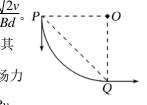
## 第13次模拟考试理综参考答案

## 物理参考答案

- 14. C 15. C 16. A 17. C 18. D 19. BD 20. ABC 21. AD
- 23. (10 分) (1)如图 b b' (2) 2 0.80
  - (3)其正向电阻随电压的增大而减小,当电压大于某值时,电阻趋于稳定值4.0(3.8~4.2均可)
- 24.  $(12 \, \text{分})$   $(1) \frac{\sqrt{2}v}{Bd}$   $(2) \, 2Bv$
- 解析: (1)粒子在匀强磁场中做匀速圆周运动,如图所示,由几何关系可得  $R=\frac{\sqrt{2}}{2}d$ ,粒子所受

洛伦兹力提供向心力,即  $qvB=m\frac{v^2}{R}$ ,联立解得该粒子的比荷  $\frac{q}{m}=\frac{\sqrt{2}v}{Bd}$ 。 P



- (2)当磁场换成匀强电场后,粒子由 P 运动到 Q 做类平抛运动,设其加速度为 a,沿初速度方向  $\frac{\sqrt{2}}{2}d=vt$ ,沿电场方向  $\frac{\sqrt{2}}{2}d=\frac{1}{2}at^2$ ,电场力即合外力,由牛顿第二定律得 qE=ma,联立解得电场强度 E=2Bv。
- 25. (1)  $a_{\rm m} = 10 \,{\rm m/s^2}$ ,  $a_{\rm M} = 5 \,{\rm m/s^2}$ ; (2)  $t_{\rm M} = 2.1 \,{\rm s}$ ; (3)  $Q = 305 \,{\rm J}$
- 解: (1)设小物块和木板开始运动时,物块做匀加速直线运动,加速度为 $a_{\rm m}$ ,木板做匀减速直线运动,加速度为 $a_{\rm M}$ ;规定沿斜面向下运动为正方向,

对物块,由牛顿第二定律得:  $mg\sin\theta + \mu_1 mg\cos\theta = ma_{\rm m}$  可得  $a_{\rm m}=10{\rm m/s}^2$  对木板,由牛顿第二定律得:  $Mg\sin\theta - \mu_1 (m+M)g\cos\theta - \mu_1 mg\cos\theta = Ma_{\rm m}$  可得 $a_{\rm m}=-5{\rm m/s}^2$ 

(2)设从开始运动到两者碰撞时间为 $t_1$ ,两者碰撞前瞬间速度分别为 $v_{\rm m}$ , $v_{\rm M}$ ,

位移分别为 $x_{m1}$ ,  $x_{M1}$ , 由运动学知识可知, 对物块有  $x_{m1} = \frac{1}{2} a_m t_1^2$ ,  $v_m = a_m t_1$ 

对木板有 
$$x_{\text{M1}} = v_1 t_1 + \frac{1}{2} a_{\text{M}} t_1^2$$
,  $v_{\text{M}} = v_1 + a_{\text{M}} t_1$  又  $x_{\text{M1}} - x_{\text{m1}} = l_1$ 

联立解得  $t_1 = 0.6 \text{s}$  ,  $x_{\text{ml}} = 1.8 \text{m}$  ,  $v_{\text{m}} = 6 \text{m/s}^2$  ,  $x_{\text{Ml}} = 6.3 \text{m}$  ,  $v_{\text{M}} = 9 \text{m/s}^2$ 

物块与挡板碰撞后瞬间速度分别为 $v_{ml}$ 、 $v_{Ml}$ ,由动量守恒定律和机械能守恒定律得

$$Mv_{\rm M} + mv_{\rm m} = Mv_{\rm M1} + mv_{\rm ml}$$
 
$$\frac{1}{2}Mv_{\rm M}^2 + \frac{1}{2}mv_{\rm m}^2 = \frac{1}{2}Mv_{\rm M1}^2 + \frac{1}{2}mv_{\rm ml}^2$$

解得  $v_{\rm ml} = 10 \, \mathrm{m/s}$  ,  $v_{\rm Ml} = 7 \, \mathrm{m/s}$ 

设物块与木板碰撞后直到同时到达斜面底端的位移分别为 $x_{m2}$ , $x_{M2}$ ,运动时间为 $t_2$ ,由受力分析可得碰撞后物块与木板均做匀速直线运动,

由几何关系得  $x_{m2}-x_{M2}=v_{m1}t_2-v_{M1}t_2=l_1$  可得  $t_2=1.5\mathrm{s}$ ,  $x_{M2}=10.5\mathrm{m}$  故木板运动的总时间为  $t_M=t_1+t_2=2.1\mathrm{s}$ 

13 模理综参考答案 第1页(共5页)

(3)物块与木板之间的摩擦产热为 $O_1$ ,木板与斜面间的摩擦产热为 $O_2$ ,物块与传送带之间的 摩擦产热为 $Q_3$ ,由能量关系得 $Q_1 = 2\mu_1 mgl_1 \cos\theta = 45$ J  $Q_2 = \mu_1 (m+M)g(x_{M1} + x_{M2})\cos\theta = 252$ J 设物块在传送带上加速过程中位移为 $x_{m3}$ ,加速度为  $a = \frac{\mu_2 mg}{m} = \mu_2 g = 5 \text{m/s}^2$ 由运动学公式  $v_2^2 - v_{m1}^2 = 2ax_{m3}$ 可得  $x_{m3} = 9.6 \text{m} < l_2$ 

此过程中传送带位移 
$$x = v_2 t_3 = \frac{v_2 (v_2 - v_{ml})}{2} = 11.2 \text{m}$$

故有 $Q_3 = \mu_3 mg(x - x_{m3}) = 8J$ ,整个过程系统因摩擦增加的内能为 $Q = Q_1 + Q_2 + Q_3 = 305J$ 

- 33. (1) ABE (2) ( i ) 600 K (ii ) 22 kg 0.16 m
  - (2)解析: (i)初态,气体温度为 $T_1$ =(273+27)K=300 K 当活塞 A 刚好达到汽缸顶部时,设气体温度为  $T_2$ ,气体体积为  $V_2=2LS$ 该过程气体发生等压变化,由盖—吕萨克定律有 $\frac{V_1}{T_1}$ 。解得  $T_2$ =600 K。
  - $p_1 = p_0 + \frac{2mg}{S} = 1.1 \times 10^5 \,\text{Pa}$ (ii)温度为 $T_1$ 时,气体的压强为 设最后沙子倒入的质量为M,则活塞B回到初位置时,气体压强为 $p_3=p_0+rac{(2m+M)g}{\varsigma}$ 此时气体的温度为  $T_3=T_2$ ,由查理定律有  $\frac{p_1}{T_1}=\frac{p_3}{T_3}$  解得 M=22 kg, 设弹簧又压缩了  $\Delta x$ ,由胡克定律有  $\Delta x = \frac{Mg}{b}$

- 34. [物理——选修 3-4](15 分)
  - (1)(5 分) 负方向 -3
  - (2)(10分)①双缝到毛玻璃屏的距离和相邻条纹间距
    - ②1.954(1.953~1.957)
    - $(3)4.9 \times 10^{-7}$
    - ④换波长更短的滤光片或减小双缝到毛玻璃屏的距离
  - 解析: (2)①实验时, 根据公式  $\Delta x = \frac{l}{l}$ , 可得  $\lambda = \frac{\Delta x d}{l}$ , 所以需要测量相邻的条纹之间距离、

双缝间距、双缝到屏的距离。故还需要测量双缝到毛玻璃屏的距离和相邻条纹间距。

②第一条亮纹的读数为 4.5 mm+0.01×40.0 mm=4.900 mm,

第6条亮纹的读数为14.5 mm+0.01×17.0 mm=14.670 mm,

所以相邻的亮纹间距  $\Delta x = \frac{14.670 - 4.900}{5}$  mm=1.954 mm.

- ③光波波长  $\lambda = \frac{\Delta x d}{I} = \frac{1.954 \times 10^{-3} \times 0.3 \times 10^{-3}}{120.00 \times 10^{-2}} \text{m} = 4.9 \times 10^{-7} \text{ m}$ 。
- ④根据公式  $\Delta x = \frac{l}{\lambda}$  可知,想要条纹变密集,即让  $\Delta x$  变小,可以减小双缝到屏的距离,减 小光波的波长,增大双缝的间距,即换波长更短的滤光片或减小双缝到毛玻璃屏的距离。

13 模理综参考答案 第2页(共5页)

## 化学参考答案

7 26	A 8. C 9. 1 (每空 2 分,共 14 分)	B 10. D	11. A	12. D	13. B	
20.	(1) $MnO_2 + 4H^+ + 2Cl^{-2}$	$\frac{\Delta}{}$ Cla $\uparrow$ +Mn <sup>2</sup>	++2H2O			
	(2) 吸收装置中产生的 (3) 冷凝 FeCl <sub>3</sub> 且保证 T			中混有的 FeC	$l_3$	
	(4) $2\text{FeTiO}_3 + 7\text{Cl}_2 + 6\text{C}_3$	<u>900℃</u> 2TiCl	4+2FeCl <sub>3</sub> +6	iCO		
	(5) ①防止 Ti <sup>3+</sup> 在空气中		0		$O_2 \cdot 2H_2O$	
27.	(每空2分,共14分)	1001110	0 - 1	0.11		
	(1) 将硫元素转化成 $SO_2$ 而除去(或将 $FeS_2$ 转化为 $Fe_2O_3$ 和 $SO_2$ )					
	(2) c→a→d→e (3) H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> (或过氧化氢) (4) 2FePO <sub>4</sub> +Li <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> +H <sub>2</sub> C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <u>高温</u> 2LiFePO <sub>4</sub> +H <sub>2</sub> O↑+3CO <sub>2</sub> ↑					
			,	to No 15 W		
	(5) 取少量产品于试管「(6) ① dhcgf		酸溶解, 再同	]试管中滴加川	L淌 KSCN 溶液	
28.	(除标注外,每空2分,		INI			
	(1)① 可以(1分)	and the second s				
	(2) ① $N_2 + 6e^- + 6C_2H_5$	$OH=2NH_3+6C$	$_{2}\mathrm{H}_{5}\mathrm{O}^{-}$ ②	AC	00 <b>D</b>	
					00R	
	(3) ① 升高 ⑦	N 2 吸附氧	【达到了饱和	$(4)^{\frac{4}{1}}$	$\frac{\overline{0011}}{p_0}$	
35.	[化学——选修 3: 物质	结构与性质](	除标注外,每	(4)	$\overline{p_0}$	
35.	[化学——选修 3: 物质		除标注外,每	(4) <sup>-</sup> 空 1 分,共 1:	$\overline{p_0}$	
35.	[化学——选修 3: 物质	结构与性质]( 2s 2p ↑↓ ↑↓↑↓↑	除标注外,每 <sup>3s</sup> ↑	(4) <sup>-</sup> 空 1 分,共 1:		
35.	[化学—选修 3: 物质 (1) ① 3 ② 1s (2) ① 28 21-冠酉 ② Na <sup>+</sup> 直径太小,Cs	<b>结构与性质]</b> ( 2s 2p ↑↓ ↑↓↑↓ ↑   ※-7 O  s+直径太大 (2	涂标注外,每 <sup>3s</sup> ↑ (或氧原子) 分)	(4) <sup>—</sup> 空1分,共 1: \$sp <sup>3</sup> sp <sup>2</sup>	p <sub>0</sub> 5分) ④ ac(2分)	
35.	[化学—选修 3: 物质 (1) ① 3 ② ↑↓ [ (2) ① 28 21-冠酉 ② Na <sup>+</sup> 直径太小,Ca 氧的电负性较大,	<b>结构与性质</b> ]( 2s 2p  ↑↓ ↑↓ ↑↓ ↑  谜-7 O  s+直径太大(2  X-带负电荷,	涂标注外,每 <sup>3s</sup> ↑ (或氧原子) 分)	(4) <sup>—</sup> 空1分,共 1: \$sp <sup>3</sup> sp <sup>2</sup>	p <sub>0</sub> 5分) ④ ac(2分)	
35.	[化学—选修 3: 物质 (1) ① 3 ② 1s (2) ① 28 21-冠酉 ② Na <sup>+</sup> 直径太小,Cs	<b>结构与性质</b> ]( 2s 2p  ↑↓ ↑↓ ↑↓ ↑  谜-7 O  s+直径太大(2  X-带负电荷,	涂标注外,每 <sup>3s</sup> ↑ (或氧原子) 分)	(4) <sup>—</sup> 空1分,共 1: \$sp <sup>3</sup> sp <sup>2</sup>	p <sub>0</sub> 5分) ④ ac(2分)	
	[化学—选修 3: 物质 (1) ① 3 ② ↑↓ [ (2) ① 28 21-冠酉 ② Na <sup>+</sup> 直径太小,Ca 氧的电负性较大,	<b>结构与性质</b> ]( 2s 2p ↑↓ ↑↓ ↑↓ ↑  谜-7 O s+直径太大(2 X-带负电荷,	徐标注外,每 3s (或氧原子) (或氧原子) 分) 冠醚与阴离子	(4) 空1分,共 1: \$p <sup>3</sup> sp <sup>2</sup>	po 5分) ④ ac (2分)	
	[化学—选修 3: 物质 (1) ① 3 ② 1s (2) ① 28 21-冠酉 ② Na <sup>+</sup> 直径太小,Cs 氧的电负性较大, (3) 4 (2 分 [化学—选修 5: 有机 (1) CH <sub>3</sub> OH (1 分)	<b>结构与性质</b> ](2s 2p ↑↓ ↑↓ ↑↓ ↑	徐标注外,每 3s (或氧原子) 分) 冠醚与阴离子 分)(除标注: 分)(3) □	(4) 空1分,共1: 字1分,共1: 字1分。 sp <sup>3</sup> sp <sup>2</sup> 子作用力太弱( 外,每空2分 取代反应(1分	Po 5 分) ④ ac (2 分) (2 分) , 共 15 分) })	
36.	[化学—选修 3: 物质 (1) ① 3 ② 1s	<b>结构与性质</b> ](2s 2p ↑↓ ↑↓ ↑↓ ↑	徐标注外,每 3s (或氧原子) 分) 冠醚与阴离子 分)(除标注: 分)(3) □	(4) 空1分,共1: 字1分,共1: 字1分。 sp <sup>3</sup> sp <sup>2</sup> 子作用力太弱( 外,每空2分 取代反应(1分	Po 5 分) ④ ac (2 分) (2 分) , 共 15 分) })	
	[化学—选修 3: 物质 (1) ① 3 ② 1s (2) ① 28 21-冠酉 ② Na <sup>+</sup> 直径太小,Cs 氧的电负性较大, (3) 4 (2 分 [化学—选修 5: 有机 (1) CH <sub>3</sub> OH (1 分) OHC−CHO + 4Cu(O	<b>结构与性质</b> ](2s 2p ↑↓ ↑↓ ↑↓ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑	徐标注外,每 3s (或氧原子) (或氧原子) 分) 冠醚与阴离子 分)(除标注: △→ 2Cu <sub>2</sub> O↓+	(4) 空 1分,共 1: 空 1分,共 1: 不作用力太弱( 外,每空 2分 取代反应(1分 NaOOC—CO	Po 5 分) ④ ac (2 分) (2 分) , 共 15 分) })	
36.	[化学—选修 3: 物质 (1) ① 3 ② 1s (2) ① 28 21-冠酉 ② Na <sup>+</sup> 直径太小,Cs 氧的电负性较大, (3) 4 (2 分 [化学—选修 5: 有机 (1) CH <sub>3</sub> OH (1 分) OHC−CHO + 4Cu(O	<b>结构与性质</b> ](2s 2p ↑↓ ↑↓ ↑↓ ↑	徐标注外,每 3s (或氧原子) (或氧原子) 分) 冠醚与阴离子 分)(除标注: △→ 2Cu <sub>2</sub> O↓+	(4) 空 1分,共 1: 空 1分,共 1: 不作用力太弱( 外,每空 2分 取代反应(1分 NaOOC—CO	Po 5 分) ④ ac (2 分) (2 分) , 共 15 分) })	
36.	[化学—选修 3: 物质 (1) ① 3 ② 1s (2) ① 28 21-冠酉 ② Na <sup>+</sup> 直径太小,Cs 氧的电负性较大, (3) 4 (2 分 [化学—选修 5: 有机 (1) CH <sub>3</sub> OH (1 分) OHC−CHO + 4Cu(O	<b>结构与性质</b> ](2s 2p ↑↓ ↑↓ ↑↓ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑	徐标注外,每 3s (或氧原子) (或氧原子) 分) 冠醚与阴离子 分)(除标注: △→ 2Cu <sub>2</sub> O↓+	(4) 空 1分,共 1: 空 1分,共 1: 不作用力太弱( 外,每空 2分 取代反应(1分 NaOOC—CO	Po 5 分) ④ ac (2 分) (2 分) , 共 15 分) })	

$$2H_{3}C + OCH_{2}CH_{2} + OH_{2}CH_{2} + OH_{2}CH$$

## 生物参考答案

- 1. A 2. C 3. B 4. D 5. C 6. A
- 29. (10分)(每空2分)
  - (1)每组设置多株幼苗进行实验
  - (2)可见光 气孔导度较低,进入叶肉细胞的 CO<sub>2</sub>较少,暗反应速率较低; 叶绿素含量较少,吸收的光能较少,光反应速率较低
  - (3)缓解盐胁迫对该植物幼苗气孔导度、净光合速率以及叶绿素含量的抑制
  - (4)探究不同浓度的 ABA 类似物对盐胁迫条件下植物幼苗的影响、探究一定浓度的 ABA 类似物对不同程度的盐胁迫条件下植物幼苗的影响等(合理即可)
- 30. (11分)(除标注外,每空2分)
  - (1) 隐性 cc 、Cc
  - (2)不能(1分), 无论基因 A/a 是否位于 2号染色体上, 所得杂交结果均与实验结果一致(2分)
  - (3)选择  $F_1$ 中的红眼雌雄果蝇进行杂交(1分),统计子代表现型及比例(1分)。 若子代中紫眼果蝇只出现在雄性个体中,则 A/a 位于 X 染色体上(1分); 若紫眼果蝇在雌雄中均有,则 A/a 位于常染色体上(1分)。
- 31. (10分)(每空2分)
  - (1)调整能量流动关系,使能量更多流向对人类最有益的部分
  - (2)大豆吸收了重金属,而根瘤菌固氮增加了土壤肥力
  - (3)①187 ②呼吸作用中以热能的形式散失的能量 5
- 32. (8分)(除标注外,每空2分)
  - (1)大脑皮层(1分)
  - (2)胞吐(1分) 低于
  - (3)下降
  - (4)在尼古丁戒断过程中,体内血清素含量下降,对伤害性刺激信号输入的抑制能力减弱,从而出现疼痛敏感性升高的现象
- 37. (15分)(除标注外,每空2分)
  - (1)与泡菜相比,新鲜蔬菜中亚硝酸盐含量低 腌制的时间、温度和食盐的用量(任写两项)
  - (2)细胞质(基质) 抑制杂菌生长(或调节泡菜的风味)
  - (3)透明圈 甘油

将品质相同的同种新鲜蔬菜均分为若干组,每组分别加入不同浓度的蔗糖溶液,进行泡菜制作,定期测定每组泡菜中亚硝酸盐的含量,观察并记录每组亚硝酸盐含量的峰值(3分)

- 38. (15分)(除标注外,每空2分)
  - (1)诱导小鼠产生能够分泌抗 SVA 抗体的 B 淋巴细胞

13 模理综参考答案 第 4 页 (共 5 页)

- (2)取小鼠的脾剪碎,用胰蛋白酶或胶原蛋白酶处理使其分散成单个细胞,加入培养液制成单细胞悬液(3分)
- (3)聚乙二醇、灭活的病毒或电激等(任写两项) 增加两种细胞融合的概率(或降低同种细胞融合的概率)
- (4)既能无限增殖,又能产生专一性抗体 细胞培养液或小鼠腹水
- (5)快速检测是否感染 SVA, 有效治疗患病家畜

