オキソ酸	問2	③, ④
	問3	(A) $\text{Al}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} \rightarrow 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ (B) $\text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{NaOH} + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$			
	問4	$\text{P}_4\text{O}_{10} + 6\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{H}_3\text{PO}_4$	問5	過塩素酸	

※

※

III	問1	②	問2	6.1×10^4 Pa	問3	5.6×10^{-1} mol	問4	④
-----	----	---	----	----------------------	----	--------------------------	----	---

IV	問1	¹ ダニエル	² 銅	³ 起電力	
	問2	ガラス板はイオンを通さないため、両側の溶液が電氣的に接続されないから。			
	問3	$\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cu}$			
	問4	96.5	C	問5	32.7 mg

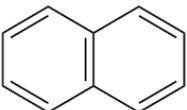
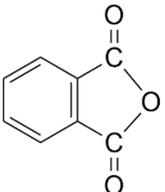
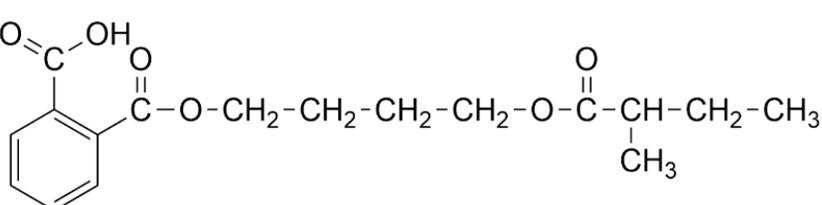
※

※

V	問1	2.7	問2	加水分解	問3	5.0×10^{-2} mol/L	問4	4.9
---	----	-----	----	------	----	----------------------------	----	-----

VI	問1	②	問2	1.0×10^6 Pa	問3	5.0×10^{-13} Pa ⁻²
	問4	ハーバー・ボッシュ法	問5	③		

※

VII	問1	(ウ)	問2	ナフタレン 	化合物E 	問3	化合物F $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$
	問4	④	問5	化合物A 			

※

※