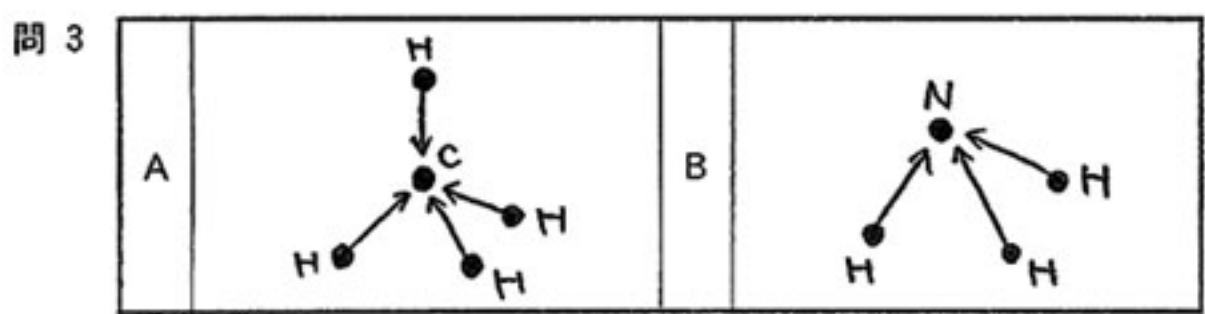


1

I 問 1	(a) 1	(b) 体積	(c) 分子間力
	(d) 水素	(e) 凝縮	(f) 蒸発

問 2	A CH ₄	B NH ₃	C H ₂
-----	-------------------	-------------------	------------------



問 4	温度が上昇すると分子の熱運動が激しくなり、分子間力の影響が小さくなるため。
-----	---------------------------------------

II 問 1 (お)

問 2 (a) 6.0×10^{-1} mol/L

問 3 $1.1 \times 10^{-3} \text{ L}/(\text{mol} \cdot \text{s})$

問 4 (か)

問 5	v_{max}	$9.9 \times 10^{-5} \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{s})$	v_{max} を与える $[\text{CH}_3\text{COOCH}_3]$	$3.0 \times 10^{-1} \text{ mol}/\text{L}$
-----	------------------	--	---	---

2

I 問 1

(a)	オキソニウム	(b)	アンモニウム
(c)	配位結合	(d)	配位子

問 2

(e)	(い)	(f)	(う)	(g)	(え)
-----	-----	-----	-----	-----	-----

問 3

(ア)	2	(イ)	0	(ウ)	2
-----	---	-----	---	-----	---

問 4

下線部(1)	テトラアクア銅(II)イオン
--------	----------------

問 5

下線部(2)	$\text{Cu}(\text{OH})_2$	下線部(3)	$[\text{Zn}(\text{OH})_4]^{2-}$
--------	--------------------------	--------	---------------------------------

II 問 1

(ア)	(う)	(イ)	(い)	(ウ)	(お)
-----	-----	-----	-----	-----	-----

問 2

(a)	+2	(b)	+4
-----	----	-----	----

問 3

(1)	ヘンリー	の法則	(2)	1.3	mg
-----	------	-----	-----	-----	----

問 4

4.0×10^{-2}	mL
----------------------	----

問 5

4.0	mol
-----	-----

問 6

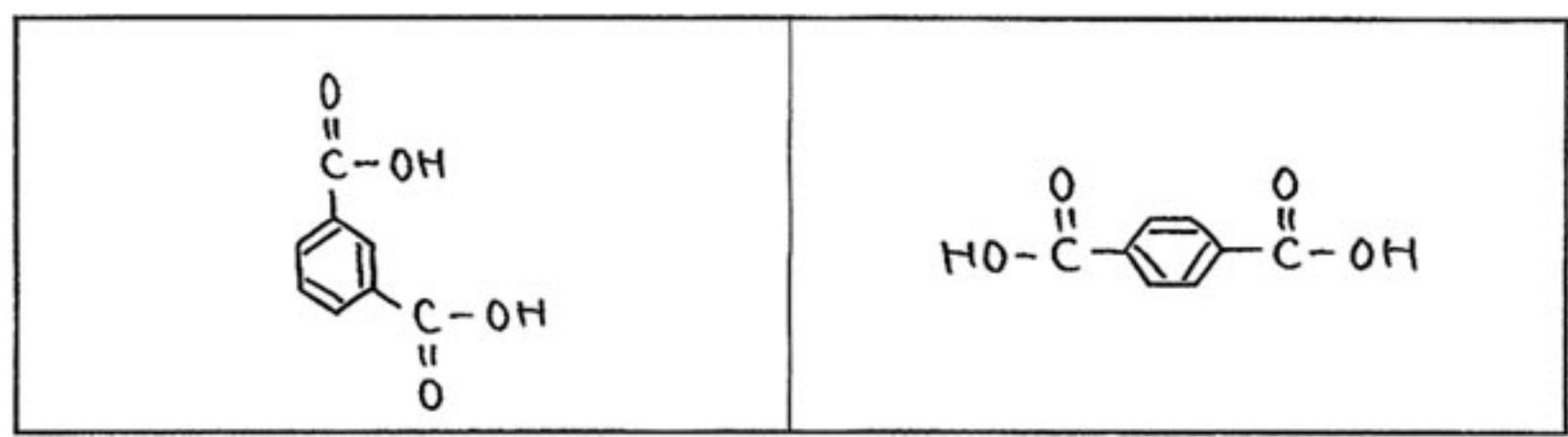
8.0	g
-----	---

問 7

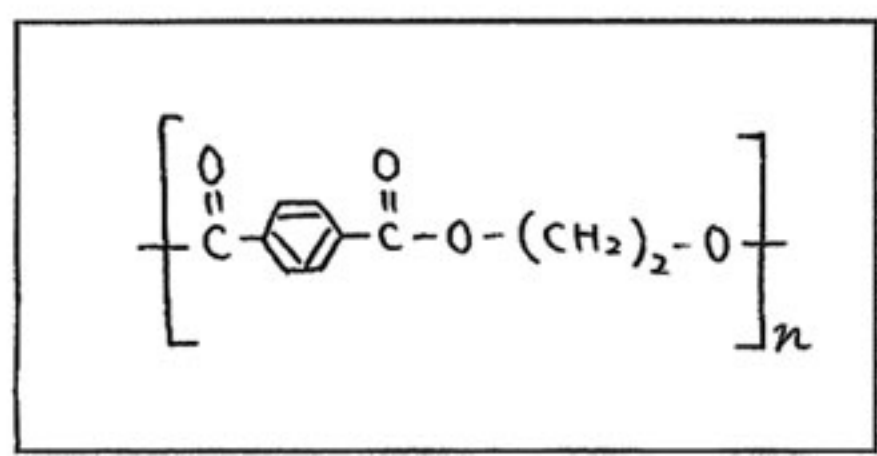
6.0×10^{-1}	mg
----------------------	----

3

I 問 1



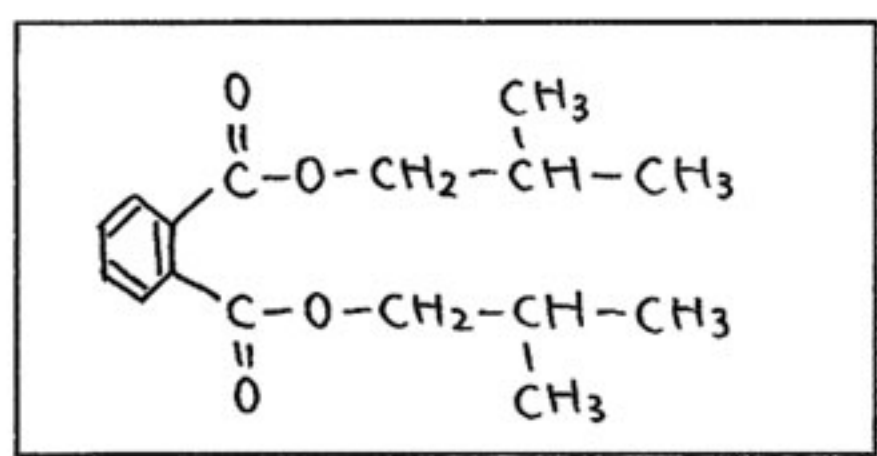
問 2



問 3

(お)

問 4



問 5

ナフタレン	化合物C
64 g	74 g

II 問 1

(a)	(う)	(b)	(お)	(c)	(た)	(d)	(こ)	(e)	(き)
-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----

問 2

X	H	Y	OH	Z	CHO (または $-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H}$)
---	---	---	----	---	--

問 3

(1)	(D)	(2)	(C)
-----	-----	-----	-----

問 4

(G)