

2018年度 勤医会東葛看護専門学校
推薦入学試験問題

1. 次の文章を読んで(1)～(9)の問いに答えよ。

人の記憶に貼りつくように残ることができるのは、間違いなくその人の「ア」である。

私の母は三人姉妹の真ん中である。私の幼少時代、末の妹が我が家に転がりこんできて一時期一緒に暮らした。彼女は私を呼びつけては、「私はおばあちゃんの子じゃないのよ、あんたのお母さんと大きいおばちゃんだけがあの家の娘なのよ、私は橋の下で拾われたのよ」と、赤い箱の煙草をすばすば吸いつつ語った。

姉妹の中で一人だけずば抜けて気が強く、ずば抜けて背が高く、ずば抜けて風来坊的だった。それらは彼女にとって、つまらない嘘を言葉にするほどのコンプレックスに成りえたのかもしれないが、【A 幼い私にはただただかっこよく思えた】のだ。気に入らないことがあればデパートの中でもタクシーの中でも①往来でも甲高い声を張り上げて怒鳴り散らし、相手に非を認めさせてから私の手を引いて(a) 去った。そんなふうで、中学に上がるまで、私はこの人と非常に多くの時間を共に過ごした。

しかし私がこの人を「忘れられない人ナンバーワン」に②あげる理由は、一緒にいる時間が長かったからではない。彼女は人(あるいは私)を喜ばせるのがプロフェッショナルにうまかった。

たとえばクリスマス、小学校にも上がらない私をデパートのおもちゃ売り場に連れていき、「何でも好きなものを一つ選んできなさい。クリスマスプレゼントに買ってあげる」と言う。私はひとり放り出され、このフロア全体が私のものになったような③サッカクを覚え、(b) 吟味して回る。この中から一つである。パラダイスを散々回った挙句一番気に入った熊を選び出し、これで後悔はないのかと何度も【B 自問□□】をくりかえし、自らの答えを確認してから彼女を呼びにいった。しかし彼女は値段の札を(c) 見て、こう言い放った。「ごめんね。私貧乏だからそれは買えないや。また今度にしましょう。」

散々パラダイスを眺めさせられてそれである。私は「イ」彼女の後に続く。彼女は相変わらず背筋を伸ばしてすたすたと歩き、ふと立ち止まる。失意のどん底にいる私に、「ちょっとトイレ」と言い残してひとりどこかにいってしまう。クリスマスだというのに、心に隙間風が吹き荒れる。

その夜、トイレに行くのにお風呂場を通りかかると電気がついている。ちらりと^{のぞ}覗くと、(d) プレゼントが置いてある。リボンをほどき、④ホウソウ紙を⑤トくと、現れるのはさっき一番に欲しかった熊なのだった。驚きと喜びで跳ね回る私を、彼女

が「ウ」的表情でにんまりと見下ろしている。

彼女が私にしてくれたいくつものことは、いつもそんなふうにとんとんとあつた。私がもらうものは必ず【C ただの品物だけではなかった。今思い出してもあれは職人芸のようだと思う】。確かにあれは彼女の才能だった。もしかしたら、と時々思う。もしかしたらあんなに彼女が「エ」のは、自分がこの世から早く消えていくことをどこかで知っていたからなのではないかと。そんなこじつけを平気で思いつくほど、彼女が死んで二十年以上たっているのにまだあのいくつもの「ウ」的表情は生き生きと私の中に残っている。

(角田光代「これからはあるくのだ」)

*風来坊…気まぐれで一つ所に落ち着かない人

(1) 傍線部①～⑤のカタカナを漢字に直し、漢字はその読みを答えよ。

①往来 ②あげる ③サッカク ④ホウソウ ⑤トくと

(2) 空欄 a～dに入る語として、最もふさわしいものを次の中から選び、それぞれ記号で答えよ。

1 ぼつんと 2 すたすたと 3 はっきりと 4 ちらりと
5 ふらふらと

(3) 「ア」に入る漢字二字の語を本文中より抜き出して記せ。

(4) 「イ」に入る語として、最もふさわしいものを次の中から選び、記号で答えよ。

1 うつむいて 2 感心して 3 首を捻って 4 怒り狂って
5 目を背けて

(5) 「ウ」に入る語として、最もふさわしいものを次の中から選び、記号で答えよ。

1 良かった 2 やられた 3 勝った 4 困った
5 面白かった

(6) エに入る五字の語を本文中より抜き出して記せ。

(7) 【A 幼い私にはただただかっこよく思えた】のはなぜですか、その理由として最もふさわしいものを次の中から選び、記号で答えよ。

- 1 自分の不幸な生い立ちも気にせず語る正直さに感動したから
- 2 どんな相手にも負けを認めない気持ちの強さにひかれたから
- 3 貧乏でも私にプレゼントを贈ろうとする優しさを失わないから
- 4 世間の常識にとらわれない自由な言動に憧れたから
- 5 多くの時間を過ごす中で私をしばしば喜ばせてくれたから

(8) 【B 自問□□】の□に漢字を入れ四字熟語を完成させよ。

(9) 【C ただの品物だけではなかった。今思い出してもあれは職人芸のようだと思う】について、「ただの品物」以外に何があったのですか。「～職人芸」の形につながるように本文中より十三字の語句を抜き出して記せ。

2. 次の(1)～(5)の問いに答えよ。

(1) 次の計算をせよ。

① $(-5)^2 + 6 \times (-4)$

② $(-2a)^3 \div 4a^2$

③ $\frac{3x-y}{2} - \frac{7x-y}{5}$

④ $\frac{9\sqrt{6}}{2} - \sqrt{\frac{3}{2}}$

(2) 次の2次方程式を解け。

$$3x^2 + x + 3 = 2x + 5$$

(3) 2次関数に関する次の問いに答えよ。

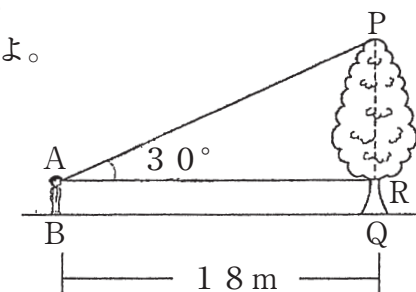
y は x の2乗に比例し、 $x=3$ のとき、 y は -3 になる。

この2次関数のグラフの頂点は $(0, 0)$ である。この2次関数の式を求めよ。

(4) 下記の問いに答えよ。

質量パーセント濃度が0.9%の塩化ナトリウム水溶液500gつくるのに、塩化ナトリウムは何g必要か。

(5) 木の高さPQを測ろうとして木の根元Qから18m離れた地点Bで、木の先端Pを見上げる角度を測ったら 30° であった。目の高さを1.5mとして木の高さPQを求めよ。



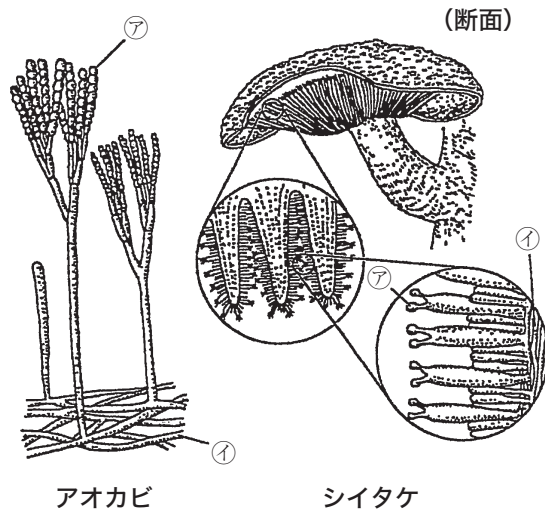
※3の生物と4の化学は選択問題です。選択した番号を○で囲み、解答せよ。

3. 次の(1)～(2)の問いに答えよ。

(1) 図は、アオカビとシイタケの成熟期の姿を示したものである。

以下の問いに答えよ。

- ① アオカビやシイタケなどの仲間を、まとめて何というか。
- ② この仲間には当てはまる生物を、次の中から2つ選び、記号で答えよ。(解答欄は2つ)
 - a シメジ
 - b アメーバ
 - c コンブ
 - d 酵母菌
 - e 大腸菌



- ③ 図に示す㉗・㉘をそれぞれ何というか。
- ④ この仲間は動物のように動きまわることがなく、植物に近いように見えるが、ある点において植物とは大きく異なっている。それはどのようなことか、15字以内で述べよ。

(2) 図1は、小腸の内壁のひだの表面にあるたくさんの小突起の構造を、また図2は、小腸で吸収された栄養分の移動を、それぞれ模式的に示したものである。これらについて以下の問いに答えよ。

図1

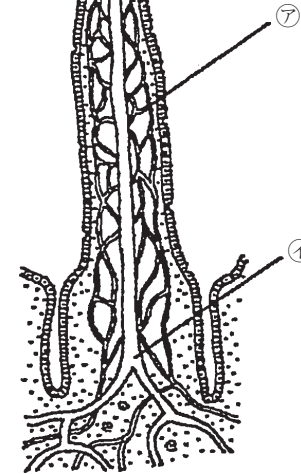
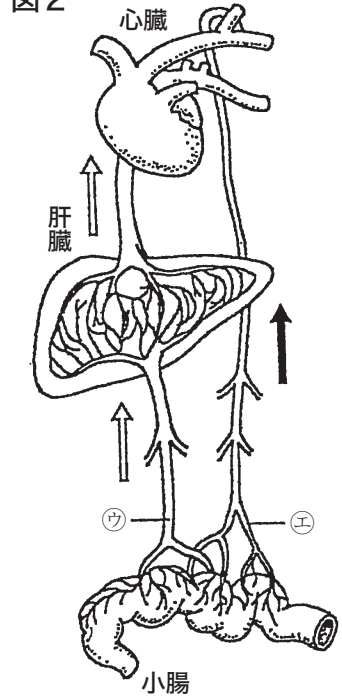


図2



- ① 図1の小突起を何というか。(ひらがなで良い)
- ② 図1の㉗・㉘、図2の㉗・㉘の中からリンパ管を2つ選び、記号で答えよ。(解答欄は2つ)
- ③ 以下の物質a～cは、吸収されたあと、図2の㉗・㉘のどちらを通過して運ばれていくか。それぞれ記号で答えよ。
 - a グルコース
 - b アミノ酸
 - c 脂肪
- ④ 図2の肝臓では、③のa～cのうちいずれかの物質を別の物質につくり変えて一時的に貯蔵する。その貯蔵される物質の名称を答えよ。

4. 次の(1)～(6)の問いに答えよ。

(1) 下記の文中の()には該当する適切な語句、数値を答えよ。【 】にはイオン式で答えよ。

原子は、物質をつくる大本の原料ともいえる。原子の種類を元素という。元素はおおよそ(ア)種類ある。その一覧表が元素の(イ)である。元素は元素記号で表される。

元素は分類して理解するのが有効である。元素の分類には(ウ)、遷移元素という分類と、金属元素、(エ)という分類のしかたがある。金属元素は金属をつくる元素、(エ)は分子をつくる元素と言える。

金属をつくる原子間の結合を(オ)、分子をつくる原子間の結合を(カ)、塩化カルシウムはカルシウムイオン【キ】と塩化物イオン【ク】が(ケ)によって結びついている物質である。分子でできている物質は、固体や液体状態では分子間に(コ)がはたらいっている。

(2) 次に示す①～④の性質は、下記に示す化学式の物質のいずれに該当するか。記号で答えよ。

- ① 延性、展性の富み、固体でも液体でも電気を導く。
- ② 水に溶け、結晶では電気を通さないが、液体や水溶液では電気を通す。
- ③ 沸点、融点が低く、水に溶けにくい。
- ④ 融点が高く、硬くて水に溶けにくく化学的に安定である。

(ア) CH_4 (イ) NaCl (ウ) SiO_2 (エ) Fe

(3) 天然の酸素原子には、 $^{16}_8\text{O}$ 、 $^{17}_8\text{O}$ 、 $^{18}_8\text{O}$ の3種類が存在する。次の問いに答えよ。

- ① 3種類の酸素原子を互いに何というか。
- ② $^{18}_8\text{O}$ には、陽子、電子、中性子は何個存在するか。

(4) 次の化学反応式について、下記の①、②の問いに答えよ。



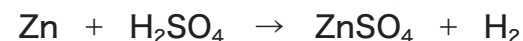
- ① (ア)～(ウ)に該当する数値を入れて化学反応式を完成させよ。
- ② メタン CH_4 1molが完全に燃焼するには、酸素は何mol必要か。

(5) 次に示す(ア)～(オ)の水溶液について下記の①～③に該当するものを記号で答えよ。ただし、濃度はいずれも0.1mol/Lとする。

(ア) 酢酸 (イ) 塩酸 (ウ) 水酸化ナトリウム (エ) アンモニア
(オ) 塩化ナトリウム

- ① pHが最も大きい水溶液 ② pHが7の水溶液
- ③ pHが最も小さい水溶液

(6) 次に示す化学反応式は酸化還元反応の化学反応式である。酸化された物質(ア)、還元された物質(イ)を化学式で答えよ。



2018年度 勤医会東葛看護専門学校
推薦入試解答用紙

受験番号	氏名	得点
------	----	----

小計

1	(1)	①	②	③	④
	(2)	a	b	c	d
	(4)	(5)	(6)	(7)	
	(8)	自問			
	(9)				

職人芸

小計

2	(1)	①	②	③	④
	(2)	$x = (\quad)$ 、 $x = (\quad)$ (3)			
	(4)	(5)			

※次の3と4は選択問題です。選択した番号を○で囲み、解答せよ。

小計

3	(1)	①	②	③	④	⑦	①
	(2)	①	②	③	④	⑤	⑥
	(2)	③	a	b	c		
	(4)	(5)					

小計

4	(1)	ア	イ	ウ	エ	オ	
	(2)	カ	キ	ク	ケ	コ	
	(3)	①	②	③	④		
	(4)	①	②	③	④	⑤	⑥
	(5)	①	②	③	④	⑤	⑥
	(6)	ア	イ	ウ	エ	オ	カ

陽子 個 電子 個 中性子 個

mol