

平成29年度入学試験問題

総合問題（生物資源産業学部）901

（前期日程）

（注意事項）

- 1 問題・解答用紙は、係員の指示があるまで開かないこと。
- 2 この表紙を除いて、問題・解答用紙は5枚、下書き用紙1枚、
計算用紙は1枚である。
用紙の折り方は図のようになっているので注意すること。
- 3 解答は、問題・解答用紙の指定された解答箇所に書くこと。
指定された解答箇所以外に書いたものは採点しない。
また、裏面に解答したものも採点しない。
- 4 解答開始後、各問題・解答用紙の「受験番号」欄に受験番号をはっきりと記入すること。
- 5 下書き用紙、計算用紙を含め、配布した用紙はすべて回収する。

表紙も問題・解答用紙も全て
表面のみに印刷している。



受験番号	第	番
------	---	---

総合問題 901 その1

第1問 以下の問い合わせ（問1～3）に答えよ。

問1 次の文章の空欄 **A** ~ **H** に適切な語句を入れよ。

多くの物質は、温度の上昇に伴い、**A**から**B**、そして最終的に**C**の状態へと変化する。これらを一般に「物質の三態」という。**A**から**B**への変化を**D**、**B**から**C**への変化を**E**という。逆の変化、**C**から**B**への変化および**B**から**A**への変化はそれぞれ**F**、**G**とよばれる。さらに、直接**A**から**C**へと変化することを**H**という。

問 1	A		B		C		D	
	E		F		G		H	

問2 次の文章の空欄 **A** ~ **D** に適切な語句または数値を入れよ。ただし、 $\pi=3.14$ 、 $\sqrt{2}=1.41$ とし、**D** は有効数字3桁で答えよ。

銅やアルミニウムの単位格子は**A**と呼ばれ、単位格子に含まれる原子総数は**B**個、配位数は**C**個である。**A**の場合、単位格子の体積に占める原子の体積の割合は**D**%である。

問 2	A		B		C		D	

問3 酢酸とエチルアルコールの混合物に少量の濃硫酸を加えて加熱したところ、酢酸エチルと水が生成した。この反応は可逆反応である。この反応が平衡状態に達した後、生成した水を除く操作を行った。その結果、**A**の原理に基づき、酢酸エチル、酢酸、エチルアルコールの濃度がそれぞれ**B**、**C**、**D**する方向に、平衡が移動した。

小問1 この反応の反応式を示せ。

小問2 文章の空欄 **A** ~ **D** に適切な語句を入れよ。

問 3	小 問 1							
	小 問 2	A		B		C		D

小計	
----	--

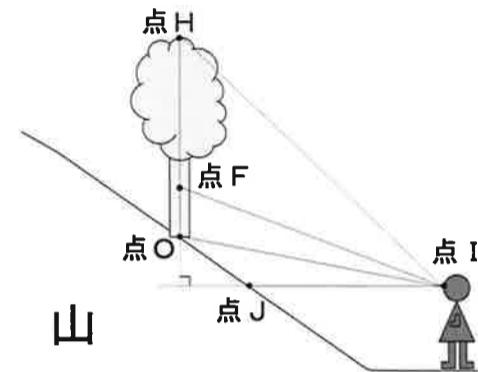
総合問題 901 その2

第2問 次の文章を読み、以下の問い合わせ（問1～4）に答えよ。

樹木は光合成を行い、空気中の二酸化炭素から **A** を合成する。多糖類 **B** は **A** から合成される細胞壁の主要成分であり、**A** が結合方向に **C** 度、交互に回転した形で縮合重合した **D** 状の高分子化合物である。こうして樹木は、二酸化炭素中の炭素原子を **B** 中の炭素原子に変換している。

問1 森林資源量を正確に把握するためには、樹木の高さを測定する必要がある。

右図のように、山の中腹（点O）に樹木が立っている。樹木の頂点をHとし、樹木の高さ h を線分OHとする。線分OH上で、点Oから長さ f の点をFとする。点Jは山の斜面上にあり、線分OHと線分IJは互いの延長線上で垂直に交わる。点Iに目を固定し、点O、点F、点Hを見上げたとき、 $\angle HIJ$, $\angle FIJ$, $\angle OIJ$ をそれぞれ α , β , γ で表す。



小問1 h を、 α , β , γ と f を用いた式で表せ。なお、解答欄には式を求めた過程も示すこと。

小問2 $\alpha=61^\circ$, $\beta=31^\circ$, $\gamma=27^\circ$, $f=1.2\text{ m}$ の時、 $h\text{ [m]}$ を有効数字2桁で求めよ。ただし、 $\tan 61^\circ=1.8$, $\tan 31^\circ=6.0\times 10^{-1}$, $\tan 27^\circ=5.1\times 10^{-1}$ とする。なお、解答欄には計算過程も示すこと。

問 1	(式を求めた過程)
	答え _____
小 問 2	(計算過程)
	答え _____

(その3へ続く)

小計	
----	--

受験番号	第	番
------	---	---

総合問題 901 その3

(その2より続く)

問2 文章の空欄 **A** ~ **D** に適切な語句または数値を入れよ。

問 2	A		B		C		D	
--------	---	--	---	--	---	--	---	--

問3 重合度 n の **B** の構造式を示せ。ただし、4つの **A** を用いること。

問 3	
--------	--

問4 ある樹木の細胞壁の質量が 8.5×10^2 kg である時、**B** 中の炭素原子に変換された、二酸化炭素の質量を有効数字2桁で求めよ。ただし、**B** は細胞壁の質量の 50% を占めており、**B** に含まれる炭素は全て、二酸化炭素に由来するものとする。なお、解答欄には計算過程も示し、原子量は次の値を用いること。

水素 : 1, 炭素 : 12, 酸素 : 16

問 4	(計算過程)
	答え _____

小計	
----	--

総合問題 901 その4

第3問 次の文章を読み、**A**～**N**に適当な語句または数値、数式を入れよ。

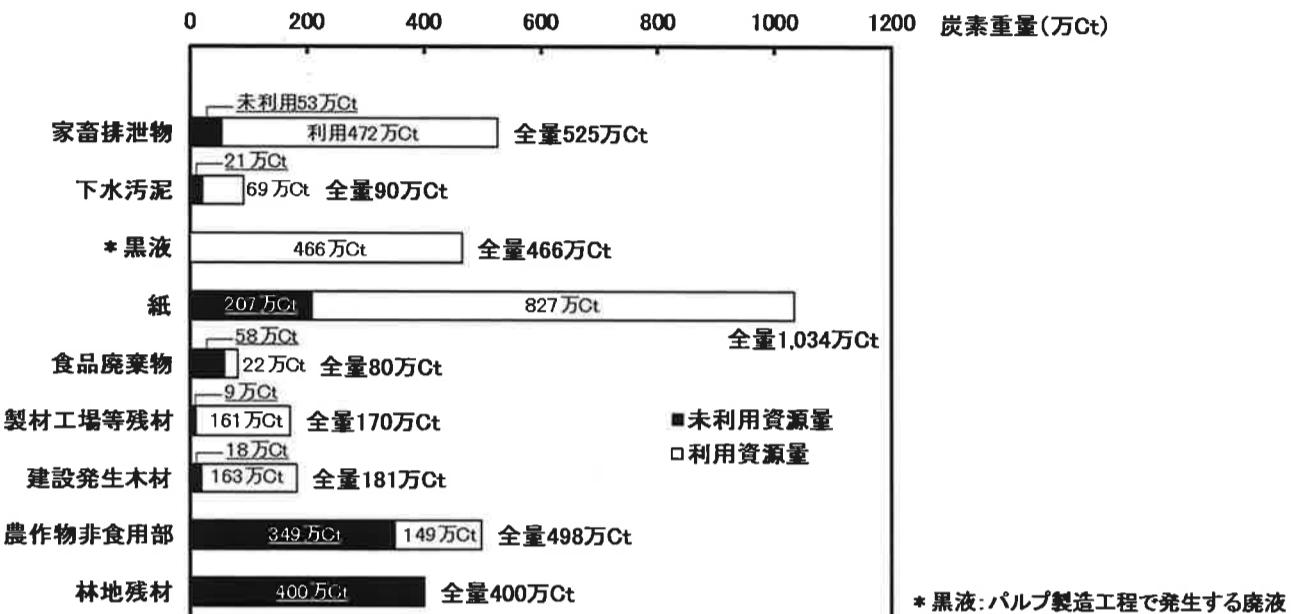
核酸は、**A**と呼ばれる単位の繰り返し構造をもつ天然高分子である。DNAの場合、**A**は、リボースの水酸基（-OH）の1つが水素（-H）に置換された**B**と、**C**および塩基から構成される。DNAに含まれる塩基には、**D**、**E**、**F**および**G**の4種類あり、DNA分子上での塩基の並び方、すなわち塩基配列が、遺伝情報など生物学的に重要な意味を持つ。塩基配列の始めと終わりを区別できる場合、塩基2個の並べ方は**H**通りあり、塩基3個の並べ方は**I**通りある。さらに塩基6個の並べ方は**J**通りあるが、この6個の塩基の中に特定の塩基が少なくとも1個含まれる確率は**K**である。仮に日本の総人口を1億人とすると、DNA分子上の塩基配列に基づいて各個人が識別可能であるためには、少なくとも理論上、全塩基配列中の**L**箇所に個人差が生じなければならぬことになる。

$2N$ 個（ N は自然数）の塩基からなる塩基配列に対して、無作為に作製した2種類の塩基配列が、塩基の種類およびその位置を含めて50%一致する確率は N を用いて**M**と表せる。200個（ $N=100$ ）の塩基から構成される2種類の塩基配列が、塩基の種類およびその位置を含めて50%一致する確率を $1/P$ としたとき、 P の整数部分は**N**桁の数になると概算できる。ただし概算には、 $\log_{10} 2 = 0.30$ 、 $\log_{10} 3 = 0.48$ 、 $\log_{10} \pi = 0.50$ 、および近似式 $\log_{10} N! = N \log_{10} N - 0.43N + \log_{10} \sqrt{2\pi N}$ を用いること。

A		B		C		D	
E		F		G		H	
I		J		K		L	
M		N					

総合問題 901 その5

第4問 下の図は、我が国のバイオマス資源（家畜排泄物、下水汚泥など）に対する利用資源量と未利用資源量を、炭素重量（Ct）で表したものである（出典：農林水産省「バイオマス活用推進会議資料（H25）」を一部改変）。このデータを基に、あなたが考えるこれからのバイオマスの有効な利用法について、400字以内で説明せよ。



(25字 16行)