

天利 38 套

天利 38 套

责任编辑：李海平 候志玲
封面设计：谭仲秋

开卷全国教辅畅销书排行榜前列

新课标实验区

全国中考试题精选

历史 6.80 元
文科（地理 / 文综 / 政史 / 社会） 6.80 元
理科（生物 / 理综 / 理化 / 科学） 6.80 元

• 语文 • 数学 • 英语
• 物理 • 化学 • 政治

网上资源加油站
www.TL100.com
cnki.TL100.com
BBS.TL100.com
更多免费题库、网上答疑、互动论坛

新课标实验区
全国中考试题精选

2005 XINKEBIAOQUANGUOZHZHONGKAOSHITIJINGXUAN

读天利书 圆名校梦

全国中考命题研究组 编
北京天利考试信息网

全国学习科学研究会考试研究中心 审

2006 实验区中考必备

专家选解

理科

· 38+2 ·
天时地利·考无不胜

媒体推荐

ISBN 7-223-01592-6
9 787223 015929


搜狐教育 Learning.sohu.com
新浪教育 edu.sina.com.cn
腾讯教育 edu.QQ.com
网易教育 education.163.com
天利考试 WWW.TL100.COM

定价（全3册）：20.40元

（生物 / 理综 / 理化 / 科学）

西藏人民出版社

编写使用说明

“天利38套”中考题库紧跟中考改革步伐，把握中考趋势，精心甄选试题，兼顾不同层次需求而深受读者喜爱，在众多同类书中独领风骚，连续多年一直位居“开卷”全国中考畅销书排行榜的首位，早已成为每年数百万考生的必备用书。

“天利38套”中考题精选，依据中考制度改革精神及教育部初中毕业与普通高中制度改革项目组公布的最新“中考命题指导”精神，对内容进行100%更新。2005年全国有500多个实验区参加新课程试验区的中考，2006年全国参加试验区中考的学校将占到全部参考学校的1/3。另外，命题单位越来越多，有些省中考命题权完全下放到了地区级，各地的考试科目、考试形式、题型、题量、试题难度等差异较大，特别是试验区的初中毕业生学业考试与非试验区的高级中等学校的招生升学考试在形式和内容上有更明显的差别。基于此，本书在编辑和选题时特别突出了以下特点：

1. 考虑到新课程试验区的快速发展，参考人数急速增加，本丛书将试验区和非试验区中考题分别编辑成册出版，便于不同读者群选用。

2. 鉴于命题单位越来越多，试题更加重视贯彻新课程理念，因此在甄选试题时更加注重代表性和趋向性。

3. 根据读者要求，本书答案更加详细。编者特聘各地名师对试题尤其是选择题、填空题进行解析和点拨。读者遇有疑难，随时检阅书后答案，便可释疑，如同有老师亲临指导。

4. 本书含语文、数学、物理、化学、政治、历史、政史（含文综）和理化（含理综）等11个分册，以供不同读者按需选用相关科册。

此外，提醒读者：第一，尽管各地中考科目、题型、分值等各不相同，命题单位很多，但命题人并非闭门造车，除认真研究中考改革精神和中考命题指导之外，还充分借鉴各地命题经验思路，因此考生除要做本地试题之外，适当了解和练习外地同类试题很有必要；第二，考文综、理综地区的考生，可以

参考相关单科分册，如考文综或政史合卷地区的考生，可同时参考政治、历史、文综及地理分册；第三，本书可供考生在初中总复习第一轮、第二轮和第三轮中挑选使用，也可供中考指导老师参考；第四，考生还要关注中考政策动向，特别要关注本地中考制度的改革和命题思路的变化，在做试题时既要有针对性，又要有预见性，确保通过做题提高复习效率和质量。

读者对本书有任何意见和建议，请与本书编写组联系：100013 北京市东土城路 8 号林达大厦 A 座 13 层；电话 010-64466412, 51655511-803；或登陆“天利考试信息网”(www.TL100.com)留言。

为了帮助读者用好本书，天利考试信息网(www.TL100.com 或 cnc.TL100.com)专门开辟了“天利 38 套读者加油站”和读者论坛，读者可以登录，查阅中考信息、下载免费试题、交流答题经验。如果本书有编写错误或者有更好的解题方法，我们会在此公告栏中随时公告。

另外，为满足部分读者需要，本社还将适时推出本书的《续编》，内容不重复。

参加本书遴选论证、试题评析及答案详解的除北京天利考试信息网、全国学习科学研究会考试研究中心的专家外，还有，语文：张璐、李娜、陈瑾、穆红、耿焱；数学：王根绪、李兴贵、洪芳青、付春花、祖惠泊、秦书锋、刘思卫、张帆、高玉生、毕忠燕；英语：姜惠平、杨永明、王建芬、高军、吕静、王雁红、李桂祥、韩怡、田丽荣、隋江月；物理：赵肇灝、卢倩、马岭田、王东升、李坤、苑红霞；化学：姜丽莉、郑浩、康莊、张湛、郭振珂；政治：刘漫非、汪秀丽、于东红、齐永茂、李鹏、张雪林、马文伶、范捷、张志荣。

本书在编写过程中，得到了教育部初中毕业与高中招生考试制度改革课题组专家、各地教研室、重点中学及各地名师的大力协助和支持，在此一并致谢。编者希望本书能为读者提供切实有益的帮助，并祝愿考生中考取得好成绩。

2005 年 8 月于北京
编者

西夏人最出过的 2006 考中真题精粹

《全国中考题库精选》(详解)

含语文、英语、数学、物理、化学、生物、政治、历史、地理、理科综合、文科综合 11 科，含全国各省市约 40 套最经典的中考试题，并附详细、灵活的解答，2005 年 8 月出版。

《全国中考题库精选(续篇)》

含语文、英语、数学、物理、化学、综合 6 科，连编补充未入选《全国中考题库精选》的优秀试题，不重复，可供考生后期训练使用。

《全国中考题库精选》(经济版)

选编全国各省市 18 套中考真题，含语文、数学、物理、化学、政治 6 科，另配美语课 1 金。每册定价：6.80 元，2005 年 8 月出版。

《全国中考题库精选(新课标实验区)(详解)

含语文、英语、数学、物理、化学、综合 6 科，《新课标实验区》(含地理、生物、物理、化学、政治《含历史》) 6 册，收入 2005 年全国各新课标实验区试题，英语另配磁带。2005 年 8 月出版。

《全国中考题库精选(新课标实验区)(经济版)

含语文、英语、数学、物理、化学、综合 6 科，《新课标实验区》(含地理、生物、物理、化学、政治《含历史》) 6 册，精选各地实验区试题约 18 套。每册定价：6.80 元，2005 年 8 月出版。

《全国中考英新词汇·规范释析》

含中考词汇规范注释、辨析、解难，每册定价：4.80 元，2005 年 7 月出版。

《最新 3 年中考题分类解析(新课标实验区)

含语文、英语、数学、物理、化学、综合 6 科，按专题分类分析课标实验区中考题及 2005 年非实验区的典型试题。

《中考总复习教程(新课标)

含语文、英语、数学、物理、化学、综合 6 科，按专题分类分析课标实验区中考题，可供考生进行专项训练。

《“同一套题”全国名校联考中考模拟试题集》

共分 5 册，每册 6 科：分单元、专题、方法训练、模拟试题 2 部分。

订购办法

全国图书信息网：www.TL100.com，订书请到各处新华书店办理。如办理邮购另加 15% 邮资。

通信地址：100013 北京市东土城路 8 号林达大厦 A 座 13 层 西安人民出版社发行部
联系电话：010-64466402, 64466472, 51655511
传 真：010-64465399 E-mail：info@TL100.com

当地教育行政部门统一组织，考试科目由省级教育行政部门确定或提出指导性意见。同时，学校还应对学生在综合实践活动等方面的学习

实验区中考命题评析及

2006 年中考命题趋势

近年来，随着基础教育课程改革的进程，中考改革正在全面推进，并不断深入。2004 年，全国首批 17 个基础教育课程改革实验区进行了实施新课程以来的首次中考，这是不同于传统中考的一种新型考试，即“初中毕业学业考试”。

2004 年初中毕业学业考试的成功经验，为新课程下背景下的中考改革奠定了基础。2005 年，全国有 500 多个实验区举行了初中毕业学业考试，2006 年，将有更多的实验区加入这一行列。中考改革是课程改革不可分割的重要一环，教育部明确规定，中考改革必须与课程实施同步进行，凡是新课程初中毕业生的地方，都要实行初中毕业学业考试制度。

2005 年，教育部颁布了《教育部关于基础教育课程改革实验区初中毕业考试与普通高中招生制度改革的指导意见》（以下简称《指导意见》，是指导今后学业考试的纲领性文件）。

根据这一文件精神，初中毕业考试与普通高中招生制度改革要改变以升学考试科目分数简单相加作为唯一录取标准的做法，力求在初中毕业生学业考试、综合素质评价、高中招生录取三方面予以突破。为此，对实验区初中毕业生学业考试要单独命题，普通高中招生要单列计划、单独招生，以保证考试与招生制度改革的顺利实施。

初中毕业生学业考试（以下简称学业考试）是义务教育阶段的终结性考试，目的是全面、准确地反映初中毕业生在学科学习方面所达到的水平。考试结果既是衡量学生是否达到毕业标准的主要依据，也是高中阶段学校招生的重要依据之一。学业考试应在课程内容结束后出

题应根据学科课程标准，加强试题与社会实际和学生生活的联系，注重考查学生对知识与技能的掌握情况，特别是在具体情境中综合运用所学知识分析和解决问题的能力，杜绝设置偏题、怪题。学业考试的成绩应根据各学科课程标准的基本要求确定合格标准，提供普通高中录取用的学业成绩应以等级的形式呈现，等级数和等级标准应由各地根据考试结果，并结合当地优质高中资源的实际情况确定。任何单位和个人不得以任何形式根据考试成绩编地区、学校和学生排队或公布名次。

普通高中招生要坚持综合评价、择优录取的原则。招生既要考虑学生的学业考试成绩，也要参照学生的综合素质评价的结果，学业考试成绩和综合素质的评价结果都是招生的主要依据。实验区及上级教育行政部门应根据招生计划，参照报考学生的学业考试成绩和综合素质评价结果，按照差额投档的原则，分批录取。要避免将综合素质评价结果简单转换为权重作为录取依据的做法。

二、2006 年中考命题趋势

课程改革实验区实行初中毕业学业考试已是必然要求。教育部从 1999 年开始，每年都组织全国的中考评价工作，引导中考命题向体现新课程理念的方向改进，各实验区在实施学业考试的前几年，已在中考命题中注意贯彻这种精神。所以说，从传统中考到学业考试，就命题而言，在多数实验区，不是一个突变，而是一个继承和改进的过程。命题的改进总体来说，就是要遵照《指导意见》的精神，更好地体现新课程的理念，这是总的态势，强调能力立意、减少死记硬背、加强联系实际和灵活运用、避免将教学导向题海战术等都属此列。此外，各地 2005 年中考试卷中的素材新颖、考查方式独特，令人耳目一新的好题应是关注的重点，很可能对 2006 年的命题产生影响。

语文：识字与写字部分，一般都会有考查考生书写技能的题目，但是书写量不会过大。阅读部分，文言文阅读一般不会把词法、句法等方面的知识作为考试的重点，考生应该注重借助注释和工具书理解文章的大意；现代文阅读方面侧重考查考生对阅读材料的整体感受和综合理解能力，注重评价考生的情感体验和创造性的理解。写作部分，更考查考生恰当地运用语言文字表达真情实感的能力。口语交际部分，更多的是考查考生在具体交际情境中倾听、表达和应对的能力，所交际情境一般会和考生的学习及生活实际密切相关。综合性学习部分，重在考查学生的探究精神、创新意识和综合运用能力。

数学：考查考生在未来社会生活中所必备的数学知识、技能和方法。基础知识与基本技能部分，加强对考生收集数据，有效地表达数据特征等方面能力的考查。数学思考部分，注重对考生“空间观念”发展情况的考查。解决问题部分，加大对考生提出问题的能力的考查力度。英语：听力技能部分，注重考生对信息进行判断、归纳、综合或者根据信息进行实际操作的能力。口语技能部分，主要考查考生口头表达的实际效果，兼顾流利性和准确性。阅读技能部分，会注重以适当形式考查考生从图表等视觉材料中获取信息的能力。写的技能部分，会尽可能考查考生表达真实意义或个人经验的能力。语言知识的运用能力部分，不会孤立考查某个知识点，更不会机械考查对知识点的简单记忆。

理科（物理、化学、生物、科学）考生应更多地关注当前的科技热点，关心身边的科学，注重对解决现实问题的能力的考查；对实验内容的考查力度会有所加大。

文科（历史、地理、政治、历史与社会）考生应多关注社会时政热点问题，注重对考生用所学知识去解释身边事物的能力。

实验区中考理科试题解析与 2006 年命题趋势

三、试题类型

理科学业考试常用的试题类型有选择题、填空题、简答题、计算题、综合型题等。

1. 选择题

试卷中有一定数量的选择题，有利于课程标准内容的覆盖，且评分标准客观。为了提高题目的信度，降低学生完全凭猜测对答的机会，新课程标准提出的命题要求尽量避免在选择题中设置无效和低效的备选答案，这对学生的知识掌握程度提出了更高的要求。

在国家基础教育新课程中，7—9年级的课程设置有分科和综合两种模式。分科模式的理科课程中设有《物理》《化学》和《生物》这三门课程。综合模式的理科课程则只设一门，即《科学》课程，内容对应自然科学中的物质科学、生命科学、地球与空间科学。在全国各地的新课程实验区中，有些选择的是分科的理科课程，有些选择的是《科学》。

在新课程的背景下，《物理》《化学》和《生物》这三门课程尽管内容有所不同，但在教学和考试中都共同面临着一些重要和相当棘手的问题。如，如何考查基础知识和基本技能，如何考查科学探究，试题内容和立意如何更好的联系实际，等等。这就要求试卷灵活多样，勇于创新，这一精神也决定了2006年的命题趋势。

一、命题原则

初中理科学业考试的命题以课程标准为依据，考查的内容和要求与各科课程标准的规定相一致。具体地说，理科学业考试的命题应遵循以下原则：

1. 命题注重对基础知识、基本技能的考查，一般不会超过课程标准的要求。对基础知识和基本技能的考查注重灵活多样，目的是为了促进学生进行有意义的学习。

2. 命题注意从实际生活中提取素材，考查学生在实际情境中提取信息、分析和处理问题的能力，能引导教学联系学生生活实际和社会实际，关注科学技术的发展。

3. 命题注意对科学探究能力的考查，引导教学注重探究过程和方法，注重培养学生科学地认识事物、分析现象和把握规律的能力。

4. 命题题面科学、正确，表述清晰无误；试卷的题量适中，试卷结构科学、合理，难易程度适当；试卷形式规范。

初中毕业理科学业考试是根据课程标准的要求，考查各学科课程中基本的、核心的内容，并注意学科各部分内容的合理分布。对科学探究的考查，以课程标准所设定的基本要求为依据，考查时，避免将科学探究分解为生搬硬套的知识和按部就班的程序。理科学业考试对实验能力的考查非常重视。实验能力既包括实验操作能力，也包括实验方案设计、实验数据分析处理等方面的能力。

情感态度和价值观方面的目标，是渗透科学知识和技能的考查中落实的，试题尽量避免标准化和形式化。

理科学业考试常用的试题类型有选择题、填空题、简答题、计算题、综合型题等。

1. 选择题

为了提高题目的信度，降低学生完全凭猜测对答的机会，新课程标准提出的命题要求尽量避免在选择题中设置无效和低效的备选答案，这对学生的知识掌握程度提出了更高的要求。

2. 填空题

填空题一般是在文字陈述、图形或表格中适当的空缺，要求学生补充完整，填空题部分容易做到客观，能够避免学生仅凭猜测做答。新课程标准要求命题组对填空题设计好，适当的增加对考生思考能力方面上的要求，在一定程度上指向考查学生的理解水平，而不是记忆的准确性，否则会导向学生死背课本。

3. 简答题

简答题是提出问题、要求学生用简洁的语言作答的试题。它可以从不同角度考查学生对科学概念和规律的理解和运用，比较深入的检测学生的学习水平。但简答题评分不容易做到客观，新课程标准严格规定不得完全照搬教材本问的简答，因为这样容易导致学生不求理解而死记硬背。

4. 计算题

计算题要求学生通过简单的计算来分析和解决问题，并要求写出完整的解题过程。考虑到义务教育的基础性，理科各科课程标准中对计算题没有提出过高的要求。新课程标准要求命题组对今后的计算题的编制在基础上把好关，难度应与新课程标准的要求相适应。新课程标准还提出，试题应侧重与学生的生活实际和社会实际联系。

5. 综合型试题

在同一道试题中兼有选择、填空、简答、计算或其中两、三种形式的，可归为综合型试题。命制这类试题的意图是在具体的情境中，比较全面、深入地考查学生对知识记忆、理解运用的水平，以及分析、推理、计算和科学语言的阅读与表达能力。这类试题命题方式灵活，形式多样，试题本身还包含不同的难度层次，往往有较好的区分作用，能较方便地实现不同的考查目标。但这类试题的解答包括多个步骤，若试题设计不好，学生在前面理解题意的程度会对后续的解答产生过大的影响，从而出现被重复扣分的情况。同时新课程标准要求在评分的过程中尽量避免受评分者主观因素的影响。

四、考试命题中的新视角

1. 重视设置具体的情境考查学生基础知识和基本技能的掌握情况。

物理、生物和科学课程都是以提高学生的科学素养为宗旨的。

新课程标准要求各实验区的命题都应该注重考查学生对基础知识和技能的掌握情况。在这种精神的指导下，有些优秀的课改实验区的试题出现了不少题材新颖、情境设置自然，特别注重考查学生在具体情境中运用所学知识与技能、分析和解决问题的能力的试题。

2. 关注科学、技术与社会关系的内容

在科学探究的考查上进行积极的探索

2005年许多优秀的实验区学业考试都一定程度地关注了科学、技术和社会关系的内容，有关方面的试题涉及到的内容广泛，如大气污染、节水与污水处理、垃圾回收与处理、城市规划、能源危机、环境保护等，也使得以此为载体的试题具有一定的教育价值。

3. 在科学探究的考查上进行积极的探索

科学探究既是重要的教与学的方式，又是学生学习的内容。根据新课程标准的要求，为发挥毕业考试对教学的积极导向作用，各实验区都应在科学探究的考查上进行积极的探索，积累经验。新课程标准要求命题追求新颖，设置新的情境，考查课堂上没有的，学生不可能靠记忆来回答的科学探究能力。

4. 具体落实情感态度与价值观教育的目标

情感态度与价值观是新课程三维目标体系中的一维，其重要性和知识与技能、过程与方法是等同的。新课程标准提出的要求是在物理、化学、生物和科学科的教育活动中，不能把落脚情感态度与价值观教育方面的东西当成一些条文背诵，而是要求在教学和考试中，把情感教育渗透到具体的、生动的科学事例与活动中，做到自然、真实且有极强的引导作用。

科学探究既是重要的教与学的方式，又是学生学习的内容。根据新课程标准的要求，为发挥毕业考试对教学的积极导向作用，各实验区都应在科学探究的考查上进行积极的探索，积累经验。新课程标准要求命题追求新颖，设置新的情境，考查课堂上没有的，学生不可能靠记忆来回答的科学探究能力。

五、数学建议

1. 为了更好的理解新课程的理念，把握2006年理科综合学科学业考试命题的过程与方法至少是相同的。新课程标准提出的要求是在物理、化学、生物和科学科的教育活动中，不能把落脚情感态度与价值观教育方面的东西当成一些条文背诵，而是要求在教学和考试中，把情感教育渗透到具体的、生动的科学事例与活动中，做到自然、真实且有极强的引导作用。

2. 新课程标准对科学探究考查的重视要求教师着重培养学生的探究能力，因此教师应该在平常的教学中积极创造条件和机会参与整个探究过程。

3. 正确处理课程培养目标和考查目标之间的关系也是理科教师要高度重视的。教师在教学的过程中尽量避免把知识点当成僵化的条文让学生去背诵，以期在考试中简单地复述出来。

4. 在对知识和技能、科学探究的教授中，教师应该采用来自实际生活的素材，并以此为基础激发学生的创造灵感，培养学生发散性思维的能力。

5. 教师应把改革方向，积极地进行教学改革探索，总结经验，提高教学质量，作为教育改革的中流砥柱提升全国考生的学业水平。



目 录

I. 全… II. 全… III. 课程—初中—习题—升学参考资料
N. G634
ISBN 7-223-01592-6

1. 浙江省 2005年初中毕业生学业考试(实验区)(科学)

2. 长春市 2005年初中毕业生学业考试(理化)

3. 武汉市 2005年初中毕业生学业考试(课改实验区)(理化)

4. 山西省 2005年实验区初中毕业生学业考试(理综)

5. 沈阳市 2005年初中等学校招生统一考试(理综)

6. 浙江省宁波市 2005年高中段招生考试(实验区)(科学)

7. 贵阳市 2005年实验区基础教育课程改革初中毕业学业考

试(理化)

8. 湖北省黄冈市 2005年初中毕业生学业水平考试(课改区)
(理综)

9. 陕西省 2005年课改地区初中毕业生学业考试(理化)

10. 青海省 2005年课改地区初中毕业生学业考试(理化)

11. 海南省 2005年基础教育课程改革实验区初中毕业学业考
试(理化)

12. 内蒙古包头市 2005年高中招生考试(理综)

13. 山东省 2005年中等学校招生考试(课标卷)(生物)

14. 贵阳实验区 2004年初中升学考试(理化)

15. 河北省鹿泉市实验区 2004年初中毕业学业考试(理综)

理科参考答案及解题提示

全国中考试题精选

—新课标实验区全国中考试题精选(理科)

作 者 本编编写组

责任编辑 李海平 候玲

封面设计 谭仲秋

出 版 西藏人民出版社

社址 拉萨市林廓北路 20 号 邮政编码 850000
北京发行部:北京市东土城路 8 号林达大厦 A 座 13 层
电 话:010-64466482,64466473,51655511-858

印 刷 天津市凯旭印刷有限公司

经 销 全国新华书店
开 本 8 开(787×1 002) 字 数 480 千

印 张 16 版 次 2005 年 8 月第 3 版第 1 次印刷
标准书号 ISBN 7-223-01592-6/G·685

定 价 20.40 元(全 3 册)

本书请认准“西藏人民出版社”和“天利 38 套”标志。

盗版举报电话:010-64466412(西藏人民出版社北京发
行部)

此为试读,需要完整PDF请访问: www.ertongbook.com

2005 新课标实验区 全国中考考试题精选

理 科

◆ 全国中考命题研究组 编
◆ 全国学习科学研究会考试研究中心 审

◆ 北京天利考试信息网



全国中考畅销排行榜第一

38 读者加油站

www.TL100.com

答疑惑、免费试题、政策信息、解题交流

天时地利 考无不胜

科学

(满分200分，考试时间120分钟)

本卷可能用到的相对原子质量： $H=1$ $C=12$ $O=16$ $Na=23$ $Cl=35.5$ $Ca=40$

一、选择题(本题有20小题，每小题4分，共80分。请选出各题中一个符合题意的正确选项，不选、多选、错选均不给分)

1. 据CCTV报道，2005年5月22日上午，我国对深海热液喷口进行重新测量的队员成功登上空气稀薄的顶峰，竖起测量觇标。测量队员所携带的空气瓶中，含有的气体主要是()

A.氮气 B.氢气 C.氧气 D.二氧化硫

2. 所谓健康，在现代社会中的含义是()

A.只要身体无疾病 C.只要心理好 B.只要社会关系好 D.生理健康和社会关系健康

3. 下列材料具有磁性的是()

A.磁铁 B.塑料 C.木材 D.铜

4. 小明去校医务室量身高，医生给他写了个数据：身高1.59，但没有写单位。这个数据后面的单位是()

A.牛顿 B.千克 C.秒 D.米

5. 下列常见现象中，属于化学变化的是()

A.湿衣服晒干 B.铁钉生锈 C.瓷器破碎 D.石油燃烧

6. 我国婚姻法规定禁止近亲结婚，此法律条文的科学依据是：近亲婚配的夫妇所生子女()

A.患遗传病概率增大 B.患病概率减小

C.患传染病概率增大 D.患传染病概率减小

7. DDT是一种高毒、高残留的有机氯农药，曾被广泛使用。它会通过食物链在生物体内积累，对生物危害很大，目前已已被禁止生产和使用。此现象说明环境污染的危害具有()

A.区域性 B.全球性 C.传染性 D.可控性

8. 许多成语是对自然科学现象和规律的概括。下列成语中，能生动描述生物遗传现象的是()

A.螳螂捕蝉，黄雀在后 B.千里之堤，溃于蚁穴

C.风声鹤唳，草木皆兵 D.种瓜得瓜，种豆得豆

9. 土壤为植物的生长提供了水分、空气和无机盐，因此土壤的性状直接影响着植物的生长。最适合植物生长的是()

A.砂土类土壤 B.黏土类土壤 C.壤土类土壤 D.细砂

10. 小明同学将一本重为2牛的科学课本从地上捡起，放到离地约1米的课桌上，在这个过程中他对课本所做的功大约是()

A.0.2焦 B.2焦 C.200焦 D.2000焦

11. 装袋商品中常用小包装生石灰作干燥剂，这是由于生石灰能吸收并水发生反应生成氢氧化钙： $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2$ 。这一化学反应属于()

A.置换反应 B.复分解反应 C.分解反应 D.化合反应

12. 石英晶体被广泛应用于石英钟、电子表等，它的主要成分是二氧化硅(SiO_2)，在二

A. +2价 B. +3价 C. +4价 D. +6价

13. 小明同学在使用电流表测量电流时，将电流表分别接入两个小灯泡串联电路的A、B、C三点(如图所示)。测得A、B、C三点的电流，其关系是()

$$\begin{array}{ll} A. I_A = I_B = I_C & B. I_C > I_B > I_A > 0 \\ C. I_A > I_B > I_C > 0 & D. I_C < I_B < I_A = 0 \end{array}$$

14. 下列实例中，属于光的反射现象的是()
- A.黑板反光 B.倒影 C.用放大镜看物体 D.影子的形成

15. 宇宙大爆炸理论是目前被人们广为接受的一种宇宙起源学说。宇宙大爆炸理论认为：宇宙诞生于大爆炸，爆炸引起宇宙膨胀，并认为：
- A.目前宇宙仍在不断膨胀 B.宇宙已结束并开始收缩 C.目前宇宙膨胀已结束，但并不膨胀的稳定状态 D.宇宙膨胀早已结束，目前处于静态

16. 激素在人体血液中的含量极低，但它对人体生命活动有着重要的调节作用。如图是一幅患侏儒症的侏儒症患者与正常人的对比照片。侏儒症和巨人症是下列哪种激素在幼年时分泌异常所造成的()

- A.胰岛素 B.生长激素 C.雌性激素 D.肾上腺素

17. 如果要证明鸡蛋壳含有碳酸盐，实验室中可向鸡蛋壳上滴加()
- A.稀盐酸 B.氯化钠溶液 C.石蕊试液 D.酚酞试液

18. 如图是某同学为探究“植物光合作用所需条件”而进行的实验操作过程，通过这个实验说明光合作用需要()
- A.二氧化碳 B.叶绿体 C.光 D.水

19. 一位女士由于驾车超速而被警察拦住。警察走过来对她说：“太太，您刚才的车速是60千米每小时！”这位女士反驳说：“不可能的！我这才开了7分钟，还不到一个小时，怎么可能走了60千米呢？”从以上对话可知，这位女士没有理解下面哪个科学概念()

- A.速度 B.时间 C.路程 D.质量

20. 据美联社报道，从今年4月26日起，“机遇号”火星探测器由于车轮陷入到细沙中而被困在火星表面的一个沙丘上，“机遇”号车轮转动不得，这与沙丘能够承受的压强较小有关。如果你是火星探测器的设计者，为了减小探测器对地面的压强，可行的改进方法是()

- A.增大探测器的质量 B.增大车轮与地面的接触面积 C.减小车轮表面的粗糙程度 D.减少车轮的个数

- 二、填空题(共60分)

21. 一般情况下，冰的熔点是_____℃。冰是晶体，它在熔化过程中要_____热量，温度却保持不变。

22. 向盛有 AgNO_3 溶液的试管中，浸入一段洁净的铜丝，过一会儿取出，可观察到铜丝上附着_____，以上实验事实说明铜和银两种金属中较活泼的是_____。

23. 银米粒状颗粒尺寸为1纳米—10纳米(1纳米=10⁻⁹米)，其材料能表现出许多特殊的性质。譬如，用铅笔加工成的纳米铅笔，遇到空气中易爆裂。

24. 如图所示是我某山地的等高线地形图(单位：米)。请回答以下问题：

- (1) 比较A、B两地高度，较高的是_____地。

- (2) 测得A、B、C三点(如图所示)。测得A、B、C三点的电流，其关系是()

- A. $I_A = I_B = I_C$ B. $I_A > I_B > I_C$ C. $I_B > I_A > I_C$ D. $I_C > I_B > I_A$

25. 以下某同学关于酶的特性的实验操作步骤：

- 第24题图
- | 步 | 骤 | 项 | 目 | 试 | 管 |
|---|--------------|---|-----|-----|-----|
| 1 | 注入1%的新鲜唾液 | 甲 | 4毫升 | 4毫升 | 乙 |
| 2 | 注入1%的新鲜唾液 | 乙 | 2毫升 | 2毫升 | 2毫升 |
| 3 | 放置一定温度下保温5分钟 | | 37℃ | 60℃ | |
| 4 | 滴加碘液 | | 2滴 | 2滴 | |

26. 如图是人在平静呼吸时肺容积变化示意图，其中处于吸气状态的是_____。

27. 2004年12月26日，南印度洋海啸给一些国家造成了严重的灾难。海啸发生后，次区一片狼藉，到处是残木断房、人员伤亡惨重，其中包括中国在内的许多国家派出了医疗救护队进行支援。

- (1) 对无法确认的尸体，医疗人员采用了_____鉴定的方法来确认死者的身份。

- (2) 医疗救护队员对当地的水源进行了消毒，这是防止传染病传播三项措施中的_____。

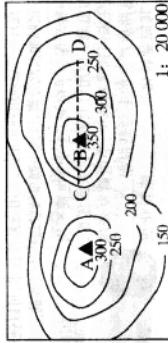
28. 实验室用质量分数为15%的双氧水(H_2O_2)制取氧气(装置见图)。发现反应速度太快，气体难以收集。经科兴趣小组研究发现，制取氧气时只要取一定质量的上述双氧水，再加入入相同质量的水进行混合，就能使反应速度变慢，导管口气流均匀、连续，易于收集。请回答下列问题：

- (1) 经兴趣小组研究发现，用 H_2O_2 制取氧气时， H_2O_2 溶液的质量分数最好控制在_____左右。

- (2) 写出用 H_2O_2 制取氧气的化学方程式。

- (3) MnO_2 (不溶于水的固体粉末)是 H_2O_2 制取氧气反应的催化剂，实验结束后可用水_____的方法回收。

29. 2005年5月11日，中国首颗探月卫星“嫦娥一号”正式发射。“中华06号”长9.6米，宽4.2米，高2.8米，可载客10人，设计速度可达400千米/时。若每位乘客的质量以60千克来计算，10位乘客所受到的总重力为_____牛(取10牛/千克)



第24题图

- (2) 小明欲攀登B高地，有CB、DB两条绕山路线，其中坡度较缓的是_____路线。

25. 以下是某同学关于酶的特性的实验操作步骤：

26. 如图是人在平静呼吸时肺容积变化示意图，其中处于吸气状态的是_____。

27. 2004年12月26日，南印度洋海啸给一些国家造成了严重的灾难。海啸发生后，次区一片狼藉，到处是残木断房、人员伤亡惨重，其中包括中国在内的许多国家派出了医疗救护队进行支援。

- (1) 无法确认的尸体，医疗人员采用了_____鉴定的方法来确认死者的身份。

- (2) 医疗救护队员对当地的水源进行了消毒，这是防止传染病传播三项措施中的_____。

- (3) 本实验_____。(选填“有”或“没有”)对照组。

28. 如图是某同学为探究“植物光合作用所需条件”而进行的实验操作过程，通过这个实验说明光合作用需要_____。

29. 2005年5月11日，中国首颗探月卫星“嫦娥一号”正式发射。“中华06号”长9.6米，宽4.2米，高2.8米，可载客10人，设计速度可达400千米/时。若每位乘客的质量以60千克来计算，10位乘客所受到的总重力为_____牛(取10牛/千

克)；与普通轨道列车相比，采用磁悬浮技术，可以使列车与轨道间的接触面彼此分离，以减小列车行驶过程中受到的_____力。

30. 如图所示是一种环保型手电筒，这种手电筒不用化学电池作为电源。使用时只要将它来回摇晃，就能发光，并且亮度得越快，手电筒发光越亮。这种手电筒所产生的电能是根据____原理获得的，其能量转化是_____能转化为_____能。

实验探究题(本题有4小题，第31题5分，第32题9分，第33题10分，第34题6分，共30分)

31. 人的指甲是不断长的，但到底是由指甲的哪一部位长的呢？某同学就此提出假设：“指甲生长可能是由指甲的根部不断生长而形成的”。由此他设计了如下实验方案：

- ①在指甲的中轴线上，按图所示涂上指甲油(指甲油比较难以擦去，可以在指甲上保持较长时间)。
②半个月后，观察、测量并分析。

回答相关问题：

- (1)如果该同学的假设是正确的，则应观察到AB间的距离_____。(选填“增大”“不变”或“缩短”)。

- (2)对于指甲的生长，你还想研究的问题是_____。

研究课题：啤酒瓶对科学探究包有浓厚兴趣，下面是一项研究。

实验准备：啤酒瓶对科学探究包有什么成分是什么？

实验步骤：用集气瓶收集满3~4瓶从刚打开的啤酒瓶中逸出的气体。

- (1)将带火星的木条放入集气瓶口，发现木条未复燃，则说明该气体的主要成分为不是_____气体。

- (2)将湿润蓝色石蕊试纸放在集气瓶口，发现试纸变红色，则说明该气体中含有能与水反应且生成的溶液显_____性的气体。

- (3)向另一瓶气体中倒进澄清石灰水，振荡后发现石灰水变浑浊，则可证明该气体中一定大量含有_____气体。

33. 为了研究物质的某种特性，某同学利用水和酒精进行实验探究，测得如下数据：

实验序号	体积V/厘米 ³	质量m/克	体积V/厘米 ³	质量m/克
1	10	10	10	8
2	20	20	20	16
3	30	30	30	24
4	40	40	40	32

- (1)在如图方格纸上画出了酒精质量随体积变化的图像，请你画出水的质量随体积变化的图像。

得到：

结论1：同种物质，质量与体积的比一般是_____。(选填“相同”或“不同”的)；

结论2：不同物质，质量与体积的比一般是_____。(选填“相同”或“不同”的)。

(3)科学上通常用_____这个量来表示物质的这种特性。

- (4)体积为50厘米³的水的质量是_____克。

34. 如图所示，与普通轨道列车相比，采用磁悬浮技术，可以使列车与轨道间的接触面彼此分离，以减小列车行驶过程中受到的_____力。

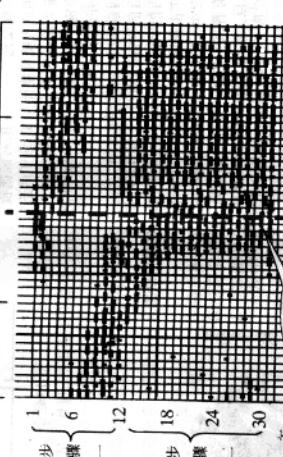
35. 第31题，第33题5分，第34题6分，共30分)

36. 某中学综合实践小组在进行“诚信商品”研究时，检测商品标签所列成分及含量与实际是否相符。随机取出市售某种“纯碱”样品(成分说明见图)。经检测杂质仅是氯化钠。准确称取样品10.9克，加入足量的氯化钙溶液使其完全反应，其反应式： $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CaCl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{CaCO}_3 \downarrow$ 。将反应生成的沉淀物经过滤、洗涤、烘干，干燥后得到白色固体10克。



第37题图

- (1)计算10.9克样品中纯碱的质量。
(2)计算样品中含纯碱的质量分数。
(3)根据检测结果，此纯碱_____。(选填“可以”或“不可以”)列入“诚信商品”。



第38题图

37. 某中学综合实践活动中小组在进行“诚信商品”研究时，检测商品标签所列成分及含量与实际是否相符。随机取出市售某种“纯碱”样品(成分说明见图)。经检测杂质仅是氯化钠。准确称取样品10.9克，加入足量的氯化钙溶液使其完全反应，其反应式： $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CaCl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{CaCO}_3 \downarrow$ 。将反应生成的沉淀物经过滤、洗涤、烘干，干燥后得到白色固体10克。

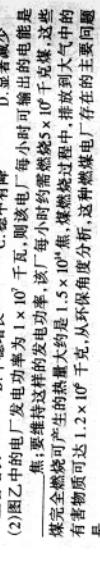
38. 能源是人类社会存在和繁荣的物质基础之一，图甲为近两个多世纪以来，人类能源消耗曲线图，图乙为某燃煤电厂全貌图。据图回答：



第39题图

- (1)计算10.9克样品中纯碱的质量。
(2)计算样品中含纯碱的质量分数。
(3)根据检测结果，此纯碱_____。(选填“可以”或“不可以”)列入“诚信商品”。

39. 能源是人类社会存在和繁荣的物质基础之一，图甲为近两个多世纪以来，人类能源消耗曲线图，图乙为某燃煤电厂全貌图。据图回答：



第40题图

- (1)由图甲可知，自1950年以来，人类能源消耗的情况是_____。
A.显著增长 B.平稳增长 C.稳中有降

- (2)图乙中的电厂一发电功率为 1×10^7 千瓦，则该电厂每小时可输出的电能是_____焦；要维持这样的发电功率，该厂每小时需要燃烧 5×10^3 吨煤，这些煤完全燃烧可产生的热量大约是 1.5×10^{10} 焦，煤燃烧过程中，排放到大气中的有害物质可达 1.2×10^6 千克，从环保角度分析，这种燃煤电厂存在的主要问题是_____。

- (3)电厂为了减少有害物质二氧化硫(SO₂)的排放，可以用烧碱(NaOH)溶液吸收，该反应的化学方程式是_____。



第41题图

36. 如图所示是小明同学用伏安法测小灯泡电功率的实验电路图。闭合开关，移动滑动变阻器的滑片P，当电压表的示数为6伏时，小灯泡正常发光，此时电流表示数为0.5安。求：

- (1)小灯泡正常发光时的电阻。
(2)小灯泡正常发光时消耗的电功率。

第42题图

37. 第33题图，第34题5分，第35题6分，第36题8分，第37题8分，第38题8分，第39题8分，第40题8分)

40. 第31题，第32题5分，第33题10分，第34题6分，共30分)

41. 第31题，第32题5分，第33题10分，第34题6分，共30分)

物理 化学

物理部分

一、单项选择题(每题 2 分,共 12 分)

1. 下面温度中接近 23 ℃的是 ()
 A. 使人感觉暖和而舒适的房间温度 B. 长春市冬季最冷的气温
 C. 健康成年人的体温 D. 水混合物的温度
2. 下列物体中,在通常情况下属于绝缘体的是 ()
 A. 铅笔芯 B. 铁钉 C. 橡胶手套 D. 食盐水
3. 图 1 中,甲是正常眼睛对光的作用情况,则乙 ()
 A. 是近视眼,应配戴凸透镜制成的眼镜 B. 是远视眼,应配戴凹透镜制成的眼镜
 C. 是远视眼,应配戴凸透镜制成的眼镜 D. 是远视眼,应配戴凹透镜制成的眼镜
4. 下列说法中正确的是 ()
 A. 飞机升空是因为飞机受到浮力的作用 B. 用吸管吸饮料,利用了大气压强
 C. 液体内部只因为向下的压强 D. 机械效率越大的机械做功越快
5. 用一根质地均匀的粉笔在黑板上写字后,粉笔变短了,下列说法中错误的是 ()
 A. 粉笔质量变小 B. 粉笔体积变小
 C. 粉笔密度变小 D. 粉笔所受重力变小
6. 力是看不见的,但是我们可以通过力的作用效果去认识它,这是在科学研究中常用的方法。下面四个研究实例中,同样采用这种方法的是 ()
 A. 研究电流与电压、电阻的关系时,先使电阻不变去研究电流与电压的关系,再让电压不变去研究电流与电阻的关系
 B. 温度的高低是看不见的,我们可以通过对液体体积的变化去认识它
 C. 研究牛顿第一定律时,在实验的基础上经过推理,得出运动物体不受力将作匀速直线运动
- D. 在学习直运动时,通过比较得出蒸发现象与沸腾的异同点

7. 风吹树叶“哗啦”响,这声音是由于树叶的 () 产生的。
 8. 家庭电路中电灯和电视机是 () 联的。
 9. 2005 年 5 月 23 日傍晚,山东蓬莱海面上出现了海市蜃楼奇观,它是光的 () 形成的。
10. 今年,我国测量队员对珠穆朗玛峰高度重新进行测量,5 月 22 日,峰顶测量取得成功。测量队员在向上攀登的过程中,重力势能逐渐 ()。若测量队员背着 10 kg 的背包,背包重为 N_0 。
11. 汽车发动机工作时内能转化为 () 能,当汽油在发动机内燃烧不充分时会冒“黑烟”,这时发动机的效率 () (“选填“升高”“不变”“降低”)。
12. 动机散热器常用水做冷却剂,这是因为水的 () 大。
 冬季时,玻璃窗内表面会出现冰花,这是 () 现象(填“液化”或“凝华”)。
13. 2005 年是世界物理年,4 月 18 日开展了物理学照耀世界活动,一封从美国普林斯顿发出的电子邮件在地球上,需要的时间为 ()。

- 14.“六一”前夕,质监部门在对玩具市场进行专项检查时发现,个别玩具结构不合理,断裂后尖锐的边缘会刺伤孩子,这是由于边缘尖锐或减少了 () ,增大了对人体的压强。有些仿真枪能发射出的弹塑子弹,能在 1 m 内打穿三层牛皮纸,这说明硬塑料的压强。有些仿真枪能发射出的弹塑子弹,能在 1 m 内打穿三层牛皮纸,这说明硬塑料的压强。有些仿真枪能发射出的弹塑子弹,能在 1 m 内打穿三层牛皮纸,这说明硬塑料的压强。
15. 近年来,我国城乡居民许多地区进行了供电线路改造。改造的内容之一就是把电线换成更粗的,使它的电阻 () ,电流在导线上产生的热量 () 。在线路改造时,还把电能表换成额定电流更大的,改造后家庭中可以使用的用电器总功率将 ()。

三、作图与实验题(共 20 分)

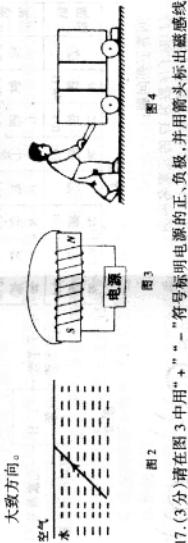


图 2

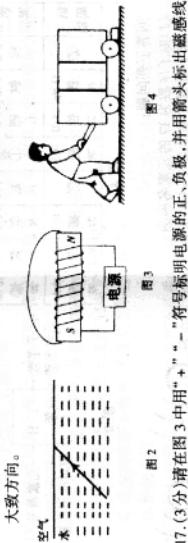


图 3

- 16.(2 分)如图 2 所示,一束光从水中斜射到水面,请画出反射光线和折射光线的大致方向。
- 17.(3 分)请在图 3 中用“+”“-”符号标明电源的正、负极,并用箭头标出磁感线的方向。
- 18.(2 分)如图 4 是列车上售货员的手推车,当前轮遇到障碍物时,售货员向下按扶把,使手推车前轮向上翘起,请画出售货员所用的最小动力 F,并指出支点。
- 19.(3 分)在“探究凸透镜成像规律”的实验中,物体距透镜 10 cm,像距透镜 10 cm,则此时的像是 () 像(依次选项“倒立”或“正立”“放大”或“缩小”“实”或“虚”)。

- 20.(5 分)如图 5,甲是小灯泡电流表测通过小灯泡电流的实物连接图。
 (1)指出图甲中的错误;
 (2)请在乙图中用笔画线表示导线,画出正确的连接方法。

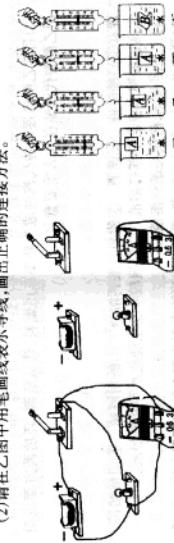


图 4

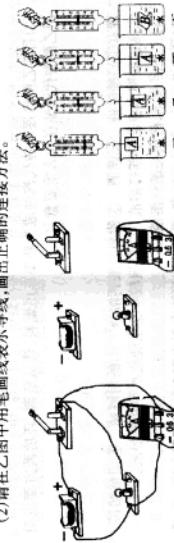


图 5

- 21.(3 分)如图 6 所示实验 A、B 为两个质量相同、形状不同的实心铁块,选用图甲与图乙,可以研究物体所受浮力大小与 () 的关系;为了研究物体所受浮力大小与其浸没在液体中深度的关系,则应选用图丙与图 () ;选用图丙与图 () ,能研究浮力大小与物体形状的关系。
- 22.(2 分)图 7 中,在不知道电源电压的情况下,能够利用已知电阻 R_0 测出未知电阻 R_x 阻值的电路图是 () (选填“甲”“乙”“丙”中的一个)。

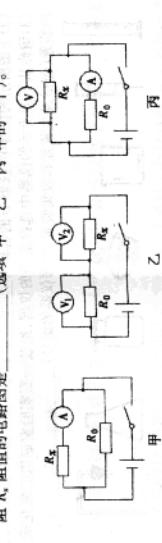


图 6

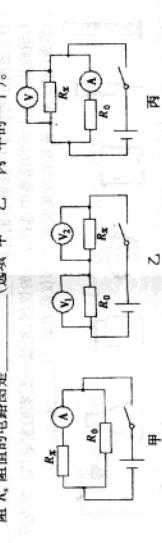


图 7

四、计算题(共 8 分)

- 本题可能用到的公式: $W = Pt$ $W = UIt$
 1. 小红陪妈妈去买电热取暖器,售货员介绍说:“这是一台电热取暖器很省电,连续工作一昼夜耗电不到 5 度”。细心的小红仔细观察了电热取暖器的铭牌(见右表),对售货员的省电说法产生怀疑。请你通过计算帮助小红判断售货员的说法是否可信?

计算过程:

售货员的说法可信吗?答: ()。

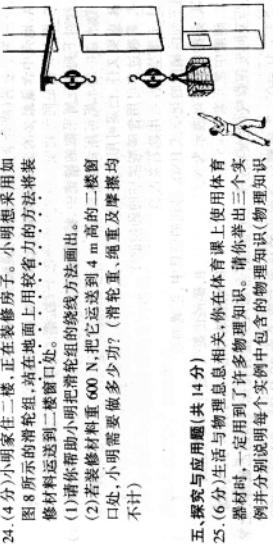


图 8

24.(4 分)小明家住二楼,正在装修房子。小明想采用如图 8 所示的滑轮组,站在地面上用较小的力将装修材料运送到二楼窗口处。

(1)请你帮助小明将滑轮组的缠绕线段画出来。

(2)若装修材料重 600 N,把它提升到 4 m 高的二楼窗口处,小明需要做多少功?(滑轮重、绳重及摩擦均不计)

不计)

五、探究与应用题(共 14 分)

- 25.(6 分)生活与物理息息相关,你在体育课上使用体育器械时,一定用到了许多物理知识。请你举出三个实例,并分别说明每个实例中包含的物理知识(物理知识不能重复)。
- 26.(5 分)在探究导体的导电能力与材料关系的实验时,某小组的同学选取了导电能力不受温度影响的材料甲和乙,它们的长度、横截面积均相同,分别测出了通过它们的电流与它们两端的电压。记录数据如表 1 和表 2 所示。

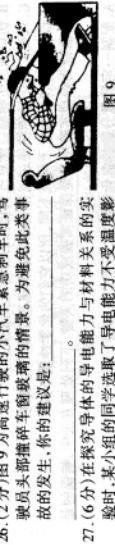


图 9

- 27.(6 分)在探究导体的导电能力与材料关系的实验时,某小组的同学选取了导电能力不受温度影响的材料甲和乙,它们的长度、横截面积均相同,分别测出了通过它们的电流与它们两端的电压。记录数据如表 1 和表 2 所示。
- | 实验次数 | 材料甲 | | | 材料乙 | | | |
|------|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|
| | 1 | 2 | 3 | 1 | 2 | 3 | |
| U/V | 0.4 | 0.8 | 1.2 | U/V | 0.1 | 0.2 | 0.3 |
| I/A | 2 | 4 | 6 | I/A | 2 | 4 | 6 |

- 分析数据发现,每次实验中,通过材料甲的电流与其两端电压的比值 $\frac{I}{U}$ 相等,材料乙的比值也相等,同学们将电流与电压的比值 $\frac{I}{U}$ 叫做“a”。
- (1)“a”值越大,表明导体的导电能力越 ()。如果把材料乙均匀拉长,其“a”值将 ()。“a”值将 ()。(选填“增大”“不变”“减小”)。
- (2)进一步归纳得出的结论是:当电压一定时,导体中的电流与“a”的关系是 ()。
- (3)如果要从材料甲、乙中选择一种做输电用的导线,你建议应该选择材料 ()。

化学部分

1. 选择题(本大题包括 10 小题, 每小题 1 分, 共 10 分。每小题中只有一个选项符合题意, 请将正确选项的序号填在题后的括号内)

- A. 矿石粉碎 B. 石蜡熔化 C. 海水晒盐 D. 天然气燃烧
 2. 属于空气的主要成分, 且能够用以抢救垂危病人的气体是 ()
 A. 氮气 B. 氧气 C. 木炭蒸气 D. 二氧化硫
 3. 下列物质中, 属于氧化物的是 ()
 A. NH_3 B. O_2 C. CO_2 D. KMnO_4

4. 下列关于金属(或合金) 金属元素的说法中, 正确的是 ()
 A. 地壳中含金属最多的金属元素是铁元素 B. 铁在潮湿的空气中容易生锈
 C. 铜和黄铜是同种物质 D. 铜的化学性质比锌活泼

5. 针对下列情况所采取的措施中, 错误的是 ()
 A. 水壶中的水垢可用食盐水除垢
 C. 醋酸过多可用含碳酸氢钠的药物治疗
 D. 土壤呈酸性可用熟石灰改良

6. 下列出的酸的化学式 HNO_3 得到的信息中, 正确的是 ()
 A. 钾酸根离子表示为 NO_3^-
 C. 强酸由氢、氮气、氯气和氯气组成
 B. 强酸由氢气、氯气、氯气和氯气组成
 D. 强酸由氯气、氯气、氯气和氯气组成

7. 为及时发现煤气(主要成分为 CO)泄漏, 常加入少量有特殊气味的乙硫醇(化学式为 $\text{C}_2\text{H}_5\text{SH}$)。乙硫醇完全燃烧的化学方程式为 $2\text{C}_2\text{H}_5\text{SH} + 9\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 4\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O} + 2\text{X}$ 。下列有关说法中, 正确的是 ()

- A. X 的化学式为 S B. 可以在室内放一盆水防止煤气中毒
 C. CO₂ 都是污染空气的有害气体 D. CO 不仅能做燃料还可用于冶炼金属

8. 医务人员用 3% 的过氧化氢溶液为伤者伤口消毒时, 伤口上会看到大量的气泡。

- 下列有关说法中, 错误的是 ()
 A. 生成的气泡可能是过氧化氢的分解起到催化作用
 C. 只有二氧化锰能够使过氧化氢在温下迅速分解产生氧气
 D. 过氧化氢和水的分子构成不同, 所以它们的化学性质不同

9. 实验前恰当处理实验用品是保证实验成功的关键, 下列处理方法中, 错误的是 ()
 A. 用助燃剂试液可完成稀盐酸、 NaCl 溶液、 NaOH 溶液、 K_2CO_3 (草木灰) 的主要成分溶剂的鉴别
 B. 用 pH 试纸测定溶液的酸碱度, 需先将待测液用水润湿
 C. 做粗盐与稀硫酸反应实验, 条件需用碎纸打碎
 D. 进行过滤操作, 需先将滤纸湿润使之紧贴漏斗内壁

10. 下列认识或做法中, 正确的是 ()
 A. 俗语“人是铁, 牛是钢”中的“铁”是指铁单质
 B. 俗语“人是铁, 牛是钢”中的“钢”是指生铁
 C. 俗语“人是铁, 牛是钢”中的“钢”是指钢单质
 D. 俗语“人是铁, 牛是钢”中的“钢”是指生铁

11. 伊通河的某一段水域因染出现了水草疯长的现象, 造成这一水体污染的原因可能是(答出一点即可) _____; 日常生活中使用硬水会带来许多麻烦, 家庭中通常采用 _____ 的方法降低水的硬度。

12. 大豆是东北地区特产的一种作物。它富含的 _____ 是人类生命活动必需的一种营养素。豆科植物能够将空气中的 N_2 直接转化为自身需要的含氮化合物, 而大多数作物需要人工施以氮肥才能保证植物的正常生长。请列举一种你知道的氮肥(填写肥料的名称或化学式) _____。

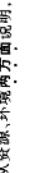
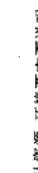
13. 倒开水时, 应将热水瓶塞 _____ 放在桌面上, 此时能够观察到瓶口出

变质生成 Na_2CO_3 、 Na_2O 溶液的 $\text{pH} > 7$ 。

甲同学用酚酞试液检验 NaOH 是否变质。他认为他能否成功 _____。
 乙同学取少量固体于试管中, 滴加某种试剂, 有大量气泡产生, 由此证明 NaOH 已经变质。你认为所加试剂为 _____。
 丙同学欲证明变质的固体中尚存 NaOH , 请你帮助他完成以下探究方案。

探究目的:	探究步骤	预计现象
证明固体中存在 NaOH	(1) 取少量固体溶于水, 向其中滴加足量的酚酞试液	产生白色沉淀
证明固体中不存在 NaOH	(2) 向(1)所得溶液中滴加酚酞试液	酚酞试液变红

图 A 图 B



回答下列问题:

- (1)原予序数为 17 的元素名称为 _____;
 (2)图 C 是某元素的原子结构示意图, 该元素在图 _____ 中的位置是(选择①或②或③);
 A 中的位置是(选择①或②或③);
 (3)图 D 是氯元素的原子结构示意图, 图 A 中与氯元素同周期的硫元素其原子结构与氯原子相似。由此推测, 硫元素在化学反应中最易(填“得”或“失”) _____ 电子。

16. 汽油是石油产品之一, 其主要成分的化学式为 C_6H_{14} , 完全燃烧生成二氧化碳和水。
 (1)写出汽油完全燃烧的化学方程式。
 (2)目前乙醇已逐步替代汽油成为新型车用燃料, 请从资源、环境两方面说明, 用乙醇替代汽油有什么重要意义?

17. 现有①醋酸溶液 ②碘酒 ③氢氧化钙与稀盐酸 ④医用酒精 ⑤醋酸溶液
 (1)上述溶液中, 质量分数最大的溶液有 _____;
 (2)请你再自拟一种分类标准, 要求上述溶液中至少有 3 种溶液符合这一标准。分类标准 _____, 符合该标准的上述溶液有 _____(至少答出 3 种, 填序号);
 (3)溶液与我们的生活息息相关, 儿童服用葡萄糖注射液可预防的病症是 _____。

18. 实验室鉴别稀盐酸、 NaCl 溶液、 NaOH 溶液、 CaCl_2 溶液、 Ca(OH)_2 溶液、 CuSO_4 溶液、 Cu(OH)_2 固体, 发生置换反应 _____; 用 pH 试纸测定溶液的酸碱度, 需先将待测液用水润湿; 做粗盐与稀硫酸反应, 条件需用碎纸打碎; 进行过滤操作, 需先将滤纸湿润使之紧贴漏斗内壁。

19. 俗语“人是铁, 牛是钢”中的“钢”是指 _____; 日常生活中使用硬水会带来许多麻烦, 家庭中通常采用 _____ 的方法降低水的硬度。

20. 化学活动小组的同学在探究金属性质时, 发现铜与稀硫酸在常温或加热时均不反应。那么, 铜与浓硫酸能否发生反应呢? 那么, 铜与浓硫酸能否发生反应呢?

- 猜想①在常温下不能反应, 但在加热条件下能反应;
 猜想②在常温下能反应;
 猜想③在加热条件下不能反应。
 [实验与事实]
 操作①将一小块铜放入试管中, 加入足量的浓硫酸。无明显现象;
 操作②加热该试管。解片上有气泡产生, 并闻到刺激性气味;
 操作③检验产生的有刺激性气味的气体(检验方法及现象略);
 操作④立即停止加热;
 操作⑤将试管中的残液慢慢倒入少量水中。溶液呈蓝色。

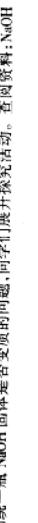
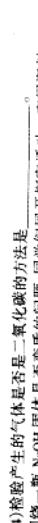
- [结论与解释]
 (1)由以上探究可知: 猜想 _____ 是正确的;
 (2)经检验产生的气体是 SO_2 ; 立即停止加热是为了避免产生更多的 SO_2 ;
 (3)铜与浓硫酸在加热条件下反应的产物是 SO_2 和 CuSO_4 。

- [反思与评价]
 (1)操作⑤中, 从安全角度考虑(填“能”或“不能”) _____ 将水倒入剩余的液体里。
 (2)根据结论中对产物是 SO_2 和 CuSO_4 的判断是否正确 _____。
 (3)请你从安全、节约、环保等方面进行评价, 较好的方案是 _____, 理由是 _____, 由是答出一点即可) _____。

- 五、计算题(本大题包括 2 小题, 共 5 分。注意: 所需相对原子质量可从第 15 题的实验与探究题(本大题包括 3 小题, 共 15 分)

- (1)反应的化学方程式为 _____;
 (2)下图所示的仪器中, 仪器 D 的名称为 _____;
 (3)请你从下图所示的仪器中选择适当的仪器组装一套实验室制取二氧化硫的装置(包括发生装置和收集装置, 填写仪器的编号) _____;

21. 水中氢元素与氧元素的质量比为(化成最简整数比) _____。
 22. 已知 2.4 g 铜与镁粉 30 g 某酸溶液恰好完全反应, 试计算这种硫酸溶液中溶质的质量分数。



(4)检验产生的气体是否是二氧化硫的方法是 _____。

19. 围绕一瓶 NaOH 固体是否变质的问题, 同学们展开探究活动。查阅资料: NaOH

理化综合

本试卷分第 I 卷(选择题)和第 II 卷(非选择题)两部分组成。考试时间为 120 分钟。

第 I 卷(选择题)

可能用到的相对原子质量:H-1 O-16 S-32 Zn-65

一、选择题(本题共 20 小题,每小题只有一个正确答案)

1. 下列变化不属于化学变化的是

A. 燃烧

B. 钢铁生锈

C. 湿衣服经太阳晒后变干

D. 食物腐烂

2. 地壳中含量最多的金属元素是

A. 铁

B. 铝

C. 硅

D. 钙

3. 原子核

A. 由电子和质子构成

B. 由质子和中子构成

C. 由电子和中子构成

D. 由质子、中子和电子构成

4. 某工厂发生多人食物中毒,经化验为误食工业用盐亚硝酸钠(NaNO_2)所致。

NaNO_2 中氮元素的化合价是

A. +2

B. +3

C. +4

D. +5

5. 从环境保护的角度考虑,下列燃料中最理想的是

A. 氢气

B. 天然气

C. 酒精

D. 汽油

6. 铅蓄电池中含有很多硫酸,如果不慎将硫酸漏到大理石地面上,会发出嘶嘶声,并有

气体产生。这种气体是

A. 二氧化硫

B. 氧气

C. 氮气

D. 二氧化碳

7. 下列关于氢氧化钠的描述中错误的是

A. 易溶于水,溶解时放出大量的热

B. 对皮肤有强烈的腐蚀作用

C. 水溶液能使石蕊试液变红

D. 能去除油污,可作厨房的清洁剂

8. 某学生测定下列数据中,不合理的是

A. 用 10 mL 烧杯量取 7.5 mL 的水

B. 用 pH 试纸测得某地水的 pH 为 5.2

C. 用托盘天平称得某小苏打样品的质量为 16.7 g

D. 测得某粗盐中氯化钠的质量分数为 90.5%

9. 一壶水烧开后,壶盖被顶开,这是因为

A. 水分子变大了

B. 水分解生成了氢气和氧气

C. 水由液体变成了气态,体积膨胀

D. 桶内物质的粒子数目增多

10. 为了防止瓶虫害,常对生长过程中的蔬菜喷洒农药。据专家介绍,用碱性溶液或清水浸泡蔬菜,可使农药残留在蔬菜上的农药毒降低。因此,我们在用清水浸泡蔬菜时可加入适量的

A. 固体碳酸钠

B. 食醋

C. 白酒

D. 白糖

22. 写出下列反应的化学方程式:

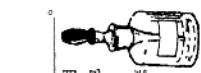
(1) 实验室制氯气

(2) 用稀盐酸除去铁钉表面的铁锈

23. 在日常生活和工业生产中,金属铁有很多用途,金属镁(元素符号为 Mg)也有着重要的应用,例如:它是重要的化工催化剂。通常状况下,镁是银白色固体金属,熔点 2410 ℃,沸点 4130 ℃,密度 2.42 g/cm^3 。金属镁硬度较低,很善于机槭加工,但在高温下可分解成氧化镁和硅酸盐。镁的化学性质不活泼,但块状金属镁在空气中加热时会形成二氧化镁薄膜。阅读上述材料,回答下列问题:

① 金属镁在物理性质中,明显不同于金属铁的是(只需写出两点):

② 写出镁在空气中加热生成二氧化镁的化学方程式。



24. 实验室用右图所示的棕色试剂瓶盛装 10% 的稀硫酸溶液。某同学用胶头滴管吸取少量稀硫酸溶液滴入装有稀盐酸的试管中,然后,他用自来水将胶头滴管冲洗干净,再直接插入原试剂瓶中。

25. 水是人及一切生物生存所必需的资源,但全国各地区水资源分布不均衡,如我们所在的湖北地区,就属于水资源轻度缺水地区。因此,为了可持续发展,我们在以上操作中,该同学有明显的错误。请向这些错误操作将会产生的怎样的不良后果?指出两点:

(1) _____;

(2) _____。

26. 水是人及一切生物生存所必需的资源,但全国各地区水资源分布不均衡,如我们所在的湖北地区,就属于水资源轻度缺水地区。因此,为了可持续发展,我们要节约用水,防止水体污染。请认真阅读下面的图表,然后回答有关问题。

人均水量 /m ³	类别
2 300	芬兰
2 300	北京
1 500	上海
1 500	东北
1 000	山西
500	甘肃
500	青海
500	西藏
< 500	陕西

表 I 我国部分地区人均水量

我国首都北京属于水资源_____缺水地区,针对这一实际问题,请你提出一条可行的解决方案,然后回答问题。

① 建设蓄水池的势必要

② 月球上有丰富的 $\text{He}-3$ (一种氦原子),它可以和氘(一种氢原子)发生核聚变反应,在生成新原子的同时,产生巨大的能量,反应过程易于控制,既环保又安全,月球上的 $\text{He}-3$ 有望解决人类未来的能源需求。

(1) 根据所学知识,你认为第②中发生的核聚变_____(填“是”或“不是”)化学变化;

(2) 写出矿物能源天然气(主要成分是甲烷)燃烧的化学方程式_____。

二、填空题(本题包括 6 小题)

21.(1) 写出下列物质的化学式:

水_____;酒精_____;

(2) 金属铟(In)原子与铝原子(Al)原子()()最外层电子数相同。磷化铟

电子界的高度重视。请写出磷化铟的化学式_____。

22. 写出下列反应的化学方程式:

(1) 实验室制氯气

(2) 用稀盐酸除去铁钉表面的铁锈

23. 在日常生活和工业生产中,金属铁有很多用途,金属镁(元素符号为 Mg)也有着重要的应用,例如:它是重要的化工催化剂。通常状况下,镁是银白色固体金属,熔点 2410 ℃,沸点 4130 ℃,密度 2.42 g/cm^3 。金属镁硬度较低,很善于机槭加工,但在高温下可分解成氧化镁和硅酸盐。镁的化学性质不活泼,但块状金

属镁在空气中加热时会形成二氧化镁薄膜。阅读上述材料,回答下列问题:

① 金属镁在物理性质中,明显不同于金属铁的是(只需写出两点):

② 写出镁在空气中加热生成二氧化镁的化学方程式。



24. 实验室用右图所示的棕色试剂瓶盛装 10% 的稀硫酸溶液。某同学用胶头滴管吸取少量稀硫酸溶液滴入装有稀盐酸的试管中,然后,他用自来水将胶头滴管冲洗干净,再直接插入原试剂瓶中。

25. 水是人及一切生物生存所必需的资源,但全国各地区水资源分布不均衡,如我们所在的湖北地区,就属于水资源轻度缺水地区。因此,为了可持续发展,我们在以上操作中,该同学有明显的错误。请向这些错误操作将会产生的怎样的不良后果?指出两点:

(1) _____;

(2) _____。

26. 水是人及一切生物生存所必需的资源,但全国各地区水资源分布不均衡,如我们所在的湖北地区,就属于水资源轻度缺水地区。因此,为了可持续发展,我们要节约用水,防止水体污染。请认真阅读下面的图表,然后回答有关问题。

人均水量 /m ³	类别
2 300	芬兰
2 300	北京
1 500	上海
1 500	东北
1 000	山西
500	甘肃
500	青海
< 500	陕西

表 I 我国部分地区人均水量

我国首都北京属于水资源_____缺水地区,针对这一实际问题,请你提出一条可行的解决方案,然后回答问题。

① 建设蓄水池的势必要

② 月球上有丰富的 $\text{He}-3$ (一种氦原子),它可以和氘(一种氢原子)发生核聚变反应,在生成新原子的同时,产生巨大的能量,反应过程易于控制,既环保又安全,月球上的 $\text{He}-3$ 有望解决人类未来的能源需求。

(1) 根据所学知识,你认为第②中发生的核聚变_____(填“是”或“不是”)化学变化;

(2) 写出矿物能源天然气(主要成分是甲烷)燃烧的化学方程式_____。

二、填空题(本题包括 6 小题)

21.(1) 写出下列物质的化学式:

水_____;酒精_____;

(2) 金属铟(In)原子与铝原子(Al)原子()()最外层电子数相同。磷化铟

电子界的高度重视。请写出磷化铟的化学式_____。

22. 写出下列反应的化学方程式:

(1) 实验室制氯气

(2) 用稀盐酸除去铁钉表面的铁锈

23. 在日常生活和工业生产中,金属铁有很多用途,金属镁(元素符号为 Mg)也有着重要的应用,例如:它是重要的化工催化剂。通常状况下,镁是银白色固体金属,熔点 2410 ℃,沸点 4130 ℃,密度 2.42 g/cm^3 。金属镁硬度较低,很善于机械加工,但在高温下可分解成氧化镁和硅酸盐。镁的化学性质不活泼,但块状金

属镁在空气中加热时会形成二氧化镁薄膜。阅读上述材料,回答下列问题:

① 金属镁在物理性质中,明显不同于金属铁的是(只需写出两点):

② 写出镁在空气中加热生成二氧化镁的化学方程式。



24. 实验室用右图所示的棕色试剂瓶盛装 10% 的稀硫酸溶液。某同学用胶头滴管吸取少量稀硫酸溶液滴入装有稀盐酸的试管中,然后,他用自来水将胶头滴管冲洗干净,再直接插入原试剂瓶中。

25. 水是人及一切生物生存所必需的资源,但全国各地区水资源分布不均衡,如我们所在的湖北地区,就属于水资源轻度缺水地区。因此,为了可持续发展,我们要节约用水,防止水体污染。请认真阅读下面的图表,然后回答有关问题。

人均水量 /m ³	类别
2 300	芬兰
2 300	北京
1 500	上海
1 500	东北
1 000	山西
500	甘肃
500	青海
< 500	陕西

表 I 我国部分地区人均水量

我国首都北京属于水资源_____缺水地区,针对这一实际问题,请你提出一条可行的解决方案,然后回答问题。

① 建设蓄水池的势必要

② 月球上有丰富的 $\text{He}-3$ (一种氦原子),它可以和氘(一种氢原子)发生核聚变反应,在生成新原子的同时,产生巨大的能量,反应过程易于控制,既环保又安全,月球上的 $\text{He}-3$ 有望解决人类未来的能源需求。

(1) 根据所学知识,你认为第②中发生的核聚变_____(填“是”或“不是”)化学变化;

(2) 写出矿物能源天然气(主要成分是甲烷)燃烧的化学方程式_____。

二、填空题(本题包括 6 小题)

21.(1) 写出下列物质的化学式:

水_____;酒精_____;

(2) 金属铟(In)原子与铝原子(Al)原子()()最外层电子数相同。磷化铟

电子界的高度重视。请写出磷化铟的化学式_____。

22. 写出下列反应的化学方程式:

(1) 实验室制氯气

(2) 用稀盐酸除去铁钉表面的铁锈

23. 在日常生活和工业生产中,金属铁有很多用途,金属镁(元素符号为 Mg)也有着重要的应用,例如:它是重要的化工催化剂。通常状况下,镁是银白色固体金属,熔点 2410 ℃,沸点 4130 ℃,密度 2.42 g/cm^3 。金属镁硬度较低,很善于机械加工,但在高温下可分解成氧化镁和硅酸盐。镁的化学性质不活泼,但块状金

属镁在空气中加热时会形成二氧化镁薄膜。阅读上述材料,回答下列问题:

① 金属镁在物理性质中,明显不同于金属铁的是(只需写出两点):

② 写出镁在空气中加热生成二氧化镁的化学方程式。



24. 实验室用右图所示的棕色试剂瓶盛装 10% 的稀硫酸溶液。某同学用胶头滴管吸取少量稀硫酸溶液滴入装有稀盐酸的试管中,然后,他用自来水将胶头滴管冲洗干净,再直接插入原试剂瓶中。

25. 水是人及一切生物生存所必需的资源,但全国各地区水资源分布不均衡,如我们所在的湖北地区,就属于水资源轻度缺水地区。因此,为了可持续发展,我们要节约用水,防止水体污染。请认真阅读下面的图表,然后回答有关问题。

人均水量 /m ³	类别
2 300	芬兰
2 300	北京
1 500	上海
1 500	东北
1 000	山西
500	甘肃
500	青海
< 500	陕西

表 I 我国部分地区人均水量

我国首都北京属于水资源_____缺水地区,针对这一实际问题,请你提出一条可行的解决方案,然后回答问题。

① 建设蓄水池的势必要

② 月球上有丰富的 $\text{He}-3$ (一种氦原子),它可以和氘(一种氢原子)发生核聚变反应,在生成新原子的同时,产生巨大的能量,反应过程易于控制,既环保又安全,月球上的 $\text{He}-3$ 有望解决人类未来的能源需求。

(1) 根据所学知识,你认为第②中发生的核聚变_____(填“是”或“不是”)化学变化;

(2) 写出矿物能源天然气(主要成分是甲烷)燃烧的化学方程式_____。

3B 三、实验探究题(本题包括3小题)

五、填空题

27. 某兴趣小组为了探究质量守恒定律,进行了下图所示的小实验。在一根细钢丝吊着的长玻璃两端,分别绕上40 cm长的粗铜线,并使玻璃保持水平。然后,用酒精灯给左端一端加热1.2分钟。停止加热后,仔细观察发生的现象。

- (1) 冷却后,他们观察到的现象是:
- ① _____;
- ② _____。

(2) 写出铜丝加热时所发生反应的化学方程式。

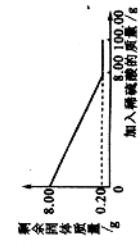
28. 把经过烘干的过量的木炭粉和少量的氯化铜粉末混合均匀,小心地平铺在硬质试管底部,并将硬质试管固定在铁架台上。然后,用酒精灯加热,同时用导管将生成的气体导出(如右图所示)。请你对导出的气体成分进行想,并设计实验进行探究。

- (1) 猜想导出的气体可能是_____ (只写出一种猜想);
- (2) 实验操作: _____;
- (3) 实验现象预测: _____;
- (4) 根据你的探究结果,写出在探究过程中所发生反应的化学方程式:

29. 向某氢氧化钠溶液中加入一定量的稀硫酸,发生如下化学反应: $2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ 。反应结束后,小明、小芳两位同学欲探究“氢氧化钠和硫酸是否恰好完全反应”,他们设计了如下实验,请和他们一起完成:

实验操作	实验现象	结论
小明	用玻璃棒蘸取反应后的溶液滴在pH试纸上,并与标准比色卡对比。	由试纸的颜色与标准比色卡上pH为7处的颜色一致(浅黄色)。
小明	(1)取反应后的少量溶液于试管中,加入几颗锌粒;	(1)硫酸已完全反应。
小芳	(2)再取反应后的少量溶液于另一支试管中,滴加_____溶液。	(2)氢氧化钠已完全反应。

30. 在通常状况下,氯气是一种无色、无味的气体,难溶于水,密度比空气小。实验室常用锌粒和稀硫酸反应制取氯气: $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ 。为了得到0.20 g氯气,某同学用质量为8.00 g含有杂质的锌粒与100.00 g过量的稀硫酸反应,该同学测得的有关实验数据如下图函数关系。(假定杂质不溶于水,也不参加反应。)



请回答下列问题:

- (1) 该同学可以用_____法收集氯气(填一种);
- (2) 实际产生氯气的质量是多少?(精确到0.01 g)

六、作图与实验题

31. 从7月1日起,在武汉市内环线以内的区域,禁止车辆鸣笛。这是在_____减少噪声;武汉将在居民区较近的地方,要装上隔音板。这是在_____减弱噪声。

32. 为医生借助小平面镜观察病人口腔时,先要在酒精灯上把小镜子烤一烤,再放入病人口中进行观察。这样做的目的是为了_____。

33. 小明家的电能表上标有 $600\text{rev}/(\text{kW}\cdot\text{h})$ 的字样,这表示每消耗 $1\text{kW}\cdot\text{h}$ 的电能,电能表的转盘转 600 转。如果他家只有一件电器正在工作,该转盘在6 min内转了60转。这个用电器在这一段时间内消耗的电能是_____。
(填一个家用电器的名称)。

34. 小刚家厕所的水龙头坏了,关不住水。看到浪费了不少水,小刚很心疼。他立即找来扳手换水龙头,可是费了好大的劲,坏龙头却纹丝不动。他又找来一根粗铁筋和一段粗绳子。你帮他应该选用这两件物品中的_____来帮助扳手把龙头拧下来。具体的做 法是_____。

35. 为了形象地描述磁场,引入了“磁感线”的概念。在下列几个物理学研究的实例中,与引入“磁感线”概念类似的是_____。
(填所选的序号)

- (1) 在研究单、并联电路时,引入了“总电阻”的概念;
- (2) 为了直观的表示光的传播方向和路径,引入了“光线”的概念;
- (3) 在研究物体受到几个力作用时,引入了“合力”的概念。

七、简答题

36. 假期小童和爸爸要一起去旅游,在将较重的摄像机和较轻的衣物装进旅行箱时,小童觉得他应该把较重的摄像机放在箱子的“_____”或“_____”较合理。阐述这样放的理由_____。若忽略箱体和轻物品的重力,在图中,用心黑点表示较重的摄像机。请根据你的设想,画出动力臂 L_1 和阻力臂 L_2 。



八、探究与实践题

37. 如图是正在足球场上滚动的足球,请画出足球受力的示意图。38. 如图所示为测定小灯泡功率的实物连接图,请根据实物图在方框中画出滑动变阻器的滑动头P应滑到_____ (填“左”或“右”)端。实验室中应记录_____。改 变滑动变阻器滑动头的位置,做三次实验的目的是_____。

39. 印尼海啸后,某校成立了地震测报组。该组同学通过观察“土地裂缝测仪”,来分析地磁场的变化,作出地震预测。该仪器的主要构造如图所示,在一根很细的龙丝下悬挂一个小磁针,悬针的上方固定一面小平面镜,在镜子的前方,与镜面在同一高度处,固定了一根与镜面平行的刻度尺和光源。光源发出一束光线斜射到平面镜上,在刻度尺上某处会聚成一个光斑。当地磁场发生变化时,小磁针和平面镜会一起发生偏转,光斑会在刻度尺上移动,从而反映出地磁场的变化情况。

40. 夏天常拉闸限电,给生活和学习带来很多不便。聪明的王强想:电动自行车上40 W的电机,不是“纸外”发生了转速。在路上,小明打开驾驶室内的灯想复习功课。刚开灯,爸爸就说:“快把灯关掉,我看不清前面的路面了。”请你所学过的物理知识作出正确的解释。

41. 夏天常拉闸限电,给生活和学习带来很多不便。聪明的王强想:电动自行车上有36 V的电机,不是可以用它来当电源供照明吗?他找来“6.3 V 0.2 A”和“4.5 V 0.3 A”的两盏规格的小灯泡各10个。你认为他应选用多少个哪种规格的灯泡,如何连接,才能使连入电路的灯泡都能正常发光?电路的总功率是多少?连入电路中的灯泡的总功率是多少?

42. 钢球与木块碰撞,让它们从同一高度沿斜面自由滚下,看哪个钢球把木块撞得远。这是控制了_____, 改变了_____, 目的是为了探究动能与_____, 的关系。

43. 通过该实验,你得出的结论是_____。

44. 小明为了探究电流的热效应,找来了如下器材:12V的电源,开关,一段电炉丝,粗细、长短与电炉丝相同的导线,蜡和导线若干。他设计了一个简单的实验:把电炉丝与电炉丝串联起来接到电源上,在电炉丝和铜导线上分别滴上几滴蜡。如图所示,蜡被烧融后,合上开关,过一会儿,发现电炉丝上的蜡熔化了,而导线上蜡没有熔化。

(1)他的这个简单实验能不能用来探究电流的热效应?
(2)他把电炉丝和导线串联在电路中的目的是什么?
(3)电炉丝上的蜡没熔化,而导线上的蜡没熔化,由此你能得出什么结论?



(1) 请你用折的方法把光斑在刻度尺上的位置画出来。

(2) 若光斑在刻度尺上向左移动了一段距离,表明小磁针的N极向_____ (填“纸内”还是“纸外”)发生了偏转。

(3) 这种把无法直接观察地磁场的变化,转换成观察光斑移动的方法,在物理学和生活实际中还有很多类似的实例,请你举出一例_____ (只要求举例,不作解释)。

九、计算题(本题包括1小题)

31. 某兴趣小组为了探究质量守恒定律,进行了下图所示的小实验。在一根细钢丝吊着的长玻璃两端,分别绕上40 cm长的粗铜线,并使玻璃保持水平。然后,用酒精灯给左端一端加热1.2分钟。停止加热后,仔细观察发生的现象。

32. 小明家的电能表上标有 $600\text{rev}/(\text{kW}\cdot\text{h})$ 的字样,这表示每消耗 $1\text{kW}\cdot\text{h}$ 的电能,电能表的转盘在6 min内转了60转。这个用电器在这一段时间内消耗的电能是_____。
(填一个家用电器的名称)。

33. 小刚家厕所的水龙头坏了,关不住水。看到浪费了不少水,小刚很心疼。他立即找来扳手换水龙头,可是费了好大的劲,坏龙头却纹丝不动。他又找来一根粗铁筋和一段粗绳子。你帮他应该选用这两件物品中的_____来帮助扳手把龙头拧下来。具体的做 法是_____。

34. 小明家的电能表上标有 $600\text{rev}/(\text{kW}\cdot\text{h})$ 的字样,这表示每消耗 $1\text{kW}\cdot\text{h}$ 的电能,电能表的转盘在6 min内转了60转。这个用电器在这一段时间内消耗的电能是_____。
(填一个家用电器的名称)。

35. 为了形象地描述磁场,引入了“磁感线”的概念。在下列几个物理学研究的实例中,与引入“磁感线”概念类似的是_____。
(填所选的序号)

- (1) 在研究单、并联电路时,引入了“总电阻”的概念;
- (2) 为了直观的表示光的传播方向和路径,引入了“光线”的概念;
- (3) 在研究物体受到几个力作用时,引入了“合力”的概念。

十、简答题

36. 用质量为8.00 g含有杂质的锌粒与100.00 g过量的稀硫酸反应,该同学测得的有关实验数据如下图函数关系。(假定杂质不溶于水,也不参加反应。)

37. 如图是正在足球场上滚动的足球,请画出足球受力的示意图。38. 如图所示为测定小灯泡功率的实物连接图,请根据实物图在方框中画出滑动变阻器的滑动头P应滑到_____ (填“左”或“右”)端。实验室中应记录_____。改 变滑动变阻器滑动头的位置,做三次实验的目的是_____。

39. 印尼海啸后,某校成立了地震测报组。该组同学通过观察“土地裂缝测仪”,来分析地磁场的变化,作出地震预测。该仪器的主要构造如图所示,在一根很细的龙丝下悬挂一个小磁针,悬针的上方固定一面小平面镜,在镜子的前方,与镜面在同一高度处,固定了一根与镜面平行的刻度尺和光源。光源发出一束光线斜射到平面镜上,在刻度尺上某处会聚成一个光斑。当地磁场发生变化时,小磁针和平面镜会一起发生偏转,光斑会在刻度尺上移动,从而反映出地磁场的变化情况。

40. 夏天常拉闸限电,给生活和学习带来很多不便。聪明的王强想:电动自行车上40 W的电机,不是“纸外”发生了转速。在路上,小明打开驾驶室内的灯想复习功课。刚开灯,爸爸就说:“快把灯关掉,我看不清前面的路面了。”请你所学过的物理知识作出正确的解释。

41. 夏天常拉闸限电,给生活和学习带来很多不便。聪明的王强想:电动自行车上有36 V的电机,不是可以用它来当电源供照明吗?他找来“6.3 V 0.2 A”和“4.5 V 0.3 A”的两盏规格的小灯泡各10个。你认为他应选用多少个哪种规格的灯泡,如何连接,才能使连入电路的灯泡都能正常发光?电路的总功率是多少?连入电路中的灯泡的总功率是多少?

42. 钢球与木块碰撞,让它们从同一高度沿斜面自由滚下,看哪个钢球把木块撞得远。这是控制了_____, 改变了_____, 目的是为了探究动能与_____, 的关系。

43. 通过该实验,你得出的结论是_____。

44. 小明为了探究电流的热效应,找来了如下器材:12V的电源,开关,一段电炉丝,粗细、长短与电炉丝相同的导线,蜡和导线若干。他设计了一个简单的实验:把电炉丝与电炉丝串联起来接到电源上,在电炉丝和铜导线上分别滴上几滴蜡。如图所示,蜡被烧融后,合上开关,过一会儿,发现电炉丝上的蜡熔化了,而导线上蜡没有熔化。

(1)他的这个简单实验能不能用来探究电流的热效应?
(2)他把电炉丝和导线串联在电路中的目的是什么?
(3)电炉丝上的蜡没熔化,而导线上的蜡没熔化,由此你能得出什么结论?



(1) 请你用折的方法把光斑在刻度尺上的位置画出来。

(2) 若光斑在刻度尺上向左移动了一段距离,表明小磁针的N极向_____ (填“纸内”还是“纸外”)发生了偏转。

(3) 这种把无法直接观察地磁场的变化,转换成观察光斑移动的方法,在物理学和生活实际中还有很多类似的实例,请你举出一例_____ (只要求举例,不作解释)。



山西省 2005 年实验区初中物理学业考试

理科综合

4

物理部分

一、单项选择题(下列各小题只有一个选项符合题意,每小题 2 分,共 26 分)

1. 下列数据中最近你身体质量的是 ()
 A. 460 kg B. 4.8×10^7 mg C. 8 000 g D. 0.01 t
2. “震耳欲聋”这句成语听吧,下面说法中不正确的是 ()
 A. 它是形容声音的响度大 B. 它说明声音具有能量
 C. 它说明噪声的危害很大 D. 它说明物体振动得快
3. 下列温度最接近 23 ℃的是 ()
 A. 人体的正常体温 B. 北方冬季的平均气温
 C. 让人感觉温暖、舒适的房间温度 D. 冰水混合物的温度
4. 下列现象中,属于光的反射的是 ()
 A. 水池底射出的光在空气中传播时发生弯曲
 B. 人在平面镜中成像
 C. 在水面上看到鱼
 D. 用放大镜看物体
5. 你所在的考场里空气质量大约是(已知空气的密度是 1.29 kg/m^3) ()
 A. 九十几克 B. 几千克 C. 几百千克 D. 几十毫克
6. 自行车是我们熟悉的交通工具。从自行车的结构和使用来看能起到增大摩擦力的是 ()
 A. 轮胎上刻有花纹 B. 车轮做成圆形
 C. 在转动部分添加润滑油 D. 车轴处装有轴承
7. 下列现象中,由内能转化成机械能的是 ()
 A. 双手来回摩擦感到暖和 B. 水烧开时水蒸气把壶盖顶起来
 C. 在冬天对着手哈气,手变暖 D. 煤燃烧时放出热量
8. 水有热容较大的性质,在日常生活、生产、技术中有广泛的应用。下列事例中哪个不是应用这一性质 ()
 A. 北方冬天,用热水循环来供暖 B. 初春傍晚,在秧田里灌水可防止秧苗冻坏
 C. 用海水冷却汽车的发动机 D. 夏天给教室洒水,感觉凉快
9. 用两段导线“—”节电池设法使一只小灯泡发光,某同学尝试了下列几种连接,你认为不能使小灯泡正常发光的是 ()

11. 如下图所示的电路中,用电流表能测出通过灯 L_2 中的电流,其中正确的电路是 ()

 A.
 B.
 C.
 D.
12. 下列说法正确的是(水银凝固点 -39°C) ()
 A. 液化时吸热,温度不断上升 B. 液态蜡熔化时,放热,温度保持不变
 C. 冬天,冰冻的衣服也能晾干 D. 某同学用水银温度计测出北方冬季最低温度为 -52.3°C
13. 用摄温计的身子“℃”的每条腿末端都套上了塑料帽,下列说法错误的是 ()
 A. 减小对地面的压强 B. 减小摩擦
 C. 防震动,减小噪音 D. 减小硬度,保护地板
- 二、填空题(每空 1 分,共 16 分)
14. 街道两旁种植了树木,能够使噪声在 _____ 中减弱。
 15. 如下图,当 S 闭合时,电流表电压表示数如图所示,①示数是 _____ ,②示数是 _____ ,该导体电阻 $R = \frac{U}{I}$ 。
16. 清澈见底的池水看起来比实际浅,这是因为光从池底射向空中的光线,在水面上发生 _____ 的缘故。
 17. 人类生存离不开能源,下列能源中:水能、煤、太阳光、石油、核能。可再生能源有 _____ ;化石能源有 _____ 。
 18. 某电视台发射的电磁波频率为 235.6 MHz ,该电磁波的波长是 _____ m
 $(1 \text{ MHz} = 10^6 \text{ Hz})$
 19. 6 月 6 日,为全国“爱眼日”,今年的主题是:“预防近视,珍爱光明”。右图中表示某二人看物体时的光路图。要在视网膜上成清晰的像,甲须配带 _____ 镜,乙须配带 _____ 镜。希望同学们养成良好的用眼习惯。
 20. 跳水运动员离开跳台后,从接触水面到全部浸入水中,他受到的浮力将 _____;当他全部浸入水中下沉的过程中,受到的浮力将 _____。



D

C

B

A



甲

乙

丙

丁

戊

己

庚

辛

壬

癸

子

午

未

申

酉

戌

亥

子

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

申

酉

戌

亥

午

未

4B

献。现在请你在以上材料中,找出与物理有关的现象,并说出相应的原理、道理或概念,填在下表中:

示例	图、文中与物理相关现象	原理(或道理、概念)
1	凹坑	力可以使物体发生形变
2		
3		
4		
5		

(2)(1分)27题图—甲中是用

(3)(4分)记者发现受伤的汽车表面凹坑大小深浅不一,据此你能做出什么猜想?

猜想一:

(4)(4分)请你设计一个方案,来探究验证上述的一个猜想。



6. 天然水→加絮凝剂→沉降→过滤→吸附→消毒剂→自来水,其中常用的絮凝剂是()

- A. 氯气 B. 活性炭 C. 明矾 D. 漂白粉

- A. 生铁和钢是纯净物 B. 用CO还原铁矿石会引起贫血

- C. 铁在干燥的空气中易生锈 D. 人体缺铁会引起贫血

8. 从分子、原子的角度认识化学反应与实际相符合的是()

- A. 分子、原子的图示表示的反应与实际情况相符合的是()

- B. 分子、原子的图示表示的反应与实际情况相符合的是()

- C. 分子、原子的图示表示的反应与实际情况相符合的是()

- D. 分子、原子的图示表示的反应与实际情况相符合的是()

9. 我们食用的白糖(蔗糖)的化学式为 $C_{12}H_{22}O_{11}$,以下有关它的描述错误的是()

- A. 它是由碳、氢、氧三种元素组成

- B. 它的一个分子中含有45个原子

- C. 蔗糖中氢、氧两种元素的质量比为72:11:88

- D. 蔗糖中碳元素的质量分数为38%

10. 石灰浆新抹的墙面上掉下一块白色固体,小红为探究其成分,她应该选用的试

- A. 酚酞、氢氧化钠溶液

- B. 酚酞、稀盐酸

- C. 酚酞、氯化钠溶液

- D. 盐酸、氢氧化钾溶液



15. 右图是元素周期表的一部分,其中氮元素的原子序数是(),该元素原子的核外电子数是(),图中元素组成的气态化合物中,能对大气造成污染的有()(化学式表示);图中没有列出的植物需要的主要营养元素还有(),(写符号),用化学方法区别纯碱和氯化铵 (NH_4Cl) 时发生反应的化学方程式为()。

16.(6分)小明对除藻面具中活性炭的作用产生了兴趣:活性炭能否吸除人体呼出的 CO_2 和吸进的 O_2 ?于是进行了以下探究:

依次写出用装置甲分别取 CO_2 和 O_2 的化学方程式,将所得气体分别充入气囊中,按照装置乙依次进行实验。



(1)若气囊中所充为 CO_2 ,关闭弹簧夹b,打开弹簧夹a, CO_2 被活性炭完全吸附时,看到现象是:气囊_____;澄清石灰水_____;

(2)若气囊中所充为 O_2 时,用上述装置,验证 O_2 是否被吸附的操作方法、现象和结论是_____。

17.(6分)某同学知道干粉灭火器(如图)中装的干粉的主要成分为碳酸氢钠后,对其使用碳酸氢钠 NaHCO_3 产生了疑问,便着手进行以下探究。(作答时问题1与猜想1、问题2与猜想2分别对应,指出其中的问题2与猜想1以及验证内容)

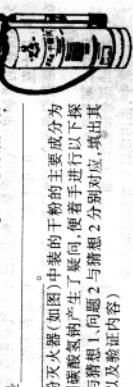
问题1:碳酸氢钠在受热时是否能发生化学反应?
问题2:

猜想1:
猜想2:
猜想3:
猜想4:

18.(6分)请根据如右图所示,计算 $R_1 = 10\Omega$, $R_2 = 20\Omega$

(1)当 S_1 断开, S_2 闭合时,③示数是0.3A。那么①示数多大?电源电压多大?
(2)当 S_1 、 S_2 均闭合时,①示数为2V,通电时间2 min时, R_3 的功率多大? R_1 消耗的电能是多少?
(3)如将该电路中的开关 S_1 、 S_2 都闭合,将会产生什

么后果?



28题图

29.(7分)如右图所示, $R_1 = 10\Omega$, $R_2 = 20\Omega$

(1)当 S_1 断开, S_2 闭合时,③示数是0.3A。那么①示数多大?电源电压多大?
(2)当 S_1 、 S_2 均闭合时,①示数为2 V,通电时间2 min时, R_3 的功率多大? R_1 消耗的电能是多少?
(3)如将该电路中的开关 S_1 、 S_2 都闭合,将会产生什

么后果?

29题图

可能用到的相对原子质量:H-1 C-12 N-14 O-16 S-32 Zn-65

一、识别与选择每小题只有一个选项符合题意,每小题2分,本题共20分

1. 我们身边有化学变化。以下属于化学变化的是()

A. 塑料烧碎 B. 煤气中毒 C. 干冰升华 D. 气体挥发

2. 下列各组物质中的常见物质,从物质分类知识可知,属于同一类物质的是()

A. 海水、醋酸、雨水 B. 加碘盐、纯碱、石蕊水 C. 食醋、海水、食用油 D. 红磷、家用酒精、U型管

3. 化学用语是我们学好化学的工具。下列符号前不带“+”号的是()

A. 氧分子 B. 氢原子 C. 锌离子 D. +2价的钙元素

4. 规范实验操作是实验成功的基础。以下操作不规范的是()

化学部分

15. 右图是元素周期表的一部分,其中氮元素的原子序数是(),用生成的气体做家用燃料的优点是_____。

16.(6分)小明对除藻面具中活性炭的作用产生了兴趣:活性炭能否吸除人体呼出的 CO_2 和吸进的 O_2 ?于是进行了以下探究:

依次写出用装置甲分别取 CO_2 和 O_2 的化学方程式,将所得气体分别充入气囊中,按照装置乙依次进行实验。

(1)若气囊中所充为 CO_2 ,关闭弹簧夹b,打开弹簧夹a, CO_2 被活性炭完全吸附时,看到现象是:气囊_____;澄清石灰水_____;

(2)若气囊中所充为 O_2 时,用上述装置,验证 O_2 是否被吸附的操作方法、现象和结论是_____。

17.(6分)某同学知道干粉灭火器(如图)中装的干粉的主要成分为碳酸氢钠后,对其使用碳酸氢钠 NaHCO_3 产生了疑问,便着手进行以下探究。(作答时问题1与猜想1、问题2与猜想2分别对应,指出其中的问题2与猜想1以及验证内容)

问题1:碳酸氢钠在受热时是否能发生化学反应?
问题2:

猜想1:
猜想2:
猜想3:
猜想4:

18.(6分)请根据如右图所示,计算 $R_1 = 10\Omega$, $R_2 = 20\Omega$

(1)当 S_1 断开, S_2 闭合时,③示数是0.3A。那么①示数多大?电源电压多大?
(2)当 S_1 、 S_2 均闭合时,①示数为2 V,通电时间2 min时, R_3 的功率多大? R_1 消耗的电能是多少?
(3)如将该电路中的开关 S_1 、 S_2 都闭合,将会产生什

么后果?

29题图

可能用到的相对原子质量:H-1 C-12 N-14 O-16 S-32 Zn-65

一、识别与选择每小题只有一个选项符合题意,每小题2分,本题共20分

1. 我们身边有化学变化。以下属于化学变化的是()

A. 塑料烧碎 B. 煤气中毒 C. 干冰升华 D. 气体挥发

2. 下列各组物质中的常见物质,从物质分类知识可知,属于同一类物质的是()

A. 海水、醋酸、雨水 B. 加碘盐、纯碱、石蕊水 C. 食醋、海水、食用油 D. 红磷、家用酒精、U型管

3. 化学用语是我们学好化学的工具。下列符号前不带“+”号的是()

A. 氧分子 B. 氢原子 C. 锌离子 D. +2价的钙元素

4. 规范实验操作是实验成功的基础。以下操作不规范的是()

15. 右图是元素周期表的一部分,其中氮元素的原子序数是(),该元素原子的核外电子数是(),图中元素组成的气态化合物中,能对大气造成污染的有()(化学式表示);图中没有列出的植物需要的主要营养元素还有(),(写符号),用化学方法区别纯碱和氯化铵 (NH_4Cl) 时发生反应的化学方程式为()。

16.(6分)小明对除藻面具中活性炭的作用产生了兴趣:活性炭能否吸除人体呼出的 CO_2 和吸进的 O_2 ?于是进行了以下探究:

依次写出用装置甲分别取 CO_2 和 O_2 的化学方程式,将所得气体分别充入气囊中,按照装置乙依次进行实验。

(1)若气囊中所充为 CO_2 ,关闭弹簧夹b,打开弹簧夹a, CO_2 被活性炭完全吸附时,看到现象是:气囊_____;澄清石灰水_____;

(2)若气囊中所充为 O_2 时,用上述装置,验证 O_2 是否被吸附的操作方法、现象和结论是_____。

17.(6分)某同学知道干粉灭火器(如图)中装的干粉的主要成分为碳酸氢钠后,对其使用碳酸氢钠 NaHCO_3 产生了疑问,便着手进行以下探究。(作答时问题1与猜想1、问题2与猜想2分别对应,指出其中的问题2与猜想1以及验证内容)

问题1:碳酸氢钠在受热时是否能发生化学反应?
问题2:

猜想1:
猜想2:
猜想3:
猜想4:

18.(6分)请根据如右图所示,计算 $R_1 = 10\Omega$, $R_2 = 20\Omega$

(1)当 S_1 断开, S_2 闭合时,③示数是0.3A。那么①示数多大?电源电压多大?
(2)当 S_1 、 S_2 均闭合时,①示数为2 V,通电时间2 min时, R_3 的功率多大? R_1 消耗的电能是多少?
(3)如将该电路中的开关 S_1 、 S_2 都闭合,将会产生什

么后果?

29题图

可能用到的相对原子质量:H-1 C-12 N-14 O-16 S-32 Zn-65

一、识别与选择每小题只有一个选项符合题意,每小题2分,本题共20分

1. 我们身边有化学变化。以下属于化学变化的是()

A. 塑料烧碎 B. 煤气中毒 C. 干冰升华 D. 气体挥发

2. 下列各组物质中的常见物质,从物质分类知识可知,属于同一类物质的是()

A. 海水、醋酸、雨水 B. 加碘盐、纯碱、石蕊水 C. 食醋、海水、食用油 D. 红磷、家用酒精、U型管

3. 化学用语是我们学好化学的工具。下列符号前不带“+”号的是()

A. 氧分子 B. 氢原子 C. 锌离子 D. +2价的钙元素

4. 规范实验操作是实验成功的基础。以下操作不规范的是()

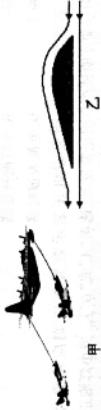
理科综合

(满 150 分, 考试时间 150 分钟)

物理部分

一、填空题(每空 1 分, 共 18 分)。请把答案直接填写在横线上的空白处)

1. 如图 1 所示, 是空中加油机正在为受油机加油的情景, 如果以受油机为参照物, 加油机是____的。飞机的机翼做成如图 1 乙的形状, 是利用了在气体中流速越大的位置压强____的原理, 使机翼的上下表面产生了压强差, 为飞机的升空提供了升力。



2. 小丽去年冬天的供暖比往年好很多, 这是因为热网改造后, 由原来的小锅炉房供暖变为沈海热电站余热供暖。从能源利用的角度来看, 沈海热电站这种既供电又供热的热电站与一般的火电站相比, 提高了_____, 较好地控制了污染。



3. 小明自己制作了一个镜子, 如图 2 所示。在木子上缠一些棉花, 做成一个活塞, 用水蘸湿棉花后插入两端开口的塑料管。吹管的上端, 可以发出悦耳的鸣声。这鸣声是由管内空气柱产生的。上下推拉活塞, 可以改变声音的_____。(选填“音调”“响度”或“音色”。)

4. 许多人习惯将手机挂在胸前。其实这样是不科学的, 因为手机发射出的声音会对人的心脏造成不良影响。

5. 在生产和生活中, 经常见到这样的情形: 用木板搭斜坡将货物推上汽车车厢; 修盘山公路使汽车驶上高耸的山峰等。从物理学的角度分析, 它们的物理模型属于同一种简单机械, 即_____, 这种简单机械的优点是_____。

6. 如图 3 所示, 将两块相同的橡皮泥做成实心球形和碗形, 分别放入相同的甲、乙两杯水中, 静止时甲杯中橡皮泥所受的浮力_____(选填“大于”、“等于”或“小于”), _____杯中水面升高得多。

7. 电磁铁与普通磁铁相比的突出优点是_____, (写出一个即可)。电磁铁在生产和生活中的应用很多, 在电炉、电铃、电灯中, 用到电

- 磁铁的是_____.
8. 当电源插头出现如图 4 所示的甲、乙两种情况时, 一旦插入插座内, 会造成短路的是_____(选填“甲”或“乙”)。



图 4

9. 在一次庆典活动中, 氦气球带着标语直静止在空中, 若标语质量为 3 kg, 则标语所受的拉力为____N。($g = 10 \text{ N/kg}$)
10.“频闪摄影”是研究物体运动时常常用的一种方法。摄影在暗室中进行, 把照相机固定在地面上, 快门是常开的, 但由于没有光照射到物, 底片并不感光。光隔每隔一定的时间(例如 0.02 s)闪光一次, 底片就记录下此时物体的位置。不断闪光, 底片就记录下物体相隔同样时间的不同位置。如图 5 所示是弹珠向右运动过程中频闪照片, 它在运动过程中运动能_____(选填“变大”、“变小”或“不变”)。



图 5

11. 某商场扶梯的高度是 5 m, 扶梯长是 7 m, 小明体重为 600 N。共梯把小明从三楼送上二楼的过程中对小明做功____J。如果要知道扶梯对小明做功的功率, 还应该测量的物理量是____。
12. 把钢笔吸入笔囊中是利用了____的作用。

- 二、选择题(每小题 2 分, 共 18 分)。各小题给出的四个选项中, 有一个或几个是正确的, 请将正确选项前的序号填在题后的括号内。多选、错选不得分, 漏选得 1 分)
13. 下列关于物质分类合理的是_____
A. 硅芯片、橡胶、铁是导体
B. 塑料、干木棒、陶瓷是非绝缘体
C. 铁、冰、玻璃是晶体
D. 蜡、食盐、水银是非晶体

14. 下列物理知识与相关的生活实例连线正确的是_____
A. 沸点与气压的关系——高压锅
B. 电流的热效应——电风扇
C. 液体的热胀冷缩——体温计
D. 省力杠杆——瓶起子

15. 下列现象中利用了熔化吸热的是_____
A. 运输食品时利用干冰降温防止食品腐烂
B. 天热向地洒水会感到凉快
C. 在发烧的病人头上放冰袋以缓解症状
D. 向可乐饮料中加冰块会使饮料变得更凉

17. 人眼好像一架照相机, 晶状体和角膜的共同作用相当于凸透镜, 如图 7 所示表示的是来自远处的光经人眼眼球折光系统的光路示意图。下列分析正确的是_____
A. 小丽是近视眼
B. 小丽是远视眼
C. 应利用凹透镜矫正
D. 应利用凹透镜矫正

18. 下列现象能说明分子无规则运动的是_____
A. 小明把透明胶带紧压在锁子上面, 揭起时就把表层的纸和锁子一起粘了起来
B. 考场中小明为了提神, 涂了清凉油, 涂了清凉油, 许多考生都闻到了气味
C. 当有人用修正液擦写锁字时, 能闻到刺鼻味
D. 煮茶叶蛋时, 蛋壳会变成茶色

19. 家用冰箱涉及到很多物理知识, 下列分析正确的是_____
A. 门的四周装有掺入磁粉的橡胶封条, 可以使冰箱门关闭得更严密
B. 是利用熔化吸热、液化放热原理实现制冷的
C. 冷藏室中的灯泡跟压缩机用的电动机是串联的
D. 冷冻室内壁结霜是凝固现象

20. 在日常生活中的一些电连接, 下列判断正确的是_____
A. 道路旁的一排路灯, 晚上同时亮, 早晨同时灭, 因此它们是串联的
B. 家庭电路中, 电视机与照明灯的工作互不影响, 因此它们是并联的
C. 由于某一直流短路使保险丝熔断时, 其他所有用电器都会停止工作, 因此保险丝是接在干路上的
D. 楼道中的声控灯只有在天暗并且有声音时才能亮, 因此声控开关、光控开关及灯是串联的

21. 如图 8 所示, 符合安全用电的做法是_____
A. 地板上有了电线, 快切断电源, Harry up!
B. 请用合格的电线开关!
C. 请不要把潮湿的物体接触电源!
D. 把电源线插头拔出来!

22. 如图 9 所示, 选出正确的是_____
A. 高压锅、烧水壶、铁是导体
B. 塑料、干木棒、陶瓷是非绝缘体
C. 铁、冰、玻璃是晶体
D. 蜡、食盐、水银是非晶体

23. 如图 10 所示, 选出正确的是_____
A. 水沸腾时, 水蒸气把玻璃泡吹破了
B. 请勿乱扔烟蒂!
C. 请勿乱丢垃圾!
D. 请勿乱丢烟蒂!

24. 如图 11 所示, 选出正确的是_____
A. 请勿乱丢烟蒂!
B. 请勿乱丢垃圾!
C. 请勿乱丢烟蒂!
D. 请勿乱丢烟蒂!

25. 如图 12 所示, 选出正确的是_____
A. 请勿乱丢烟蒂!
B. 请勿乱丢垃圾!
C. 请勿乱丢烟蒂!
D. 请勿乱丢烟蒂!

26. 如图 13 所示, 选出正确的是_____
A. 请勿乱丢烟蒂!
B. 请勿乱丢垃圾!
C. 请勿乱丢烟蒂!
D. 请勿乱丢烟蒂!

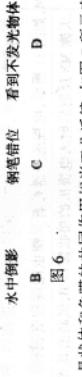


图 6



图 7

27. 请根据图 8 所示的实验现象, 分析出光的折射规律_____, _____, _____。

28. 请根据图 9 所示的实验现象, 分析出光的反射定律_____, _____。

29. 请根据图 10 所示的实验现象, 分析出光的直线传播规律_____, _____。

30. 请根据图 11 所示的实验现象, 分析出光的直线传播规律_____, _____。

31. 请根据图 12 所示的实验现象, 分析出光的反射定律_____, _____。

32. 请根据图 13 所示的实验现象, 分析出光的折射规律_____, _____。

图 8

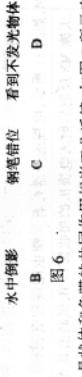


图 6



图 7

27. 请根据图 8 所示的实验现象, 分析出光的折射规律_____, _____, _____。

28. 请根据图 9 所示的实验现象, 分析出光的反射定律_____, _____。

29. 请根据图 10 所示的实验现象, 分析出光的直线传播规律_____, _____。

30. 请根据图 11 所示的实验现象, 分析出光的直线传播规律_____, _____。

31. 请根据图 12 所示的实验现象, 分析出光的反射定律_____, _____。

32. 请根据图 13 所示的实验现象, 分析出光的折射规律_____, _____。

图 8

◆ 5B 三、作图题(每小题2分,共6分)

22. 图9是跳伞运动员下落过程中某一时刻的图示,画出他所受重力的示意图。

23. 通电螺线管周围的磁感线分布及方向如图10所示,请标出它的N、S极及电源正负极。

24. 如图11所示,电视遥控器对着电视机的接收窗口B,试画出其光路图。

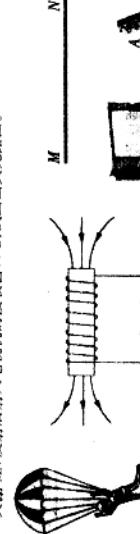


图9

四、简答题(每小题3分,共6分)

25.一天下午,小明向远处的一座大楼望去,他看到一个现象:有的窗户明亮刺眼,而有的却黑洞洞的。他向妈妈这是怎么回事,妈妈告诉他,那座大楼有的窗户是开着的,有的是关着的,小明很快明白了其中的道理。请你解释出现上述现象的原因。

26. 汽车的安全措施之一是行车要系安全带。当快速行驶的汽车突然发生撞车事故时,系安全带可以避免车内的人员由于惯性受到伤害。你知道吗?汽车还设置头枕,头枕处于座椅靠背上乘客的头部位置,是一个固定且表面较软的枕头,这也是一项安全措施。请你从物理学的角度解释在发生汽车“追尾”事故时,头枕会起什么作用?(“追尾”是指机动车行驶中后一辆车的前部撞上前面的尾部)

六、实验探究题(共20分)

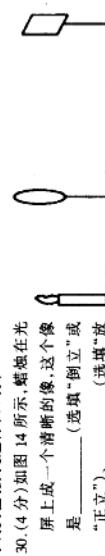


图14

30.(4分)如图14所示,蜡烛在光屏上成一个清晰的像,这个像是_____(选填“倒立”或“正立”),_____(选填“放大”或“缩小”)的实像。照相机、投影仪,放大镜这三种光学仪器正常使用时,与上述成像情况一致的是_____,如果在前面的实验中保持蜡烛和光屏的位置不变,只移动中间的凸透镜,要使光屏上再次出现一个明亮清晰的像,则应向_____移动凸透镜。(选填“左”或“右”)。

31.(6分)在测量额定电压是3.8V小灯泡功率的实验中,(1)如图15所示是一个尚未连完的电路,请你用笔画线代替导线将电路连接完整。(2)连完电路经检查无误后,闭合开关开始实验,发现小灯泡不亮,电压表有示数,电流表指针几乎不偏转,原因可能是_____。
A. 小灯泡接触不良
B. 小灯泡被短路
C. 小灯泡的灯丝断了
D. 电流表被短路
(3)排除故障后,若在实验过程中发现电压表示数为2V,则应将滑片向_____方向移动才能使小灯泡正常发光(填“A”或“B”)。当小灯泡正常发光时电流表示数如图16所示,则小灯泡的额定功率是_____W。

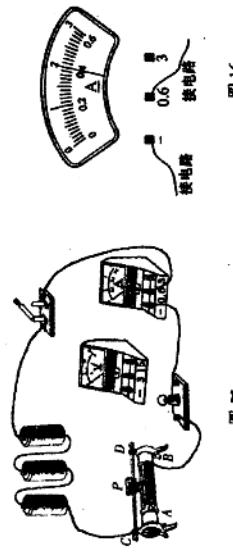


图15

32.(4分)小明在探究滑动摩擦力的大小与哪些因素有关的实验中,实验过程如图17所示。(1)比较_____两图能说明滑动摩擦力的大小与接触面的粗糙程度有关;比较_____两图能说明滑动摩擦力的大小与物体运动速度的大小有关。

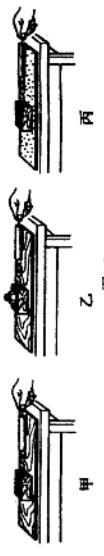


图17

(2)在此基础上小明又猜想滑动摩擦力大小是否会与物体运动速度的大小有关?请你利用图中已有器材验证小明的猜想。写出你的做法。

用电器	额定电压	额定功率	数量	每个电器每天平均用电时间
日光灯	220 V	40 W	2 只	3 h
节能灯	220 V	5 W	4 只	3 h
电视机	220 V	150 W	1 台	4 h
电饭锅	220 V	750 W	1 个	40 min
冰箱	220 V	150 W	1 台	8 h

乙

图12

28.(5分)你有这样的体会吗?睡在“席梦思”软床上比睡在硬板床上舒服得多。一、一个质量为60 kg的人,仰躺在硬板床上和“席梦思”软床上,身体与床的接触面积分别为0.1 m²和0.4 m²。请你通过计算压强来比较一下为什么睡在“席梦思”软床上更舒服。(g=10 N/kg)

图11

四、简答题(每小题3分,共6分)

29.(7分)小明家新安装了一台电热水器的铭牌如图13甲所示。若自来水的温度是10℃,充满水后,小明将调温开关调到如图13乙所示的位置。接通电源,加热指示灯亮;达到设定温度时,加热线指示灯熄灭。请你帮助小明回答下列问题:

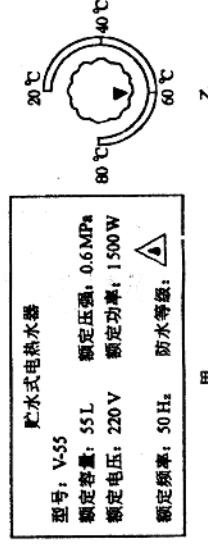


图13

(1) 加热指示灯从亮到灭的过程中,热水器中的水一共吸收多少热量?
(2) 若不考虑能量损失,从接通电源到指示灯熄灭需要多少时间?
(3) 若实际经过2 h 30 min 指示灯才熄灭,则热水器的效率是多少?
 $[c_{水} = 4.2 \times 10^3 J/(kg \cdot ^\circ C)]$

型号: V-55	额定容量: 55L	额定压强: 0.6 MPa	额定电压: 220 V	额定功率: 1500 W	防水等级: △
额定频率: 50 Hz	防水等级: 防水等级:	图13			
图13					

甲

图13

乙

图13

丙

图13

图13

五、计算题(共17分)要求写出必要的文字说明、公式、主要的运算过程(数据和单位)

27.(5分)如图12甲所示,是小玲家中使用的电能表,图12乙是她对自己家的用电器使用情况的记录表。

电能表参数	参数值
kW·h	0.8 2 3 0
220 V	10 A
50 Hz	3000 R/kW·h
进户线	进户线

(1)通过计算说明表中所列的用电器能否同时使用?
(2)如果按小玲调查的用电器使用情况,她家一个月(按30天计)共消耗电能多少kW·h?

33.(6分)星期天早晨,小海正准备练习书法,刚刚把墨汁倒人盘中发现盘中的墨汁已经干了,而没盖盖儿的瓶里的墨汁却几乎没有减少。生活中还有很多类似的现象,请你举出一例:_____。由此我们可以猜想液体蒸发热快慢可能与液体的表面积有关。请你对上面的猜想进行验证,提供的器材如下:一杯水、两块玻璃片、酒精灯、蜡烛、滴管。

(1)从给定的器材中选出需要的器材:

(2)实验步骤:

(3)生活中的水蒸发现象处处可见,蒸发到空中的水蒸气会永远留在空气中吗?其实地球上的水在不停地循环着,空气中的水蒸气可以通过各种方式再次变成水回到地球表面。请你写出一种与此有关的自然现象及相应的物态变化名称。

化学部分

可能用到的相对原子质量:H-1 C-12 N-14 O-16 Na-23 Cl-35.5

一、选择题(本题包括13小题,1~11小题,每题1分;12、13小题,每题2分;共15分。每小题有一个最符合题目要求的选项,请选出填在题后括号内)

1.人体中生命必需元素含量的多少直接影响人的健康。缺少某种元素可能导致骨质疏松,该元素是()

A.碘 B.铁 C.钙 D.锌

2.下列常见的材料中,属于金属材料的是()

A.青铜 B.玻璃钢 C.陶瓷 D.聚乙烯塑料

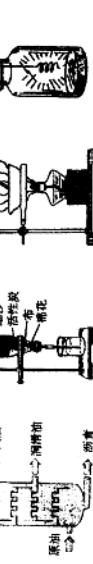
3.随着经济的发展,能源与环境问题成为人们日益关注的热点。从发展的角度看,你认为下列燃料中最理想的是()

A.煤 B.石油 C.氢气 D.天然气

4.海藻中含有丰富的碘化钠(NaI),用氯气(Cl₂)从其中提取碘(I₂)发生的化学反应如下:2NaI+Cl₂→2NaCl+I₂,该化学反应属于()

A.化合反应 B.置换反应 C.分解反应 D.复分解反应

5.下图所示的变化中,属于化学变化的是()



6.食品安全与人的健康密切相关。下列做法不会危害人体健康的是()

- A.蒸馒头时加适量的纯碱
- C.用霉变的花生做油炸豆
- B.制香肠时加过量的亚硝酸钠
- D.运输海鲜品时用甲醛溶液浸泡

- 7.下列物质属于纯净物的是()
- A.净化后的空气
- C.加工门窗的铝合金
- B.部分结冰的蒸馏水
- D.经过沉淀、过滤后得到的矿泉水

- 8.在实验室的下列做法中正确的是()
- A.为了节约药品,用剩的药品应放回原试剂瓶
- B.为了方便性认识,可将氯化药品或强酸药品的味道
- C.为了能看到标签,倾倒试液时,标签不能向着手心
- D.为了安全,给试管里的液体加热时,试管口不能朝着人的方向

- 9.2005年3月,国家质检总局查处一些塑化剂、番茄酱等食品中含有工业染色剂“苏丹红一号”,人食用后可能致癌。“苏丹红一号”的化学式为C₁₆H₁₂N₂O,下列有关“苏丹红一号”的说法中正确的是()
- A.“苏丹红一号”属于氧化物
 - B.“苏丹红一号”由30个原子构成
 - C.“苏丹红一号”的相对分子质量为248
 - D.“苏丹红一号”属于有机高分子化合物

- 10.沈阳市正在筹建2006年“世园会”,其中园艺范围包括一个“百果园”,为此准备了一些化肥待用。以下所列化肥属于复合肥料的是()
- A.KNO₃
 - B.(NH₄)₂NO₃
 - C.K₂CO₃
 - D.(NH₄)₂SO₄
- 11.有三种失去标签的无色溶液:(NH₄)₂SO₄、Na₂CO₃、KNO₃,若只用一种试剂将它们一次性鉴别出来,应选用的试剂为()
- A.HCl
 - B.BaCl₂
 - C.NaOH
 - D.Ba(OH)₂

- 12.下列各组物质在同一溶液中能够大量共存的是()
- A.BaCl₂ NaCl H₂SO₄
 - B.H₂SO₄ NaCl Na₂CO₃
 - C.Na₂SO₄ KNO₃ NaOH
 - D.H₂SO₄ HCl
- 13.现有a、b、c三种金属,将a、b分别放入稀盐酸和c的硝酸盐溶液中,现象如下表所示:
- | | | |
|-----------|-----|-----|
| 在稀硫酸中 | a | b |
| 在c的硝酸盐溶液中 | 无反应 | 无反应 |

- 则这三种金属的活动性由强到弱的顺序为()
- A.a,b,c
 - B.c,b,a
 - C.b,a,c
 - D.a,c,b
- 二、填空题(本题包括5道小题,每空1分,共14分)

- 14.用化学用语表示:
- (1)2个氢分子 _____;
 - (2)氯化亚铁中铁元素显+2价 _____。
 - (3)填空题(本题包括5道小题,每空1分,共14分)

- 15.请从一氧化碳、氮气、食盐、熟石灰四种物质中选择适当的物质用化学式填空。
- (1)用作粮食瓜果保护气的是 _____;
 - (2)日常生活中用来调味和防腐的是 _____;
 - (3)农业上用来配制农药波尔多液的是 _____;

- (4)工业上用来冶炼金属的气体氧化物是 _____。
- 16.食物是维持人类生命和健康的支柱。下表是某食品包装袋上的说明:

品名	小麦粉、鲜鸡蛋、精炼食用植物油、白糖、食盐、脱水青菜、橙汁
保质期	十二个月
生产日期	2005年6月14日

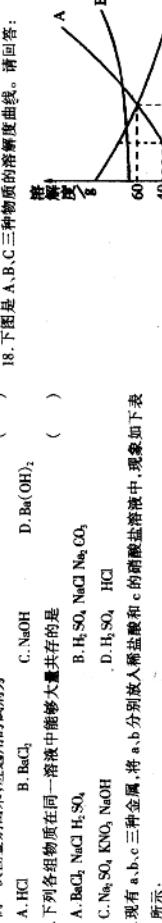
- 从该说明的配料中分别选出一种物质,填在相应的横线上:富含蛋白质的是 _____;富含维生素的是 _____;富含油脂的是 _____;富含维生素素的是 _____。

17.小华取下列生活中的物质,测得其pH如下表所示:

物质	肥皂水	雨水	糖水	柠檬汁	洗涤剂
pH	10.2	5.9	7.0	2.5	12.2

- 由此判断:
- (1)酸性最强的物质是 _____;
 - (2)能使无色酚酞试液变红的物质是 _____(填一种物质即可)。

18.下图是A、B、C三种物质的溶解度曲线。请回答:



- (1)t₁℃时,A、B、C三种物质的溶解度由大到小的顺序是()

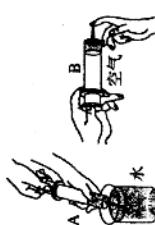
- (2)当A中混有少量B时,可用()方法提纯A;
(3)在t₁℃时,将25gA物质加入到盛有50g水的烧杯中,充分搅拌。再升温至t₂℃(不考虑溶剂的挥发)。在升温过程中,A溶液中溶质的质量分数的变化情况是()。

三、简答题(本题包括5道小题,共22分)

- 19.(4分)请用微粒的观点解释以下现象。
- (1)妈妈在厨房里炒菜,我在窗外闻到了香味。

◆ 5D

(2)如下图所示,两支医用注射器,分别吸入等体积的空气和水,用手指顶住末端注射孔,将针塞慢慢推入,哪支容易推入?为什么?



22.(3分)对知识的比较与归纳是学习化学的重要方法。现有以下三个化学方程式:

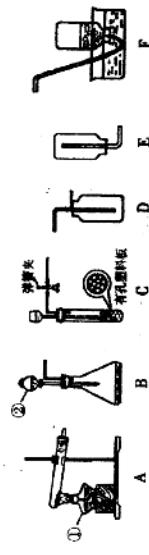


通过比较发现:

- (1)它们有许多相似之处,请写出其中的两条:

- (2)它们也有许多不同,请指出其中一个化学方程式与另外两个的不同之处:(答一条即可)。

23.(9分)通过一年的化学学习,你已经掌握了实验室制取气体的有关规律,请结合下图回答问题:



(1)写出图中标号仪器的名称①_____、②_____。

(2)用加热高锰酸钾的方法制取氧气,应选用的发生装置是_____;收集装置是_____。(填字母编号)。

(3)用B装置通过分解反应制取某种气体,应选用的液体药品是_____;

检验该气体是否收集满的方法是_____。

21.(2分)如右图所示,小明将刚根含硫火柴点燃后迅速伸入烧杯B中,片刻后取出火柴,振荡烧杯A,观察到高锰酸钾溶液褪色。小明认为是火柴燃烧生成的二氧化硫使高锰酸钾溶液褪色。小红认为这个实验还不足以说明褪色原因,应补做一个实验。

(1)你认为小明应该补做的实验是什么?

(2)补做该实验的目的是什么?

22.(3分)对知识的比较与归纳是学习化学的重要方法。现有以下三个化学方程式:

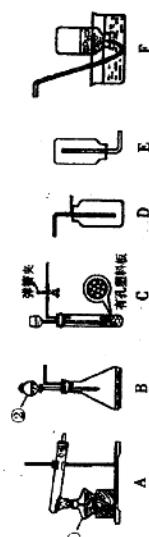


通过比较发现:

- (1)它们有许多相似之处,请写出其中的两条:

- (2)它们也有许多不同,请指出其中一个化学方程式与另外两个的不同之处:(答一条即可)。

23.(9分)通过一年的化学学习,你已经掌握了实验室制取气体的有关规律,请结合下图回答问题:



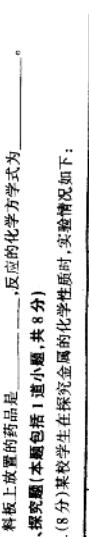
(1)写出图中标号仪器的名称①_____、②_____。

(2)用加热高锰酸钾的方法制取氧气,应选用的发生装置是_____;收集装置是_____。(填字母编号)。

(3)用B装置通过分解反应制取某种气体,应选用的液体药品是_____;

检验该气体是否收集满的方法是_____。

24.(8分)某校学生在探究金属的化学性质时,实验情况如下:



实验操作	10%的稀盐酸	10%的稀硫酸	没有明显现象
实验现象	铜片表面有气泡产生	铜片表面无气泡产生	

[提出问题]从上述实验现象中,你发现了什么问题?

[猜想]针对你发现的问题,就其原因,大胆提出你的一个猜想:

[设计方案]根据你的猜想,任选下列实验用品,进行实验设计。
实验用品:10%的稀硫酸、30%的稀硫酸、相同大小的铝片(若干)、氧化钠、试管、试管夹、酒精灯、镊子、药匙、砂纸。