热,内能:

- 1. 温度
- 2. 温度计
- 3. 内能与热机
- (1)内能
- (2)比热容
- (3)内能的利用
- (4)热机

考点一 概念考查

考点二 判断物体的内能的改变方式

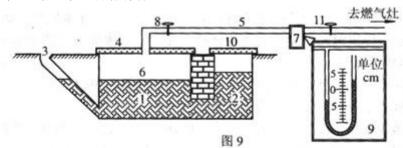
考点三 比热容的探究和应用

考点四 热机

考点五 与热量、热值相关的计算

综合: 微波炉波长、热量、电费、效率。

08 竞赛真题 在一些农村地区建造的沼气池,通过将农村大量的秸杆、人畜粪便发酵来获取沼气,利用沼气来烧火做饭,点灯照明。沼气池的应用,不仅使上述资源得以更好的利用,同时也给生活带来了诸多便利,使环境得以改善。这是一个一举多得的惠民工程。图 9 所示为一农户的水压式沼气池的剖面简图。



说明: 1. 沼气池 2. 水压池 3. 进料口 4. 密封盖 5. 输气管 6. 贮气室 7. 沼气压力显示器 8. 总阀门 9. U形管压强计(里面装有染成红色的水)10. 出料口盖板(不密封水压池.水压池仍与外面大气相通)11. 阀门

己知该农户家燃气灶的相关技术数据如下:

使用燃料	液化石油气	天然气	人工煤气	人工沼气
灶前压强(kPa)	2.8	2.0	1.0	1.5
额定热流量	普通炉	左: 3.6		左: 3.6
被足恐机里 (kW)	日旭ゲ	右: 4.0	组合炉	右: 3.6
	单炉	4.0		

取 g= 10 N/kg , 水的比热容 4.2×10^3 J/(kg • °C)

- 1. 根据图 9 所示,通过计算说明,该农户此时能否使用这个沼气池中的沼气来正常烧火做饭?
- 2. 有一天,该农户发现,沼气压强小于燃气灶的要求。为了能尽快利用沼气生火做饭,从物理学的角度看,可采取哪些措施?
- 3. 若该农户所用的燃气灶是普通炉,通常情况下,普通炉中的右炉单独正常工作时,将一壶质量为 2.5kg 、温度为 20℃的水烧开,耗时约 10 *min* 。试估算右炉烧水的效率。
- 4. 请你就如何提高燃气灶的效率问题谈谈你的设想。

解析:

1. 灶前沼气压强
$$p=p * gh * \cdots$$
 (1分)
=1.0×10³ kg/m³×10 N/kg ×0.06 m = 6.0×10² Pa = 0.6 kPa······· (1分)

因为p>0.5 kPa,因此可以使用这个沼气池中的沼气来正常烧火做饭。 …… (1分)

2. 可采取的措施有:

通过进料口向沼气池中加水、加料或向水压池中加水等。如果通过进料口向沼气池中加适量的热水,则效果更佳。

说明:每项正确、合理的措施得1分,最多2分。

3. 一般说来,燃气灶正常工作时,燃气的燃烧是很充分的,我们可以视为燃气完全燃烧;再把当时的大气压看作是1标准大气压。

水吸收的热量:
$$Q_{\text{RS}} = c_{*}m_{*}\Delta t_{*}$$
 (1分)
$$= 4.2 \times 10^{3} \times 2.5 \times (100 - 20) \text{ J} = 8.4 \times 10^{5} \text{ J} \qquad \qquad (1分)$$
燃气灶所放出的热量: $Q_{\text{RS}} = Pt$ (1分)
$$= 4.0 \times 10^{3} \times 10 \times 60 \text{ J} = 2.4 \times 10^{6} \text{ J} \qquad \qquad (1分)$$
右炉烧水的效率: $\eta = \frac{Q_{\text{RS}}}{Q_{\text{RS}}} \times 100\%$ (1分)
$$= \frac{8.4 \times 10^{5}}{2.4 \times 10^{6}} \times 100\% = 35\%$$
 (1分)

4. 提高燃气灶热效率的设想如下:

适当选用额定热流量较大的炉具以缩短加热时间,从而缩短向环境散热的时间,以减少热损失; 及时清除水壶底部的水垢,以加快热传递;烧水时,水壶最好加盖。

说明: 每项正确、合理的设想得1分, 最多3分。

练习题

1、有六个完全相同的杯子,其中一个盛满热水,如果要利用杯子的吸热作用把热水的温度降低,可以把热水注入其余的五个冷杯子中,让杯子吸收热水的热量,怎样注入热水可以获得最佳的冷却效果?

[方法一]把热水平均注入五个杯子中,每个杯子分配 1/5 热水。

[方法二]先把热水整杯注入第二个杯子,等杯子不再吸热时,再整杯注入第三个杯子,如此类推,最后注入第六个杯子。

(1)你选择哪个方法,写出选择理由.

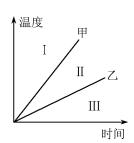
(2)如果热水质量是 100 g, 温度 90 °C, 玻璃杯质量 50 g, 温度 10 °C, 玻璃的比热容为 0.84 × 10^3 J/(kg. °C), 请计算能使热水降低到的最低温度?

解析:(1)应该选择方法二。因为方法二中前几个杯子倒入热水后,杯子升高的温度都会比方法一中的杯子温度升的高,表明吸收的热量比第一种方法多,所以热水降温多,故应选择方法二。···(4分)

(2)方法二中,第一个杯子升高的温度 $t_{i^{:}}$ (C_*M90 ℃ $+C_*m10$ ℃)/(C_*M+C_*m) =82.7 ℃

同理 t_2 =76.1 $^{\circ}$ t_3 =70.1 $^{\circ}$ t_4 =64.6 $^{\circ}$ t_5 =59.7 $^{\circ}$ 所以能使热水降低到的最低温度是 59.7 $^{\circ}$ … (8 分)

2. 已知 1g 甲液体温度升高 1℃需要 2. 1J 的热量, 1g 乙液体温度升高 1℃需要 4. 2J 的热量, 1g 丙液体温度升高 1℃需要 2. 8J 的热量. 分别取甲、乙两种液体各 60g,



以相同的热源加热,其温度与加热时间的关系如图所示. 若取 90g 的丙液体,以相同的热源加热,则其温度与加热时间的关系图像 ()

A. 落在 I 区 B. 落在 II 区 C. 与甲重叠 D. 与乙重叠 **解析:**根据已知条件可以分别确定三种液体的比热容:

$$\textit{C}_{\text{p}} = 2.1 \text{J} \, / \, (\text{kg} \cdot \, ^{0}\text{C}) \; , \quad \textit{C}_{\text{Z}} = 4.2 \text{J} \, / \, (\text{kg} \cdot \, ^{0}\text{C}) \; , \qquad \textit{C}_{\text{p}} = 2.8 \text{J} \, / \, (\text{kg} \cdot \, ^{0}\text{C})$$

$$\Delta t_{\rm pp} = 2\Delta t_{\rm pp}$$

类似可找出乙和丙升温的关系: $\frac{\Delta t_Z}{\Delta t_B} = \frac{m_B c_B}{m_Z c_Z} = \frac{90g \times 2.8}{60g \times 4.2} = 1$ 所以 $\Delta t_Z = \Delta t_B$,即丙液体与乙液体升高的温度相同.

答案 D