

令和8年度 実習助手採用選考試験 解答用紙

教科・科目等		受験番号	
--------	--	------	--

< 教養 >

- 1
- |     |   |      |   |   |    |   |          |   |                    |
|-----|---|------|---|---|----|---|----------|---|--------------------|
| (1) | ① | 喜怒哀楽 |   | ② | 機会 |   | (1) 1点×4 |   |                    |
|     | ③ | 眺    |   | ④ | 明示 |   |          |   |                    |
| (2) | A | ウ    | B | ア | c  | 才 | (3)      | Ⅲ | (2) 1点×3<br>(3) 3点 |
- 2
- |   |    |   |   |    |   |   |    |
|---|----|---|---|----|---|---|----|
| ⑤ | 2点 | 3 | ⑥ | 2点 | 4 | ④ | 2点 |
|---|----|---|---|----|---|---|----|
- 5
- |             |    |   |               |    |
|-------------|----|---|---------------|----|
| $x = 2, -7$ | 3点 | 6 | $\frac{7}{8}$ | 3点 |
|-------------|----|---|---------------|----|
- 7
- |    |    |   |   |    |
|----|----|---|---|----|
| 蒸留 | 3点 | 8 | ④ | 3点 |
|----|----|---|---|----|
- 9
- |     |   |     |   |     |   |      |
|-----|---|-----|---|-----|---|------|
| (1) | ① | (2) | ④ | (3) | ④ | 2点×3 |
|-----|---|-----|---|-----|---|------|
- 10
- |     |   |     |   |     |   |      |
|-----|---|-----|---|-----|---|------|
| (ア) | ② | (イ) | ④ | (ウ) | ① | 1点×3 |
|-----|---|-----|---|-----|---|------|
- 11
- |     |   |     |   |     |   |      |
|-----|---|-----|---|-----|---|------|
| (ア) | ① | (イ) | ④ | (ウ) | ⑨ | 1点×5 |
| (エ) | ⑪ | (オ) | ⑬ |     |   |      |
- 12
- |     |   |     |   |     |   |      |
|-----|---|-----|---|-----|---|------|
| (ア) | ① | (イ) | ④ | (ウ) | ⑤ | 1点×5 |
| (エ) | ⑦ | (オ) | ⑨ |     |   |      |
- 13
- |     |   |     |   |     |   |      |
|-----|---|-----|---|-----|---|------|
| (ア) | ④ | (イ) | ③ | (ウ) | ⑧ | 1点×3 |
|-----|---|-----|---|-----|---|------|

< 専門・工業（工業化学系） >

1	ア	イ	ウ	エ
	正 1点	負 1点	陽子 1点	中性子 1点
2	60 g 2点			
3	(1)			
	49.9 g 2点	26.9 L 2点		
4	14 mol/L 2点			
5	(1)			
	$1.0 \times 10^{-3}$ mol/L 2点	11 2点		
6	$2\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 2点			
7	2.24 m <sup>3</sup> 2点			
8	ア			
	0 2点	+ 7 2点		
9	① 2点			
10	ア			
	ヨードホルム 2点	銀鏡 2点		
11	(1)			
	ダニエル電池 2点			
	(2)			
	Zn板	$\text{Zn} \rightarrow \text{Zn}^{2+} + 2\text{e}^-$	2点	
	Cu板	$\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cu}$	2点	
	(3)	(4)		
	B 2点	② 2点		
12	(1)	(2)	(3)	(4)
	③ 2点	① 2点	② 2点	① 2点
13	5.34 g 2点			