

1 (計 3 4 点)

問(1) 計 1 4 点	(a) 5 点	過程 : 1 点	動摩擦力の大きさ μN の認識に過程点 1 点を与える。
		結果 : 4 点	$F = -\mu mg$: 2 点, $a = -\mu g$: 2 点
	(b) 3 点	過程 : 1 点	等加速度運動の式 ($a = -\mu g$ の代入不要), または力学的エネルギーと仕事の関係に過程点 1 点を与える。
		結果 : 2 点	$V = \sqrt{\frac{2}{3} \mu g l}$
(c) 3 点	過程 : 1 点	等加速度運動の式または運動量と力積の関係に過程点 1 点を与える。	
	結果 : 2 点	$t_1 = \sqrt{\frac{2\ell}{3\mu g}}$ 解の公式を用いて $t_1 = \sqrt{\frac{2\ell}{3\mu g}}, 3\sqrt{\frac{2\ell}{3\mu g}}$ と答えた場合には結果点を 1 点とする。	
(d) 3 点	過程 : 1 点	鉛直方向の等加速度運動の式に過程点 1 点を与える。	
	結果 : 2 点	$t_2 = \sqrt{\frac{2h}{g}}$	
問(2) 計 8 点	(a) 4 点	結果 : 4 点	選択肢 (あ) : 2 点 理由 : 2 点 定性的または定量的に, 動摩擦力のモーメントの大きさの増加に言及していれば 2 点を与える。動摩擦力以外の力またはそのモーメントに関する説明は点数の対象としない。
		過程 : 2 点	力のモーメントのつり合いの式に過程点 2 点を与える。
	(b) 4 点	結果 : 2 点	$h = \frac{M}{2\mu m} \ell$

問(3) 計 1 2 点	(a) 4 点	過程：2 点	台 P の水平方向の力のつり合いの式に 2 点を与える。
		結果：2 点	$\mu' = \frac{m}{M+m} \mu$
	(b) 3 点	過程：1 点	方針が正しければ以下の過程点①または②を与える。 ① 台 P が静止している間(1)と同じ運動を台 P の上から観測できることを理解している場合に過程点 1 点を与える。 ② エネルギーに注目した解答は定量的な立式ができている場合に 1 点を与える。エネルギーの定性的な説明には加点しない。
		結果：2 点	$v = 2V$
	(c) 2 点	結果：2 点	グラフ (イ)
	(d) 3 点	過程：1 点	相対加速度を用いた相対運動の関係式，台 P，小物体 Q それぞれについての等加速度運動の式，またはそれらに準ずる方針を記述した場合に過程点 1 点を与える。
		結果：2 点	$s_2 = \left\{ \sqrt{\frac{2M}{3m}} + \frac{M}{2(M+m)} \right\} \ell$ 指定文字で答えていない場合，前問までの結果を代入することで正解となるならば結果点 2 点を与える。

2 (計 3 3 点)

問(1) 計 2 0 点	(a) 5 点	過程：1 点	運動方程式という方針があれば過程点 1 点を与える。
		結果：4 点	$a_x = 0 : 2 \text{ 点}, a_y = -\frac{qE}{m} : 2 \text{ 点}$
	(b) 3 点	過程：1 点	粒子の速度の x 成分 $v_0 \cos \theta$ による等速運動を用いる方針 過程点に 1 点を与える。
		結果：2 点	$t_1 = \frac{L}{v_0 \cos \theta}$
	(c) 3 点	過程：1 点	y 方向の等加速度運動の式またはそれと等価な式に過程点 1 点を与える。
		結果：2 点	$y_1 = L \tan \theta - \frac{qE}{2m} \left(\frac{L}{v_0 \cos \theta} \right)^2$ 指定文字で答えていない場合、前問までの結果を代入する ことで正解となるならば結果点 2 点を与える。
	(d) 3 点	過程：1 点	方針が正しければ以下の過程点①または②を与える。 ① 点 P での速度の成分 v_{1y} を求め、 $v_{1y} > 0$ であれば良い という方針に 1 点。 ② 点 P に達する時刻 t_1 と最高点に達する時刻 t_3 が $t_1 < t_3$ を満たすという方針に 1 点。
		結果：2 点	$v_0 > \sqrt{\frac{qEL}{m \sin \theta \cos \theta}}$
	(e) 6 点	過程：2 点	方針が正しければ以下の過程点①または②を与える。 ① $v_1 = \sqrt{(v_0 \cos \theta)^2 + v_{1y}^2}$ と同等の方針に 1 点。 ② エネルギーの関係式を用いて $\frac{1}{2} m v_1^2 = \frac{1}{2} m v_0^2 - qE y_1$ と同等の方針に 1 点。
		結果：4 点	①, ②の過程点の他に、 $\tan \theta_1 = \frac{v_{1y}}{v_0 \cos \theta}$ と同等の方針に 過程点 1 点。 $v_1 = \sqrt{v_0^2 - \frac{2qEL}{m} \tan \theta + \left(\frac{qEL}{m v_0 \cos \theta} \right)^2} : 2 \text{ 点}$ $\tan \theta_1 = \tan \theta - \frac{qEL}{m v_0^2 \cos^2 \theta} : 2 \text{ 点}$

問(2) 計 13 点	(a) 3 点	過程：1 点	ローレンツ力の大きさ qv_1B に過程点 1 点を与える。
		結果：2 点	$r = \frac{mv_1}{qB}$
	(b) 3 点	過程：1 点	$\frac{2\pi r}{v_1}$ またはそれに準ずる式に過程点 1 点を与える。
		結果：2 点	$T = \frac{2\pi m}{qB}$
(c) 5 点	過程：1 点	回転中心角 $2\theta_1 + \pi$ の認識に過程点 1 点を与える。	
	結果：4 点	$T_2 = \frac{(2\theta_1 + \pi)m}{qB} : 2 \text{ 点}$ $y_2 = y_1 - \frac{2mv_1 \cos \theta_1}{qB} : 2 \text{ 点}$	
(d) 2 点	結果：2 点	グラフ (ウ)	

3 (計 3 3 点)

問(1) 計 1 9 点	(a) 3 点	過程：1 点	状態方程式に過程点 1 点を与える。
		結果：2 点	$n = \frac{p_0 V_0}{RT_0}$
	(b) 4 点	過程：2 点	①ポアソンの式 $p_0 V_0^\gamma = p_B (\alpha V_0)^\gamma$ に過程点 1 点を与える。 ②状態 B の状態方程式 $p_B (\alpha V_0) = nRT_B$ (または状態 A と状態 B のボイルシャルルの法則) に過程点 1 点を与える。 これら①, ②は独立に配点する。
		結果：2 点	$p_B = \frac{1}{\alpha^\gamma} p_0 : 1 \text{ 点}, \quad T_B = \frac{1}{\alpha^{\gamma-1}} T_0 : 1 \text{ 点}$
	(c) 4 点	過程：2 点	方針が正しければ以下の過程点①, ②を独立に与える。計算のミスに減点はない。 ① 内部エネルギーの変化量 $\Delta U_{AB} = \frac{3}{2} nRT$ または $\Delta U_{AB} = \frac{3}{2} (p_B \cdot \alpha V_0 - p_0 V_0)$ を理解していれば過程点 1 点を与える。 ② 断熱変化の熱力学第一法則 $0 = \Delta U_{AB} + W_{AB}$ を理解していれば過程点 1 点を与える。
		結果：2 点	$W_{AB} = \frac{3}{2} \left(1 - \frac{1}{\alpha^{\gamma-1}} \right) p_0 V_0$ 指定文字で答えていない場合, 前問までの結果を代入することで正解となるならば結果点 2 点を与える。
	(d) 5 点	過程：2 点	① 大気がした仕事 $-(\alpha - 1)p_0 V_0$ またはその大きさ $(\alpha - 1)p_0 V_0$ の理解があれば過程点 1 点を与える。 ② 気体, 大気, 手がした仕事の和が 0 となる方針があれば過程点 1 点を与える。 これら①, ②は独立に配点する。
		結果：3 点	$W = \left(\alpha + \frac{3}{2\alpha^{\gamma-1}} - \frac{5}{2} \right) p_0 V_0 : 1 \text{ 点}$ 指定文字で答えていない場合, 前問までの結果を代入することで正解となるならば結果点 1 点を与える。ただし, 大気がした仕事の符号のミスがあれば結果点は与えない。 グラフ(次図)：2 点

	(e) 3 点	<p>過程：1 点</p> <p>方針が正しければ以下の過程点①または②に過程点 1 点を与える。</p> <p>① 定積モル比熱 $\frac{3}{2}R$ を用いて熱量を求める方針があれば過程点 1 点を与える。</p> <p>② 定積変化の熱力学第一法則 $Q_{BC} = \Delta U_{BC} + 0$ を用いる方針があれば過程点 1 点を与える。</p>	
		<p>結果：2 点</p> $Q_{BC} = \frac{3}{2} \left(1 - \frac{1}{\alpha^{\gamma-1}} \right) p_0 V_0$	
問(2) 計 7 点	(a) 3 点	<p>過程：2 点</p> <p>①状態 C の状態方程式 $p_C(\alpha V_0) = nRT_0$（またはボイルシャルルの法則）に過程点 1 点を与える。</p> <p>②ポアソンの式 $p_C(\alpha V_0)^\gamma = p_D V_0^\gamma$ に過程点 1 点を与える。これら①、②は独立に配点する。</p>	
		<p>結果：1 点</p> $p_D = \alpha^{\gamma-1} p_0$	
	(b) 4 点	<p>過程：3 点</p> <p>①状態 D の状態方程式 $\alpha^{\gamma-1} p_0 \cdot V_0 = nRT_D$（またはボイルシャルルの法則）に過程点 1 点を与える。</p> <p>② 内部エネルギーが保存されるという認識があれば過程点 2 点を与える。これら①、②は独立に配点する。</p>	
		<p>結果：1 点</p> $T_1 = \frac{\beta + \alpha^{\gamma-1}}{\beta + 1} T_0$	
問(3) 計 7 点	(a) 5 点	<p>過程：3 点</p> <p>① 操作を繰り返しても状態 D の気体 I の温度が常に $T_D = \alpha^{\gamma-1} T_0$ であることが明示されていれば過程点 2 点を与える。</p> <p>② ①をふまえて内部エネルギーの保存の式</p>	

			$\frac{3}{2}nR \cdot \alpha^{\gamma-1}T_0 + \frac{3}{2}\beta nRT_{k-1} = \frac{3}{2}(1+\beta)nRT_k$ <p>を正しく記述できれば過程点 1 点を与える。 これら①, ②は独立に配点する。</p>
		結果：2 点	$T_k = \frac{\beta}{\beta+1}T_{k-1} + \frac{\alpha^{\gamma-1}}{\beta+1}T_0$
	(b) 2 点	過程：1 点	<p>方針が正しければ以下の過程点①または②を与える。</p> <p>① 断熱シート S_2 をはずす前の気体 II の温度が $\alpha^{\gamma-1}T_0$ に達しているとそれ以上温度が変化しないという理解に過程点 1 点を与える。</p> <p>② $T_{k-1} = T_k = T_f$ という理解があれば過程点 1 点を与える。</p>
		結果：1 点	$T_f = \alpha^{\gamma-1}T_0$