六盘水市 2017 年初中毕业生学业(升学)考试试题卷 综合理科

温馨提示:1. 本试卷包括试题卷和答题卡,所有答案必须填涂或书写在答题卡上规定的位置,否则 无效,考试结束后,试题卷和答题卡一并交回。

- 2. 答题前,请认真阅读答题卡上的"注意事项"。
- 3. 本试题卷共 8 页, 化学部分 1—4 页, 物理部分 5—8 页, 化学 60 分, 物理 90 分, 满分 150 分,考试时间:150 分钟。

化学部分(共60分)

可能用到的相对原子质量: C-12 H-1 O-16 Ca-40 S-32 Al-27 Zn-65

一、选择题(本大题共8小题,每小题2分,共16分,在四个选项中只有一项符合题意,请把它选出 来填涂在答题卡相应的位置。)

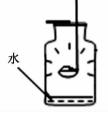
- 1. 奇妙的物质世界在不断变化,下列没有发生化学变化的是(▲)

 - A. 光合作用 B. 使用稀盐酸除铁锈
- C. 节日燃放礼花
- D. 白炽灯通电发光

2. 下列实验操作正确的是(▲)







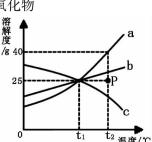


- A. 检验石灰水的酸碱性 B. 给酒精灯添加酒精
- C. 硫在氧气中燃烧
- D. 取用二氧化锰固体
- 3. 参加六盘水市夏季国际马拉松赛的运动员,剧烈运动后感觉肌肉酸胀,原因是人体产生了较多的 乳酸(化学式为 $C_3H_6O_3$)。下列关于乳酸说法错误的是(\blacktriangle)
 - A. 乳酸属于有机物

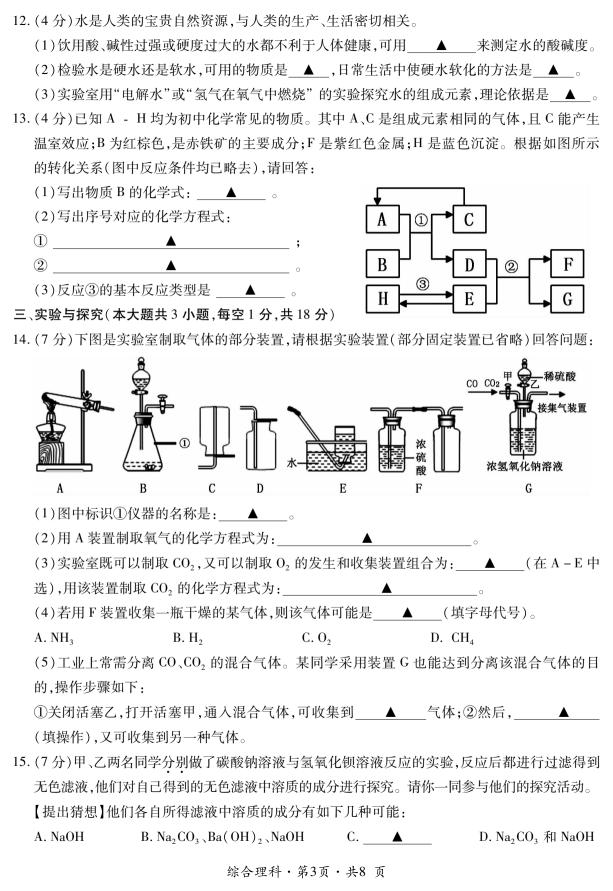
- B. 乳酸由3个碳原子、6个氢原子和3个氧原子构成
- C. 乳酸中碳、氢、氧元素的质量比为6:1:8
 - D. 乳酸中碳元素的质量分数为 40%
- 4. 关于下列实验现象,描述错误的是(▲)
 - A. 光亮的铜丝放入稀硫酸中,溶液变为蓝色,产生大量气泡
 - B. 镁条在空气中剧烈燃烧,发出耀眼的白光,生成白色固体
 - C. 铁丝在氧气中剧烈燃烧,火星四射,生成黑色固体
 - D. 氢气在空气中燃烧,产生淡蓝色火焰,放出大量的热
- 5. 对物质进行归类整理是化学学习的一种重要方法,下列归类关系正确的是(▲)
 - A. 棉花、蚕丝、塑料——合成材料
- B. 纯碱、小苏打、硫酸铜——盐

C. 氮气、氨气、臭氧——单质

- D. 水、干冰、氯酸钾——氧化物
- 6. 如图为 a、b、c 三种不含结晶水的固体物质的溶解度曲线,下列叙述 中正确的是(▲)
 - A. t₁℃时,a、b、c 饱和溶液的溶质质量分数为 20%
 - B. P 点表示:t₂℃时,a、b 的溶液是饱和状态,c 的溶液是不饱和状态
 - C. t, ℃时, a、b、c 三种物质溶液的溶质质量分数 a > b > c
 - D. 70g a 的饱和溶液从 t, ℃降温到 t, ℃时, 析出晶体 15g



7. 在"宏观 - 微观"之间建立联系,是学习化学学科必备的思维方式。下图是某反应的微观示意 图,下列说法正确的是(▲) 甲 7 丙 A. 该反应中甲、乙、丙、丁都属于化合物 B. 反应生成丙、丁分子个数比为1:1 C. 参加反应的甲、乙的质量比为 60: 224 D. 该反应不遵守质量守恒定律 8. 下图能正确反映其对应操作中各种量的变化关系的是(▲) t Ha 质 反应时间 反应时间 反应时间 C Α D R A. 在碱溶液中加入一定量的稀盐酸,溶液 pH 的变化曲线 B. 将等质量的铝粉和锌粉,分别放入质量分数相同的足量稀盐酸中 C. 加热一定质量的氯酸钾和二氧化锰的混合固体,生成 O₂ 的质量与反应时间的关系 D. H, 还原一定质量的 CuO, 固体的质量随反应时间的变化关系 二、填空题(本大题共5小题,每空1分,共17分) 9. (3分)请按要求用化学用语填空。 (1) 氖气 (2)二氧化硅中硅元素显 +4 价 ▲ (3)由两种原子团形成的化合物的化学式 10. (4 分)元素周期表是学习和研究化学的重要工具。溴元素的相关信息如图一所示,回答下列问 题: 图一 (1) 溴的相对原子质量是 (2) 溴元素的化学性质与图二哪种元素的化学性质相似 ▲ (3) 溴元素与图二中 A 元素形成化合物的化学式为: (4)若图二中 C表示离子,则离子符号是 ▲ 11. (2分)目前人类可以从多方面获取能源,我国在能源获取方面取得较大突破。 (1)氢氧燃料电池是一种新型电池。氧气可从空气中获取,氢气可通过以下反应获取: 2NaCl + 2H₂O ===2X + Cl₂↑ + H₂↑,其中 X 的化学式是 ___ (2)截止2017年6月2日,我国在南海神狐海域连续开采可燃冰超过22天。可燃冰(化学式 CH₄·8H₂O) 能释放出甲烷气体,是未来洁净的新能源。请写出甲烷燃烧的化学方程式: ▲ 。



	【讨论交流】上述猜想中,肯定不成立的是(填猜想序号),其理由是。 【实验探究】甲、乙两同学为了验证各自所得滤液的成分,分别进行了如下实验:					
	实验操作		实验现象		实验结论	
	甲同学	取少量滤液于试管中,加入足量的		<u> </u>	滤液中溶质的成分与猜想C对应	
	乙同学	取少量滤液于试管中,加人足量的 Na_2CO_3 溶液	无明显实	验现象	滤液中溶质的成分与猜想 A 对应	
	【反思与评价】经过讨论,大家一致认为甲同学的实验结论是正确的,乙同学的实验结论不一定正确。请你帮乙同学设计实验,进一步确定乙同学得到的滤液中溶质的成分。					
	实验操作及实验现象			实验结论		
				滤液中溶质的成分与猜想_▲_对应		
16. (4分)某化学兴趣小组进行了识别化肥的探究活动,他们对氯化铵、碳酸氢铵、硫酸钾、磷矿粉四种化肥进行了如下探究: (1)取上述四种化肥各少量分别放入试管观察,从外观上即可与其他化肥区别出来的是 ▲ 。 (2)在装有另外三种化肥的试管中,分别加入少量稀盐酸,有气体产生的是 ▲ 。 (3)若要想继续区别出另外两种化肥,选用的物质是 ▲ ,现象和结论 ▲ 。 四、化学与生活(本大题共1小题,每空1分,共4分) 17. (4分)化学无处不在,小到日常生活,大到航空航天。 (1)日常生活中,炒菜油锅着火时,用锅盖盖灭。用此方法灭火的原理是: ▲ 。 (2)端午节人们食用粽子纪念屈原。使用糯米、食盐、火腿瘦肉、少量油作为某种粽子的原料,从营养均衡的角度看,你认为还缺少的营养素为: ▲ 。 (3)2017年5月,我国首款大型客机 C919首飞成功。C919结构上多处运用钛合金和铝锂合金作为零件,钛合金和铝锂合金属于 — ▲ 对料。 (4)近年来,我国各地都在建设湿地公园,湿地可以调节气候条件、改善环境、净化水源。请你提出一条净化湿地水源的合理化建议: ▲ 。 五、计算题(本大题共1小题,共5分) 18. (5分)水钢采用烟气脱硫工艺,不仅能消除二氧化硫,防止形成酸雨,还能将其转化为硫酸钙等产品,实现"变废为宝"。反应的化学方程式为:2CaCO₃+O₂+2SO₂ 高温2CaSO₄+2CO₂,现用						
	 2.5t 含碳酸钙 80% 的石灰石吸收烟气中的二氧化硫。求: (1)石灰石中碳酸钙的质量					

物理部分(共90分)

本卷中 g = 10N/kg

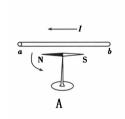
一、选择题(本大题共 10 小题,每小题 3 分,共 30 分;在四个选项中只有一项符合题意,请把它选出来填涂在答题卡相应的位置)

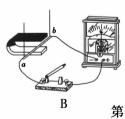
- 1. 下列数据最接近实际的是(▲)
 - A. 物理课本中一张纸的厚度约为 1mm
 - C. 一枚一元硬币的质量约为 200g
- 2. 关于声的叙述,下列说法正确的是(▲)
 - A. "未见其人,先闻其声"是依据音调判断的
 - B. 声音的传播速度是 340m/s
 - C. 超声波击碎人体内结石是利用声波能够传递能量
 - D. 噪声不是由物体振动产生的
- 3. 下列物态变化过程中需要吸收热量的是(▲)
 - A. 春天的早晨, 玉舍公园里弥漫在山间的白雾
 - B. 夏天的早晨,明湖湿地公园里小草上形成的露珠
 - C. 秋天的早晨, 乌蒙大草原牧草叶子上形成的霜
 - D. 冬天的午后,妥乐村银杏树上慢慢消融的冰凌
- 4. 下列关于新材料、新技术应用的说法正确的是(▲)
 - A. 太阳能电池板不能直接将光能转化为电能
 - B. 核电站中的核反应堆都是利用核聚变来获取核能的
 - C. 发光二极管的核心部件是半导体材料
 - D. 超导体主要应用在热水器上
- 5. 下列用电器中是利用电流热效应工作的是(▲)
 - A. 电饭锅
- B. 洗衣机
- C. 电冰箱
- D. 电视机
- 6. 如图,POS 机的主要结构是将小铁环绕上线圈后制成检测头。使用时,将带有磁条的银行卡在检测头中刷一下,就会在线圈中产生变化的感应电流,POS 机就能读出银行卡的信息。下列图中能反映 POS 机读取信息原理的是(▲)



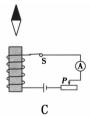
B. 飞机正常飞行的速度约为 60km/h

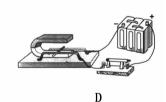
D. 托起两个鸡蛋所用的力约为1N





第6题图





7. 如图所示的工具中,属于费力杠杆的是(▲)



A. 天平



B. 瓶盖起子

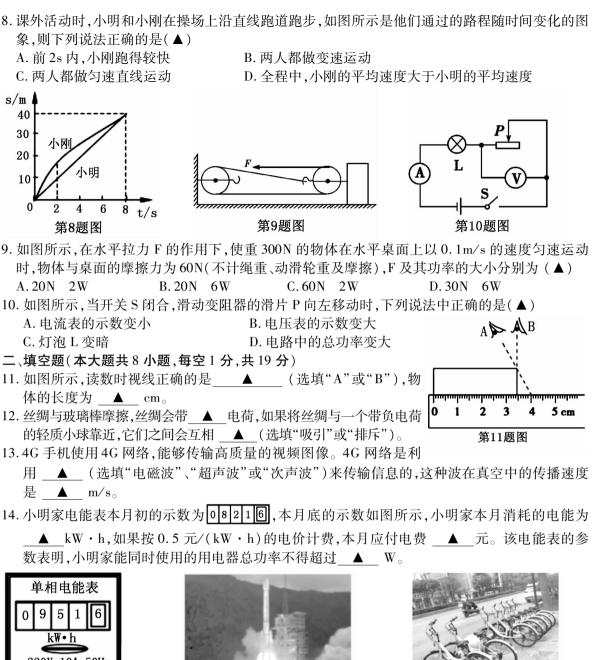


C. 食品夹



D. 钳子

第7题图









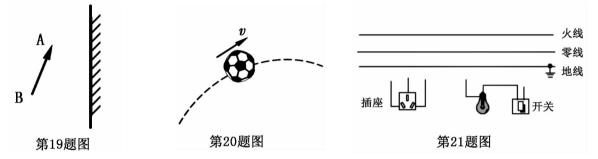
第15题图 第14题图

- 15. 量子通信是目前世界最安全的通信。2016 年 8 月 16 日,世界首颗量子科学实验卫星"墨子 号",在我国酒泉卫星发射中心用"长征二号丁"运载火箭成功发射升空。火箭使用的燃料主 要是液态氢,这是利用了氢燃料 ▲ 的特性,火箭加速上升过程中机械能 ▲ (选填"增 大"、"减小"或"不变")。
- 16.2017年5月,首批 OFO 共享自行车入驻六盘水市城区,方便了市民出行,减少了环境污染。如 图所示,停放在路边的自行车相对路上行驶的摩托车是 ▲ (选填"运动"或"静止")的。 车把手上的花纹是为了 ▲ (选填"增大"或"减小")摩擦力。



第18题图

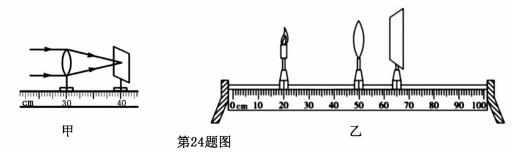
- 三、作图题(共3小题,每小题2分,共6分)
- 19. 如图所示,请画出物体 AB 在平面镜中所成的像(保留作图痕迹)。
- 20. 如图所示,是一只在空中飞行的足球(不计空气阻力),画出它所受力的示意图。
- 21. 如图所示的插座和电灯(带开关)是组成家庭电路的常用器件,请你用笔画线代替导线将它们分别接入电路中。



- 四、物理与生活(本大题共2小题,22小题3分,23小题4分,共7分)
- 22. 劣质油漆中含有大量甲醛,甲醛会散发到空气中,危害人体健康。请你结合学过的物理知识回答:这是一种什么现象?这种现象表明什么?请你再举出一个生活中类似的现象。
- 23. 一天,在某段市区道路上发生了一起两小车追尾相撞事故。交警询问时,前车司机说:"我的车速很慢,后车突然加速撞了我的车尾,当时我女儿坐在后排,撞车导致她的头撞到了前排座椅背上。"后车司机说:"前车司机在行驶过程中突然刹车,我来不及刹车就追尾撞上了"。请你用学过的物理知识回答:哪个司机在说谎? 你判断的理由是什么?请你写出一条交通安全警示语。
- 五、实验与探究(本大题共 3 小题,24 小题 4 分,25 小题 7 分,26 小题 5 分,共 16 分)
- 24. 在做"探究凸透镜成像规律"的实验中:

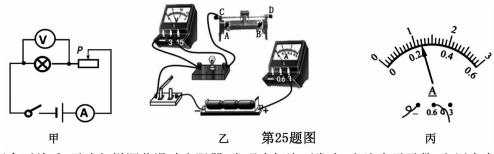
大镜")就是利用这一成像原理制成的:

- (1)为测出透镜的焦距,做了如甲图所示实验,则透镜的焦距为 _____ cm;
- (2)正确安装并调节实验装置后,各元件位置如图乙所示,可在光屏上得到一个清晰倒立、__▲__(选填"放大"、"缩小"或"等大")的实像,生活中的 ▲ (选填"照相机"、"投影仪"或"放
- (3)在乙图中,若保持凸透镜的位置不变,将蜡烛与光屏的位置互换,成像情况符合______ 的原理(选填"照相机"、"投影仪"或"放大镜")。



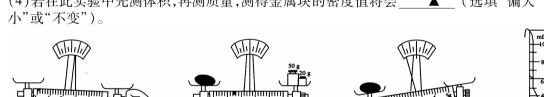
综合理科・第7页・共8 页

25. 下列为"测量小灯泡电功率"的实验(小灯泡标有"2.5V"字样) (1)请用笔画线代替导线按照图甲电路图将图乙电路连接完整:



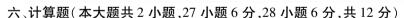
- (2)闭合开关后,无论怎样调节滑动变阻器,发现小灯泡不发光,电流表无示数,电压表有示数, 则电路中发生的故障可能是 ▲ (选填"小灯泡断路"、"小灯泡短路"或"滑动变阻器 处断路");
- (3)排除故障后,闭合开关,电压表示数为1V,小灯泡实际亮度偏 ▲ (选填"亮"或"暗"); 为了使小灯泡正常发光,则滑动变阻器滑片应向 ▲ 移动(选填"C"或"D");
- (4)灯泡正常发光时电流表的示数如图丙所示,其示数为 ▲ A,小灯泡的额定功率为 **▲** W:
- (5)利用图乙所示的装置,还能完成初中物理电学中的
- 26. 在"托盘天平和量筒测量金属块的密度"的实验中。

 - (2)由图 b 可知, 金属块的质量是 g:
 - (3)将金属块放入盛有 40ml 水的量筒中,液面上升后如图乙所示,则金属块的体积是 ▲ cm³,金属块的密度是 ▲
 - (4)若在此实验中先测体积,再测质量,测得金属块的密度值将会 ▲ (选填"偏大"、"偏

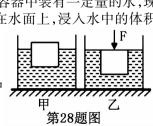


第26题图

甲



- 27. 如图所示的电路中,电源电压保持不变,灯 L 标有"12V 12W"的字样, $R_0 = 12\Omega_0$ 当开关 S_1 、 S_2 都闭合时,电流表示数为 1.2A,这时灯 L 正常 发光(忽略温度对灯丝电阻的影响)。求:
 - (1) 电源电压;
 - (2) 电阻 R₁ 的阻值;
 - (3) 若将开关 S_1 、 S_2 都断开,此时灯 L 实际消耗的功率是多少?
- 28. 如图甲所示,水平桌面上有一底面积为5.0×10⁻³m²的圆柱形容器,容器中装有一定量的水,现 将一个体积为5.0×10⁻⁵m³的物块(不吸水)放入容器中,物块漂浮在水面上,浸入水中的体积 为 4.0 × 10⁻⁵ m³。 求:
 - (1)物块受到的浮力;
 - (2)物块的质量:
 - (3)如图乙所示,用力 F 缓慢向下压物块,使其恰好完全浸没在水中。
 - (水未溢出)。此时水对容器底的压强比物块被下压前增加了多少?



第27题图