

2016年度 勤医会東葛看護専門学校
一般Ⅱ期入学試験問題

1. 次の文章を読んで(1)～(8)の問いに答えよ。

「有科さん、春クールのハケンを争うんですね。『サバク』と」
「ハケン？」
「覇権。王者覇者の覇に、権利の権。——①チョウテン取るって意味です」
覇権。
声に出さずにつぶやいてみる。迫水は相変わらずこちらを見ず、手だけ動かしている。
「今、そういう言葉があるんですよ。深夜アニメ、(a) 状態だから」と続け、
そして言った。
「他のことはどうか知りませんが、少なくとも、有科さん、勝てると思いますよ。
行城プロデューサーに」
「……どうしてですか？」
「あの、人の顔覚ええないから。やり手だけど一点、そこが弱点」
静かなフロアに、相変わらず、彼が線を引く音だけが流れていた。高い位置についたスタジオの窓の外に、星の見えない夜空が広がる。
「俺、前に動画の仕事してた時、何枚も何枚も、あの人の下で仕事してたし、あの人もまだそんなに偉い人じゃなくて、俺とも【A 直接】何回か話してたんですよ。だけど、たくさんいる現場の人間、いちいち覚える【B 必要】もないと思ったんでしょう。——俺の評価がそこそこ上がって、名前でも仕事振られるようになった頃にやってきて、急に『初めまして』ってへこへこしてきたんです。やたらと偉くなって、②下手に出ながらも、自分と仕事できて嬉しいでしょって態度がアリアリで」
それを③フカイに思ったというふうもなく、迫水の口調はいたって④タンパクだった。
「俺のことは一例ですけど、そうやって一度気になって周りから話聞いてみると、【C 同じ対応】取られてる人が結構いるんすよ。アニメーターだけじゃなくて、声優とか、原作の版元の編集者とか。立場立場で態度変えるのって、【D ああいう仕事】するのには(b) じゃないかなって」
【E 迫水の手が止まり】、それと同時に線の音も止んだ。
こちらを振り向くのではないかと、一瞬、心臓がぎゅっとする。しかし彼の目はパソコンの画面を見つめたままだ。そのままの姿勢で言った。
「有科さんとは逆です。有科さん、俺のこと、覚えてたんですよ。大昔、俺と一度会っただけで。俺も忘れてたのに『あの時はお世話になりました』って頭下げた。——んで、それ、何も俺だけを特別に(c) わけじゃないと思うんす。有科さんって誰のこともそう。褒めるし、立てるし」
「全員を全員、無闇に褒めてるわけじゃないですよ。本当に仕事が素晴らしい人にだ

け」

わかってますよ、とうとうしそうな口調で迫水が言った。
「でも、【F そういの】って、伝わるんです。【G こういう仕事】だと、特に」
線画の音が、⑤サイカイされる。
「勝てますよ」と彼が言った。
(辻村深月「ハケンアニメ！」)

- *有科…アニメ番組の女性プロデューサー。
- *クール…テレビ放送の期間。1クールは三ヶ月間。
- *『サバク』…ライバル会社の製作アニメ『サウンドバック 奏の石』の略称。
- *迫水…アニメーター。
- *行城…『サバク』の担当プロデューサー。

(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チョウテン ②下手 ③フカイ ④タンパク ⑤サイカイ

(2) 空欄 a、b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。

a 1 発展 2 地獄 3 進行 4 戦国 5 混乱
b 1 合理的 2 致命的 3 人間的 4 本能的 5 悲観的

(3) 空欄 cに入る四字の語句を、本文中より抜き出せ。

(4) 【A 直接】、【B 必要】の対義語(反意語)を、それぞれ漢字二字で答えよ。

(5) 【C 同じ対応】について、具体的にどのような対応のことか、本文中より十字の語句を抜き出せ。

(6) 【E 迫水の手が止まり】について、なぜそうしたと考えられるか、最もふさわしいものを次の中から選び、記号で答えよ。

- 1 偉そうに振る舞う行城への怒りが込み上げてきたため。
- 2 自分の話に夢中になって仕事を忘れてしまったため。
- 3 有科にこれから話す自分の思いをしっかりと伝えたいため。
- 4 パソコン上でこれから引こうとする線に迷いが出たため。
- 5 有科をどうやって褒めたら良いか考え込んだため。

(7) 【F そういふの】の説明として、最もふさわしいものを次の中から選び、記号で答えよ。

- 1 行城のアニメに負けまいとする有科の敵対心。
- 2 良い仕事をしてくれるみんなに対する有科の敬意。
- 3 みんなに余計な口出しをしない有科からの信頼。
- 4 昔から自分を応援し続けてくれた有科の親切。
- 5 自分の番組を失敗できないという有科の焦り。

(8) 【G こういう仕事】について、【D ああいう仕事】との対比を強く意識した迫水の気持ちを考え、次の□に入る漢字二字の語句を、本文中より抜き出せ。

□□の仕事大切に有科の作品こそ成功してほしい。

2. 次の(1)～(4)の問いに答えよ。

(1) 次の計算をせよ。

① $(-2a^2b)^3$

② $\frac{x+3}{2} - \frac{2x-5}{3}$

③ $3\sqrt{2} - \frac{1}{\sqrt{2}}$

(2) 次の2次方程式を解け。

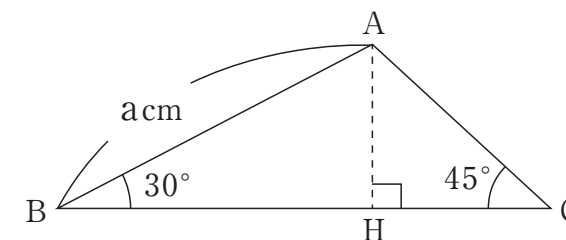
$$2x^2 - 5x - 3 = 0$$

(3) 200gの食塩水に関する次の各問いに答えよ。

- ① この食塩水には塩化ナトリウムが5g溶けていた。この食塩水は何%の食塩水か。
- ② この食塩水に水を加えて1%の食塩水にしたい。何gの水を加えたらよいか。

(4) $\triangle ABC$ において、 $\angle B$ は 30° 、 $\angle C$ は 45° 、 AB の長さは a cmとする。次の問いに a を用いて答えよ。

- ① HC の長さは何cmか。
- ② $\triangle ABH$ の面積を求めよ。

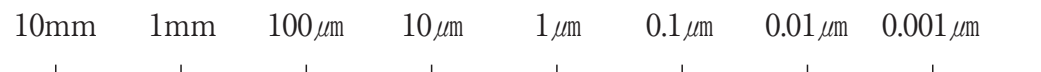


※3の生物と4の化学は選択問題です。選択した番号を○で囲み解答欄に答えを記入しなさい。

3. 次の(1)～(2)の問いに答えよ。

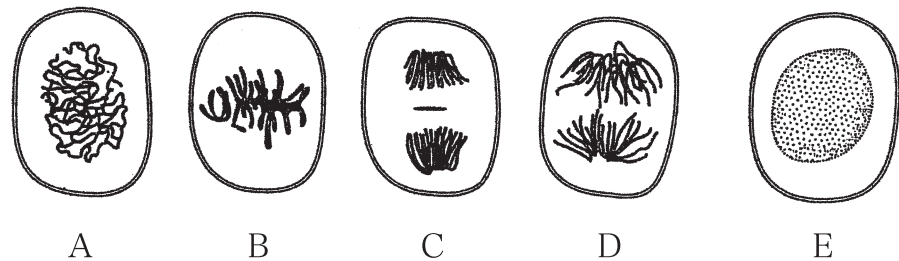
(1) 以下にあげる3種類の細胞A～Cについて、その一般的な大きさはどのくらいのレベル(桁)か。下の目盛に書かれている8つの値(10倍ずつの長さで区切つてある)からそれぞれ選べ。

ただし、ヒトの標準的な細胞のレベルは $10\mu\text{m}$ (マイクロメートル)である。



- A 充分成長した植物の細胞
- B 大腸菌の細胞
- C ゾウリムシ(原生生物)の細胞

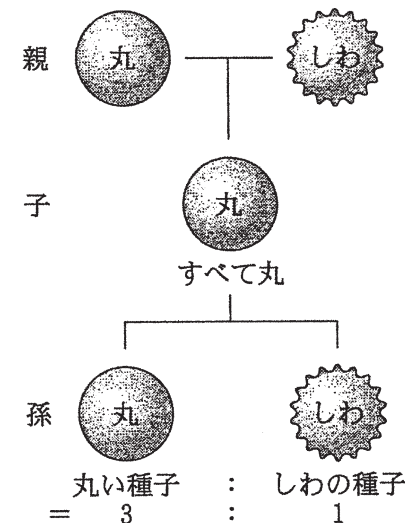
(2) ある生物の分裂組織を顕微鏡で観察すると、多くの分裂中の細胞が観察された。次に示す図A～Eは、分裂期中でそれぞれ異なる時期、および間期の細胞をえらんでスケッチしたもので、この図の中に同じ時期の細胞は含んでいない。下記の問いに答えよ。



- ① この分裂組織は動物のものか、それとも植物のものか。
- ② B・Cの各時期をそれぞれ何と呼ぶか。
- ③ 体細胞分裂の起こる順に、このスケッチを記号で並べよ。(最初はE)

(3) 次の図は、丸い種子を作る純系のエンドウと、しわのある種子を作る純系のエンドウを交雑し、さらにその子を自家受粉させた実験の結果を示している。

すなわち子の世代はすべて丸い種子を作り、孫の世代では丸い種子を作るものとしわの種子を作るものが3:1の割合で生じた。下設の問いに答えよ。



- ① この実験を行って、遺伝の法則を発見した有名な学者は誰か。
- ② 子の代であらわれている「丸」という形質は、あらわれていない「しわ」という形質に対して何と呼ばれるか。漢字2字の言葉で答えよ。
- ③ 親の「丸」の遺伝子型AA、「しわ」の遺伝子型をaaと表現すると、「しわ」の親が作る花粉の遺伝子型はどのように表現されるか。以下のア～オの中から1つ選び、記号で答えよ。
ア AA イ aa ウ Aa エ A オ a
- ④ 同様に、子の代の「丸」の持つ遺伝子型はどのように表現されるか。前問③の選択肢ア～オの中から選び、記号で答えよ。
- ⑤ 孫の代の 丸:しわ=3:1 の持つすべての遺伝子型を具体的に書きだし、その存在比を答えよ。

4. 次の(1)～(5)の問いに答えよ。

(1) 次の変化のうち、化学変化はどれか。2つ選び、記号で答えよ。

- ア. 鉄釘が錆びて褐色になった。
- イ. ドライアイスが昇華して気体になった。
- ウ. 水を電気分解したら、電極に気体が発生した。
- エ. 砂糖を水に入れてかき混ぜたら溶けた。
- オ. ヨウ素の固体を加熱したら、紫色の気体になった。

(2) 次に示す物質の結晶について、下記の問いに答えよ。

- a. マグネシウム b. 石英 c. 塩化ナトリウム
- d. グルコース (ブドウ糖)

① 下記の性質を示す物質A～Dはいずれの物質に該当するか。a～dの記号で答えよ。

- ア. Aは水に溶けて、その水溶液は電気を通した。
- イ. Bは水に溶けたが、その水溶液は電気を通さなかった。
- ウ. Cを塩酸に入れると、激しく反応して気体が発生した。
- エ. C、Dは水に溶けなかった。
- オ. Cの固体は電気を通した。
- カ. Bは加熱すると、燃えて炭になった。

② a～dの各結晶は、下記に示すいずれの結合によってできているか。ア～エの記号で答えよ。

- ア. 共有結合 イ. 金属結合 ウ. イオン結合
- エ. 共有結合と分子間力

(3) エタノールの燃焼の化学反応式を示す。() 内に該当する係数を求めよ。



(4) 原子に関する次の記述のうち、正しいものを3つ選び、記号で答えよ。

- ア. 酸素原子には、質量数の異なる同位体が存在する。
- イ. 原子核中の中性子の数が等しい元素の原子は同位元素である。
- ウ. 中性子は全ての原子に含まれている。

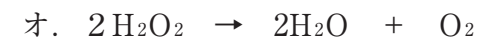
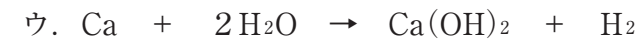
エ. 質量数14の炭素 ^{14}C は、放射性元素である。

オ. ヘリウム原子Heは、イオンになりにくい。

カ. 塩素原子は陽イオンになり易い。

(5) 次の化学反応式で示される反応のうち、酸塩基反応に該当しない反応はどれか。

2つ選び、記号で答えよ。



2016年度 勤医会東葛看護専門学校 一般Ⅱ期解答用紙

受験番号		氏名		得点	
------	--	----	--	----	--

1	(1)	①		②		③		
		④		⑤				
	(2)	a		b				
	(3)							
	(4)	A		B				
	(5)							
(6)		(7)		(8)				

2	(1)	①		②		③		
	(2)	$x =$		$x =$				
	(3)	①		②				
	(4)	①		②				

※次の3と4は選択問題です。選択した番号を○で囲み、解答を記入しなさい。

3	(1)	A		B		C		
	(2)	①		②	B		C	
		③						
(3)	①		②		③		④	
	⑤							

4	(1)									
	(2)	①	A		B		C		D	
		②	a		b		c		d	
	(3)	ア		イ						
	(4)									
(5)										