

基礎数学α 小課題第14回

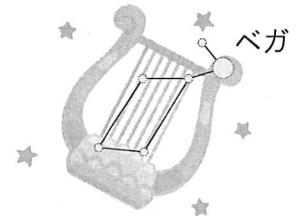
裏面にある略解をもとに丸付けをすること。裏面も解答に使ってもよいです。授業の質問も書いてくれれば回答します。名前等、忘れずにていねいに書いてください！

1年 \_\_\_ 科 \_\_\_ 番 氏名 \_\_\_\_\_

1. 天体の明るさを測る“等級”という単位は、こと座のベガ(七夕のおりひめ星)を等級0とする  
と、Pogsonの式

$$m = -2.5 \log_{10} \frac{I}{I_V}$$

により定義される。ここで、 $m$ と $I$ は天体の等級と明るさをそれぞれ表し、 $I_V$ はベガの明るさを表す。このとき、



$$\leftarrow m=1$$

- (1) ベガの明るさの  $10^{-1}$  倍(すなわち、 $I = I_V \cdot 10^{-1}$ )、 $10^{-2}$  倍、 $10^{-3}$  倍の明るさである天体の等級はそれぞれいくつか？  
 $10^{-1}$ 倍のとき  $I = I_V \cdot 10^{-1}$  だから、

$$m = -2.5 \log_{10} 10^{-1} = 2.5$$

同様に、

$$m = -2.5 \log_{10} 10^{-2} = 5.0$$

$$m = -2.5 \log_{10} 10^{-3} = 7.5$$

$$(2) 1\text{等星はベガの何倍の明るさか？(教科書巻末の対数表を用いて値を求めるとなお良い)}$$

$$\begin{aligned} & \frac{2}{5} = \log_{10} \left( \frac{I}{I_V} \right)^{-1} \\ & \left| \begin{array}{l} \frac{2}{5} = \log_{10} \frac{I}{I_V} \\ \frac{I}{I_V} = 10^{-\frac{2}{5}} \\ \therefore 10^{-\frac{2}{5}}\text{倍} \end{array} \right. \quad \begin{array}{l} \text{対数表より}, \log_{10} 2.5 = 0.3999 \\ \text{だから}, \left( \frac{I}{I_V} \right)^{-1} = 2.5 \\ \frac{I}{I_V} = 0.398 \end{array} \end{aligned}$$

2. 地震が発するエネルギー  $E$  [J] (ジュール) とマグニチュード  $M$  との関係は  $\log_{10} E = 4.8 + 1.5M$  で表される<sup>\*1</sup>。マグニチュードが1だけ変化するとき、エネルギーは元のおよそ何倍になるか？

マグニチュード  $M_0$  のときのエネルギーを  $E_0$ 、

$M_0 + 1$  のときのエネルギーを  $E$  とすると、

$$\log_{10} E_0 = 4.8 + 1.5 M_0$$

$$\log_{10} E = 4.8 + 1.5(M_0 + 1)$$

$$\therefore \log_{10} E - \log_{10} E_0 = 1.5$$

$$\log_{10} \frac{E}{E_0} = 1.5$$

$$\frac{E}{E_0} = 10^{\frac{3}{2}} = 3$$

約3倍

3. 水溶液中の水素イオン  $H^+$  のモル濃度 [mol/L] を  $[H^+]$  と表すとき、pH(水素イオン指数)は  $pH = -\log_{10} [H^+]$  により与えられる。また、 $[H^+]$  は  $[H^+] = cm\alpha$  ( $c$ : 溶液のモル濃度、 $m$ : 酸の価数、 $\alpha$ : 電離度<sup>\*2</sup>) により計算できる。このとき、

- (1)  $1.0 \times 10^{-3}$  [mol/L] の塩酸 HCl の pH を求めよ。ただし、HCl の電離度を1とする。

$$[H^+] = 1.0 \times 10^{-3} \times 1 \times 1 = 10^{-3}$$

$$pH = -\log_{10} [H^+] = -\log_{10} 10^{-3} = 3.0$$

$$\log_{10} 2 = 0.3010$$

2倍に薄めると濃度は半分にならぶから、

$$[H^+] = \frac{1}{2} \times 10^{-3} \times 1 \times 1 = \frac{1}{2} \times 10^{-3}$$

$$pH = -\log_{10} \left( \frac{1}{2} \times 10^{-3} \right) = \log_{10} 2 + 3.0$$

$$= 3.3$$

- (3)  $1.0 \times 10^{-3}$  [mol/L] の酢酸  $CH_3COOH$  の pH を求めよ。ただし、 $CH_3COOH$  の電離度を0.01とする。

$$[H^+] = 1.0 \times 10^{-3} \times 1 \times 0.01 = 10^{-5}$$

$$pH = -\log_{10} 10^{-5} = 5.0$$

今日は裏にも問題があります！

\*1 理科年表 平成29年, p.722

\*2 溶解している酸・塩基の量に対する、電離している酸・塩基の量の割合。HClなどの強酸はほぼ1に近い:  $HCl \rightleftharpoons H^+ + Cl^-$  (ほぼ右辺の状態) 一方で、酢酸のような弱酸は電離度が小さい:  $CH_3COOH \rightleftharpoons H^+ + CH_3COO^-$  (ほぼ左辺の状態)

4. 次の式を簡単にせよ。

$$(1) \log_{10} 10\sqrt{10}$$

$$= \log_{10} 10^{\frac{3}{2}}$$

$$= \frac{3}{2}$$

$$(3) \log_2 2048$$

$$= \log_2 2^{11}$$

$$= 11$$

$$(5) 4 \log_2 \sqrt{6} - 2 \log_2 3$$

$$= 2 \log_2 6 - 2 \log_2 3$$

$$= 2(\log_2 3 + 1) - 2 \log_2 3$$

$$= 2 \quad \begin{matrix} \uparrow \\ \log_2 2 \end{matrix}$$

$$(7) \log_2 40 + \log_2 3 - \log_2 15$$

$$= \log_2 8 \cdot 5 + \log_2 3 - \log_2 3 \cdot 5$$

$$= (3 + \log_2 5) + \log_2 3 - (\log_2 3 + \log_2 5)$$

$$= 3$$

$$(9) \log_2 12 + \log_2 6 - 2 \log_2 3$$

$$= (\log_2 3 + 2) + (\log_2 3 + 1) - 2 \log_2 3$$

$$= 3 \quad \begin{matrix} \uparrow \\ \log_2 4 \end{matrix} \quad \begin{matrix} \uparrow \\ \log_2 2 \end{matrix}$$

$$(11) \log_9 27$$

$$= \frac{\log_3 27}{\log_3 9}$$

$$= \frac{3}{2}$$

$$(13) \log_4 81 \times \log_{27} 2$$

$$= \frac{\log_2 81}{\log_2 4} \times \frac{\log_2 2}{\log_2 27}$$

$$= \frac{4 \log_2 3}{2} \times \frac{1}{3 \log_2 3}$$

$$= \frac{2}{3}$$

底の変換

$\log_a M$ $= \frac{\log_c M}{\log_c a}$	<b>カクニン</b> 
---	-----------------

↑  
底を何に  
変えるかは  
式を見て判断

$$(2) \log_{\frac{1}{3}} 81$$

$$= \log_{\frac{1}{3}} \left( \frac{1}{3} \right)^{-4}$$

$$= -4$$

$$(4) 3^{\log_3 5} = X \quad \text{とおくと},$$

$$\log_3 5 = \log_3 X$$

$$\therefore X = 5$$

$$(6) 3 \log_3 \frac{1}{6} - \log_3 \frac{3}{4} + \log_3 12$$

$$= -3(\log_3 2 + 1) - (1 - \log_3 4) + (\log_3 4 + 1)$$

$$= -3 \log_3 2 - 3 - 1 + 2 \log_3 2 + 2 \log_3 2 + 1$$

$$= -3 + \log_3 2$$

$$(8) \log_3 \frac{4}{3} + \log_3 \sqrt[3]{24} - \frac{3}{2} \log_3 12$$

$$= (\log_3 4 - \log_3 3) + \frac{1}{3} \log_3 3 \cdot 8 - \frac{3}{2} \log_3 3 \cdot 4$$

$$= (2 \log_3 2 - 1) + \frac{1}{3}(1 + 3 \log_3 2) - \frac{3}{2}(1 + 2 \log_3 2)$$

$$= -\frac{13}{6}$$

$$(10) \log_3 \sqrt{2} + \frac{1}{2} \log_3 \frac{1}{3} - \frac{3}{2} \log_3 \sqrt[3]{6}$$

$$= \frac{1}{2} \log_3 2 - \frac{1}{2} - \frac{1}{2} \log_3 6$$

$$= \frac{1}{2} \log_3 2 - \frac{1}{2} - \frac{1}{2} (\log_3 2 + 1)$$

$$= -1$$

$$(12) \log_{\sqrt{2}} 8$$

$$= \frac{\log_2 8}{\log_2 \sqrt{2}} = \frac{3}{\frac{1}{2}} = 6$$

$$(14) \log_8 64 + \log_4 27 - \log_2 \frac{2}{3}$$

$$= \frac{\log_2 64}{\log_2 8} + \frac{\log_2 27}{\log_2 4} - (\log_2 2 - \log_2 3)$$

$$= \frac{6}{3} + \frac{3 \log_2 3}{2} - (1 + \log_2 3)$$

$$= 1 + \frac{5}{2} \log_2 3$$

4. (1)  $\frac{3}{2}$  (2)  $-\frac{4}{3}$  (3)  $11$  (4)  $5$  (5)  $2$  (6)  $\log_3 2 - 3$  (7)  $3$  (8)  $-\frac{6}{13}$  (9)  $3$  (10)  $-1$  (11)  $\frac{2}{3}$  (12)  $6$  (13)  $\frac{3}{2}$  (14)  $1 + \frac{2}{5} \log_2 3$  (15)  $\sqrt[3]{2}$ ,  $1 + \frac{2}{5} \log_2 3$

3. (1)  $3.0$  (2)  $3.3$  (3)  $5.0$

2.  $10^{-\frac{1}{2}}$  倍  $\equiv 3$  倍

1. (1)  $2.5$  倍量,  $5$  倍量,  $7.5$  倍量 (2)  $10^{-\frac{1}{2}}$  倍  $\equiv 0.4$  倍