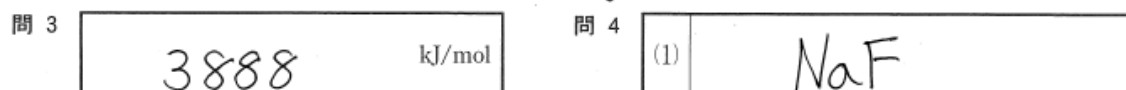
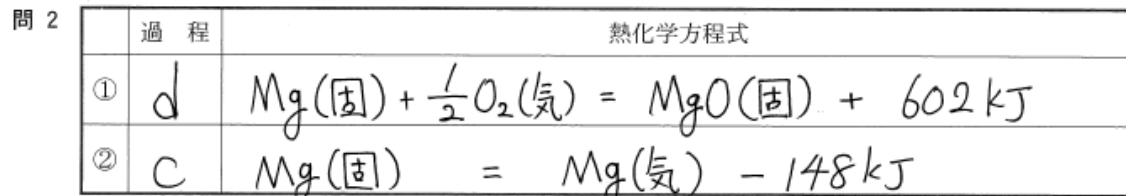
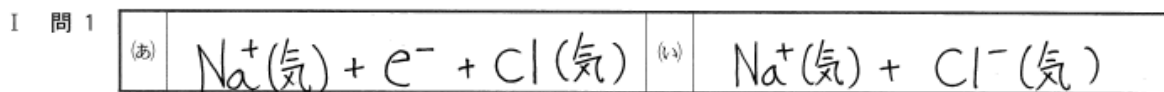
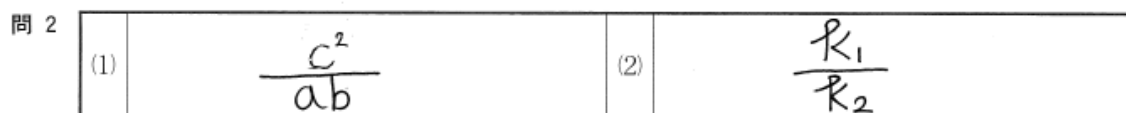
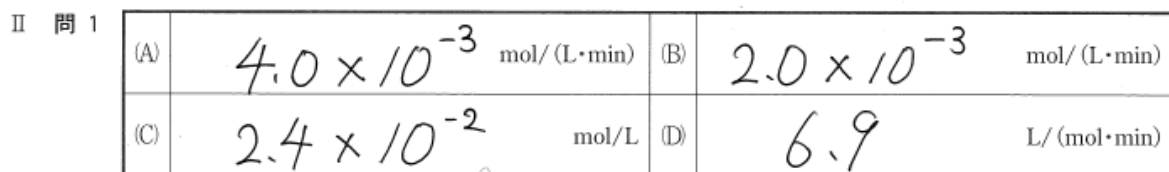
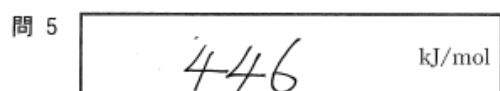


1



問 4 (2)

大きい方の化合物名	陽	・	陰	イ	オ	ソ	の	価	数	が
MgO	大	き	く	、	静	電	エ	ネ	ル	キ
	一	が	大	き	い	た	め	。		



2

I 問 1

単体A	O_2	単体B	O_3
-----	-------	-----	-------

問 2

(あ)

問 3

単体C	赤リン	単体D	黄リン	単体E	ダイヤモンド
-----	-----	-----	-----	-----	--------

問 4

27 %

問 5

化合物名	次亜塩素酸
イオン反応式	$ClO^- + 2H^+ + 2e^- \rightarrow Cl^- + H_2O$

II 問 1

92 % ~ 98 %

問 2

肥料

問 3

(1)	$Pb + PbO_2 + 2H_2SO_4 \xrightleftharpoons[充電]{放電} 2PbSO_4 + 2H_2O$
(2)	2 V

問 4

(1)	2.0×10^{-2} mol/L	(2)	12.6	(3)	10.5
-----	----------------------------	-----	------	-----	------

問 5

(き)	(こ)	(さ)
-----	-----	-----

3

I 問 1

6	個
---	---

 問 2

(え)	(き)
-----	-----

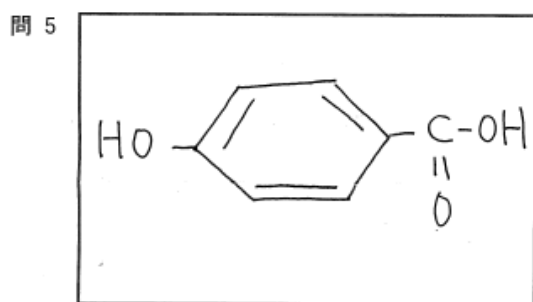
問 3

(せ)	(す)
-----	-----

問 4

(ア)	(ち)	(イ)	(ぬ)	(ウ)	(ひ)
-----	-----	-----	-----	-----	-----

(エ)	(に)	(オ)	(ま)
-----	-----	-----	-----



II 問 1 (A)

デオキシリボース

 (B)

二重らせん

(C)

リボース

 (D)

ウラシル

問 2

3	4
---	---

問 3

(め)	(や)	(ゆ)
-----	-----	-----

問 4

(じ)

問 5 (1)

1.5×10^8	個
-------------------	---

 (2)

9.0×10^7	個
-------------------	---