# 2024年中考总复习第一轮检测试题3-4

来源：网络 作者：空山幽谷 更新时间：2024-07-23

*第一篇：2024年中考总复习第一轮检测试题3-42011年中考总复习第一轮检测试题九年级思想品德（第三、四单元）（考试时间：70分钟；满分70分；考试形式：开卷）一、单项选择（下列每小题的选项中，只有一个正确答案，请将正确答案的序号填入下...*

**第一篇：2024年中考总复习第一轮检测试题3-4**

2024年中考总复习第一轮检测试题

九年级思想品德（第三、四单元）

（考试时间：70分钟；满分70分；考试形式：开卷）

一、单项选择（下列每小题的选项中，只有一个正确答案，请将正确答案的序号填入下面的相应方框中。每小题2分，共38分）

1、2024年12月26日，全国人大常委会表决通过了《侵权责任法》。该法第十七条规定：“因同一侵权行为造成多人死亡的，可以以相同数额确定死亡赔偿金。”这表明①人人都应当享有被尊重的权利 ②党和政府对弱势群体的关注

③实现共同富裕是社会主义的根本原则 ④我们积极提倡社会的公平和正义

A、①②③B、①③④C、①②④D、②③④

2、一样的青春，一样的花季，不一样的生活--在我国的许多地区、在世界的各个角落，还有许多吃不饱、穿不暖、上不起学的我们的同龄人。面对此景，我们应

①珍惜自己的生活、珍惜自己受教育的机会，勤奋学习

②奉献爱心，尽自己所能，帮危济困

③更多地感谢生活，学会积极面对生活，而不再怨天尤人

④放下学业，积极投身到祖国的建设事业中去，争取早日改变落后地区的面貌

A、①②B、①②③C、①②④D、②③④

3、目前，我国在社会资源的分配上还存在地区之间、群体之间和个人之间的不平衡，而且这种现象在一段时期内还将长期存在。之所以如此，原因就在于

①自然和历史条件的限制 ②我国生产力发展水平还比较落后

③社会制度建设还不够完善 ④我国允许和鼓励一部分地区、一部分人先富起来

A、①②③④B、①②③C、③④D、①②④

4、据报道：河南巩义大胆支持能人创办实体，带头致富，能人发家致富后再结对帮扶。这说明

①平等不等于平均 ②任何社会都存在一些不平等的现象

③社会和市场经济鼓励一部分人通过诚实劳动先富起来 ④我国走共同富裕的道路

A、①③④B、①②④C、①②③D、①②③④5、2024年3月14日，温家宝总理在答中外记者提问时说，公平正义比太阳还要有光辉……中国的现代化绝不仅仅指经济的发达，它还应该包括社会的公平、正义和道德的力量。温总理之所以这样说，是因为

A、维护公平正义是精神文明建设的根本任务

B、实现公平正义能满足人们的各种期望

C、维护公平正义是我国现阶段的根本任务

D、社会稳定和发展需要公平正义

6、国务院决定从2024年秋季开始，对中等职业学校农村家庭经济困难学生和涉农专业学生逐步免除学费。这一举措

①将为更多家庭经济困难学生提供受教育的机会

②体现了科学发展观的核心是以人为本

③表明国家实施积极的教育政策，以保障教育公平

④表明贫困生上学难已经是社会的主要矛盾

A、①②③④B、①②③C、②③④D、①②④

7、在我国，人民通过民主选举选出自己的代表，组成人民代表大会，集中行使国家权力，再由人民代表大会产生行政、审判、检察等机关，分别行使管理国家、维护社会秩序等各项权力。这说明

①我国人民代表大会制度的运作过程，就是人民当家作主行使国家权力的过程②每年一次的全国人大是我国各族人民政治生活中的大事

③每个公民都能直接参与管理国家事务 ④全国人大对其他国家机关负责

A、①②③B、②③C、①②D、①②④8、2024年3月，春意盎然，来自全国各地的近3000名全国人大代表汇聚北京，共商国事。代表们审议通过了政府工作报告，这说明

A、在我国，人民是国家的主人，享有宪法赋予的管理国家的权力

B、人大代表有权决定国家的一切事务

C、人民代表大会是我国根本政治制度

D、每个人都有机会直接参与管理国家事务

9、在2024年的两会上，全国各族人民代表积极反映民情民意，为国家建设出谋划策。作为重要的民情民意传达渠道，人民政协广纳诤言，参政，议政，传递着宝贵的政治信息。这生动地展示了

A、我国政治协商制度的特点和优势B、人民政协的特殊职权

C、人民政协只是解决人民反映的问题D、只有人大代表有权反映民情民意

10、“谁能代表人民利益，为人民说话和办事，我们就选谁。”这句话说明，在我国①人民是国家的主人 ②人民行使当家作主的权利

③行使选举权有利于人民愿望得到充分表达

④人民的民主意识增强，希望选出自己最满意的代表

A、①②③B、①②③④C、①③④D、②③④

11、在居民委员会、村民委员会换届选举中广泛采用了一些新颖的形式，这些形式成为加强社会主义基层民主政治建设的有效途径。这些形式有

①上级提名候选人 ②选民直接提名候选人

③等额选举 ④差额选举 ⑤举手表决 ⑥匿名投票

A、①②⑤B、②③⑤C、②④⑥D、①③⑤

12、村民选举是我国农村村民自治的基础环节，自2024年年初以来，在我国广大农村地区进行的村委会干部直接选举，取得了良好的效果。这表明

A、村民委员会是我国农村最基层的组织

B、人民群众有能力直接行使民主权利

C、我国形成了完善的社会主义民主制度

D、农民直接选举政府管理人员

2024年10月1日，盛大的国庆阅兵让世人为之振奋，参与阅兵的兵种之多、人数规模之宏大壮观、所展列兵器之精良为历史罕见。据此回答13--14题

13、国庆阅兵从一个侧面展现了

①改革开放以来我国经济社会发展的巨大成就 ②我国科学技术突飞猛进

③共富已成为社会现实 ④我国综合国力自益增强

A、①②③B、②③④C、①②④D、①③④

14、国庆阅兵不仅让国人热血沸腾、兴奋叫好，国外媒体也对中国经济社会发展予以高度评价。中国取得一系列成就的最重要政治保证是

A、党在社会主义初级阶段的基本路线

B、人民代表大会这个基本政治制度

C、民族区域自治及独立自主的和平外交政策

D、指引中国前进方向的伟大旗帜--中华民族精神

15、右边的漫画说明

①在现实生活中，“人治”现象仍然存在 ②我国提拔干部的权力属于领导 ③权大于法④实现依法治国，建设法治国家任重而道远 A、①④B、②④C、③④D、②③ 16、2024年10月初，中国青年报通过两家知名网站对183人进行的在线调查显示，71.5%的人表示自己“愿意参与对国家机关及其工作人员的监督”。这说明

A、网络媒体是公民行使民主权利的唯一途径

B、我国公民积极依法参与政治生活，行使监督权

C、公民能实事求是地对国家机关及其工作人员进行监督

D、我国公民能自觉地履行对国家机关及其工作人员进行监督的义务

17、一位代表说得好：每个人都要尊重自己的权利和义务。“作为人大代表，不能只是张张口、举举手”。人大代表履行职责

①只能是在人民代表大会召开期间 ②人民代表大会闭会期间，其职责完成③是宪法和法律赋予的 ④在人民代表大会召开期间和闭会期间都要履行其相应的职责

A、①②③④B、①②④C、①③④D、③④18、14、北京市原副市长刘志华利用职务之便为他人谋取利益，索取和收受他人巨额财物，被判处死刑，缓期执行。对此，小刚说：“刘志华是国家高级工作人员，因此，不应该判处他这么重的刑罚。”小刚的说法，主要是没有认识到

A、法律是由国家制定或认可的B、法律和道德是有区别的C、一般违法与犯罪是有区别的D、法律面前人人平等

19、公平正义是人类永恒的理想。法律是公平和正义的象征。尊重法律

①是一个合格公民的必备要求和基本素养 ②是字正腔圆正义感、追求公平的具体表现③只是对执法人员和执法部门工作人员的要求 ④有利于青少年健康成长

A、①②B、①②C、①②④D、①②③④

二、非选择题（共3小题，共32分）

得 分评卷人20、2024年12月的某一天，中学生小胡和小吴在参观革命历史博物馆景点的过程中，发现部分景点非常拥挤，一些设施遭受破坏，便将上述情况及改进意见写在纸上，一方面向有关部门反映，一方面张贴在景点区显要位置，向参观者宣传。

据此回答下列问题：

（1）小胡和小吴将发现的情况及改进意见向有关部门反映，这是他俩在行使什么权利？(2分)

（2）请你给他俩一些温馨提示，即在行使权利时，要注意什么问题？（3分）

（3）他俩还可以通过哪些渠道表达自己的看法，请你出出主意。（3分）

得 分评卷人

21、材料一：2024年3月5日，参加十一届全国人大三次会议的近3000名代表听取审议了关于政府工作报告，关于全国人民代表大会工作的报告等。

材料二：2024年6月26日，中国共产党玉林市十届人大三次会议胜利闭幕。与会代表以无记名投票的方式，选举出中共玉林市第十届委员会的增补人员，会议最后通过了市政府工作报告。

（1）请你概括：上述材料体现了教材的哪些相关观点？（不少于4个）（4分）

（2）请你区别：十一届全国人大与玉林市十届人大有什么区别？（4分）

（3）请你辨析：有的同学认为：“既然在我国，一切权力属于人民。因此，人人都能直接管理国家事务。”你同意他们的说法吗？为什么 ？（3分）

（4）请你参与：请你为人大代表怎样才能不辜负人民的重托提几个金点子。（3分）得 分评卷人

22、在平等待人、尊重他人的问题上，有人认为：“平等只是人们的美好展望而已，在现实生活中不可能做到。”

（1）你赞成这种观点吗？为什么 ？（4分）

（2）你认为出现上述观点的原因是什么？（3分）

（3）应从哪些方面促进人们形成平等的观念，养成尊重他人的良好品德？（3分）

2024年中考总复习第一轮单元检测

九年级思想品德（第三、四单元）参考答案

一、单项选择（每小题2分，共38分）

题号\*\*\*\*\*\*819

答案CBBADBCAABCBCAABDDC

二、非选择题（共3小题，共32分）

20、（1）监督权（2分）

（2）要采取合法的方式和渠道，不要张贴大字报，避免侵犯别人的合法权益。（3分）

（3）第一，向人大代表反映；第二，直接向国家机关或工作人员反映；第三，通过新闻媒体曝光。（3分）

21、（1）在我国，人民是国家和社会的主人，国家的一切权力属于人民；人民代表大会是人民行使国家权力的机关，全国人民代表大会是国家的最高权力机关；全国人民代表大会行使国家最高决定权；人民代表大会制度是我国的根本政治制度；我国各级人民代表大会的代表都由选举产生，对人民负责，按照宪法和法律赋予的各项职权行使国家权力，讨论国家和地方大事。（4分）

（2）人民代表大会是人民行使国家权力的机关，包括全国人民代表大会和地方各级人民代表大会。材料二中的“玉林市十届人大”是地方国家权力机关，而材料一中的“十一届全国人大”是最高国家权力机关。（4分）

（3）不同意。虽然我国宪法规定“中华人民共和国的一切权力发球人民”。但我国是一个人口众多、地域辽阔、情况复杂的国家，要保证人民有效地行使自己的权力，不能人人直接管理，必须通过适当的方式。人民代表大会制度是实现全体人民当家作主、管理国家的根本途径和有效形式。（3分）

（4）人民代表要密切联系群众，充分反映民意，按人民意愿办事，依照宪法和法律赋予的各项职权行使国家权力，决定国家和地方的重大事务，正确行使人民赋予的权力。（3分）

22、（1）我不赞成上述观点。因为每个人在人格上都是平等的，都应该得到尊重；平等是人类永恒的追求，平等已成为整个社会的共同价值观念；随着社会的发展，人们平等观念的形成，终将会在我们的社会中形成平等待人、尊重他人的良好氛围。（4分）（2）原因是社会生活中还存在不平等的思想和观念，；平等总要受到一定社会条件的限制，实现真正的平等是一个过程；加之受传统等级观念的影响，人为地把人分成不同的等级，助长了这些不平等的现象。（3分）

（3）加强思想教育，提高公众的道德修养，使平等的观念深入人心；采取多种手段，促进社会公平与平等，消除两极分化，关注弱势群体；加强法制建设，打击侵犯他人权利的行为，依法规范行政执法者的行为，使每一个人的合法权益都受到保护。

**第二篇：2024年中考化学复习试题(第一轮)**

2024年中考化学复习试题（第一轮）

中考是九年义务教育的终端显示与成果展示，中考是一次选拔性考试，其竞争较为激烈。为了更有效地帮助学生梳理学过的知识，提高复习质量和效率，在中考中取得理想的成绩，下文为大家准备了2024年中考化学复习试题。

一、选择题(本题有20小题，每小题4分，共80分.请选出一个符合题意的正确选项，不选、多选、错选、均不给分)

1.正在生产中的国产大型客机C919部分机身采用了新型的铝锂合金，这种材料具有较高的强度和适宜的延展性.铝锂合金中的铝(Al)元素和锂(Li)元素的本质区别是()

A.元素符号不同 B.原子质量不同

C.原子的质子数不同 D.原子的电子数不同

考点：元素的概念.2.如表是某指示剂在一定pH范围内显示的颜色，向滴有少量指示剂的稀硫酸中，加入氢氧化钠溶液，出现的颜色变化可能是()

颜色 红 橙 绿 蓝 紫

pH范围 1～3 4～5 6～7 8～10 11～14

A.由红变紫 B.由蓝变绿 C.由绿变橙 D.由蓝变紫

考点：溶液的酸碱性与pH值的关系.3.人们对事物的认识常需经历一个不断修正和完善的过程，如对酸的认识就是如此.下列各项是不同时期对酸的认识，其中与我们现在所学酸的定义最相近的是()

A.有酸味的物质 B.只有氢才是酸不可缺少的元素

C.一切酸中都含有氧 D.与碱作用时失去原有性质的物质

考点：酸的化学性质.4.无土栽培是利用营养液栽培作物的一种方法，现有一种无色营养液，可能含有硝酸钙、碳酸钾、氯化钾、硝酸钾中的一种或几种，为探究其成分，某同学设计并完成了如图 所示的实验，下列判断正确的是()

A.营养液中可能含有硝酸钙 B.营养液中一定没有硝酸钾

C.营养液章一定含有碳酸钾 D.营养液中可能由硝酸钙、氯化钾、硝酸钾组成

考点：物质的鉴别、推断;盐的化学性质

二、简答题(本题有9小题20空壳，每空格3分，共60分)

5.(6分)某科考小组在云南乌蒙山区发现了一种矿石，敲开表层发现里面有许多金黄发亮的晶体物质，酷似黄金，经检测其成分有黄铁矿(主要是FeS2).使回答：

(1)在FeS2中，硫元素的化合价为﹣1价，则铁元素的化合价为.(2)这种矿石中蕴藏这海洋生物化石，这可为 提供有力的证据.【答案 】(1)+2;(2)地壳变动.【解析】

6.(6分)实验室用高锰酸钾制取并收集氧气，应该选用如图中的(选填字母)，部分同学完成实验后，在清洗试管时，手上沾上高锰酸钾而变成棕黄色，老师告诉他们面高锰酸钾具有强氧化性，可以用维生素C溶液除去，根据上述信息，推测维生素C具有(选填氧化性或还原性)

考点：氧气的制取装置;氧气的收集方法

7.(6分)药品分类存放是实验室管理的基本要求，某校实验室的药品柜里已存放的部分药品如下：

药品柜编号 ① ② ③ ④ ⑤

药品 氢氧化钠

氢氧化钙 盐酸

硫酸 二氧化锰

氧化铜 氯化钠

硫酸铜 锌粒

铜片

(1)若要在每个柜子门上贴上物质类别的标签，则③号柜的标签上应写.(2)上述柜子中的有些物质间能发生置换反应，请从柜中选择两种物质，写出它们之间发生的置换反应的化学方程式.【答案】(1)氧化物;(2)Zn+2HCl═ZnCl2+H2.【解析】

8.(6分)为了弘扬中华民族的传统文化，某校在端午节开展了包粽子活动.(1)老师准备了糯米、鲜猪肉、植物油、调味品等原谅以及粽叶，在各种原料中富含糖类的是.(2)粽子吃起来咸淡适中，有同学猜想其中一定含有食盐.于是从煮过粽子的锅里取少量的水于试管中，滴加硝酸银溶液，产生了 不溶于稀硝酸的白色沉淀，你认为这样的实验现象能否证明食盐的存在，并说明理由..考点：生命活动与六大营养素;盐的化学性质.三、实验探究题(本题有5小题1 5空格，每空格2分，共30分)

9.(6分)在盐酸除铁锈的实验中，我们常会发现生锈的铁钉表面有一些气泡产生，气泡是怎么产生的?针对这一问题，同学们提出了有关假设，并设计了如图甲所示的实验方案惊醒探究，实验时，观察 到放有铁的试管中有气泡产生，而另一试管中没有，从而验证了自己的假设是成立的.(1)分析上述实验，你认为同学们建立的建设是.(2)有同学认为上述实验不够严谨，溶液中的水可能会对实验产生影响.于是他们又进行了对照试验，请你在答题卷的虚线框中用图示 的形式将图乙的对照试验补充完整.(3)还有同学想：气泡会不会是铁锈与水反应产生的?他认为还要补充一个铁锈与水反应的 实验，你觉得有没有必要?.(3)因为稀盐酸中含有水，所以没有必要补充一个铁锈与水反应的实验.考点：酸的化学性质.10.(4分)在按书本装置测定空气中氧气含量的实验时，当装置内的氧气低于一定含量时，红磷就不再与氧气反应，从而导致测量结果偏小.有老师对该实验进行了改进，装置如图所示，在一容器中倒入刚拆封的暖宝宝黑色粉末，再在上面放足量的白磷，迅速扣上烧杯，随后白磷自然，利用这一装置可更准确地测定空气中氧气的体积分数.(1)黑色粉末的主要成分是什么?对此同学们做出了以下两种猜想：

猜想一：该粉末可能是木炭粉;

猜想二：该粉末可能是铁粉.根据学过的科学知识，有同学认为猜想一肯定是错误的，你认为他的理由是

(2)通过实验证明加入的黑色粉末是铁粉.加入铁粉后使测定结果更加准确，原因是

【答案】(1)木炭粉和氧气燃烧生成二氧化碳气体，会影响实验结果;(2)铁粉能进一步和烧杯中氧气反应.四、分析计算题(本题有4小题，35题6分，36题7分，37题9分，38题8分，共30分)

11.(6分)近年来，因建设PX项目而引发的争议时有发生，PX是一种重要的化工原料，从化纤织物到食品包装，从医疗设备到家用电器，都要用到它的合成产物.PX的化学名称为对二甲苯，它是一种低毒化合物，毒性略高于酒精.请回答下列有关问题：

(1)对二甲苯的分子结构模型如图所示，其中 代表碳原子.代表氢原子.试根 据分子模型写出对二甲苯的化学式.(2)计算对二甲苯中各元素的质量比.(3)PX项目之所以会引发各种争议，源于人们对它认识的局限性.结合题干信息，在下列各种观点中，选出你认同的一种观点(选填字母).A.PX是一种重要的化工原料，应该大力发展P X项目

B.在环保评估可行且监管到位的情况下，可以发展PX项目

C.化工项目一定会产生污染，应该禁止PX项目

考点：化学式的书写及意义;元素质量比的计算;新材料的开发与社 会发展的密切关系.12.(9分)某同学家的下水管道堵塞了，于是他买了一瓶管道疏通剂(部分说明如图).疏通剂是利用铝与氢氧化钠溶液反应时放出大量的热，以加快氢氧化钠与毛 发等淤积物的作用，反应的原理为：2Al+2NaOH +2H2O═2NaAlO2+3H2.请回答下列 有关问题：(1)该管道疏通剂需要密封保存的原因是.(2)按照使用说明，该同学对疏通剂作了进一步研究.先向烧杯中加入206 g水，再加入本品200g，当铝粉全部反应后，求：(计算结果保留1位小数)

①生成氢气的体积.(氢气=0.09g/L)

②反应后溶液中氢氧化钠的质量分数.【答案】(1)能和水反应.(2)66.7L;16.5%

这篇2024年中考化学复习试题的内容，希望会对各位同学带来很大的帮助。

**第三篇：宿迁政治中考第一轮总复习教案**

2024宿迁政治中考第一轮总复习教案 第九板块 崇尚法律（考点27、39）

第十三教时

一 复习内容

考点27 宪法是国家的根本大法

考点39 实施依法治国的基本方略，树立法治观念。二 教学过程 考点解析

考点27 宪法是国家的根本大法

★1.宪法的地位：宪法规定国家生活中的根本问题。宪法是治国安邦的总章程。宪法在国家的法律体系中居于首要地位。

★2.为什么说宪法是国家的根本大法？ 八下P53、54、56 答：①宪法规定国家生活中最重要、最根本的问题。

②宪法具有最高的法律效力。表现在：第一，宪法是制定普通法律的依据和基础。(宪法也被称作“母法”，普通法律又被称着“子法”。)第二，普通法律不得与宪法相抵触。第三，宪法是一切组织或者个人的根本活动准则。③宪法制定和修改的程序最为严格。

★2.依法治国的核心是什么？为什么？八下P57 答：①依法治国的核心是依宪法治国 ②因为宪法是国家的根本大法；宪法规定国家生活中的根本问题；宪法具有最高的法律效力 3.树立宪法意识，要求我们青少年怎么做？八下P57 答：我们要进一步增强宪法观念，自觉遵守宪法，维护宪法的尊严。考点练习

1.【2024宿迁】该法的立法基础和立法依据是（D）

A．《中华人民共和国行政法》 B．《中华人民共和国刑法》

C．《中华人民共和国民法》 D．《中华人民共和国宪法》

2.【2024宿迁】2024年1月1日，我国新的《居民身份证法》正式实施，制定这部法律的依据是（）

A．宪法

B．刑事诉讼法

C．中国共产党章程

D．合同法 3.【2024南京】“一切法律、行政法规和地方性法规都不得同宪法相抵触。”这表明我国宪法 A、与普通法律是子法和母法的关系B、在国家法律体系中，具有最高的法律地位 C、所规定的内容时国家生活中的具体问题D、制定和修改的程序比普通法律更为严格 4.【2024梅州】 “六五”普法规划明确提出，要深入开展“12•4”全国法制宣传日活动，集中开展以学习宣传宪法为核心的法制宣传教育。这是因为（）①宪法是国家的根本大法

②宪法是治国安邦的总章程

③宪法是我国所有普通法律之和 ④宪法是一切组织和个人的根本活动准则 A．①②④

B．①②③

C．①③④

D．①②③④

4.下列关于宪法的理解中不准确的是（）

A是国家的根本大法

B具有最高的法律效力 C是一切组织和个人的根本活动准则

D是所有普通法律的总和

5.在我国，任何一部普通法律，均应以宪法为准。这是因为（）

①宪法规定的内容比普通法律更全面、更具体

②宪法具体最高的法律效力

③普通法律是宪法的具体化

④普通法律的制定和修改比宪法更加严格

A．①②

B．③④

C．①④

D．②③

6.十七大报告指出：“各级党组织和全体党员要自觉在宪法和法律范围内活动，带头维护宪法和法律的权威。”说明宪法（）

A.具有最高的法律效力

B.是最高行为准则

C.规定国家生活中最根本的问题

D.在我国法律体系中处于首要地位

7.【2024广东卷】中共中央总书记胡锦涛在首都各界隆重纪念现行宪法颁布实施20周年大会上发表重要讲话指出，要在全社会进一步树立宪法意识和宪法权威，切实保障宪法的贯彻实施。这是因为（A）

A．宪法是国家的根本大法

B.宪法规定了政治经济社会生活的具体法律问题 C.依法治国的核心是依宪治国

D．强公民的宪法意识是保障宪法实施的思想基础

8.【2024广东卷】宪法是我国的根本大法，从内容上看，它规定的国家生活中的根本问题有（）

①中华人民共和国是人民民主专政的社会主义国家

②社会主义制度是中华人民共和国的根本制度

③国家的根本任务是集中力量进行社会主义现代化建设

④犯罪和刑罚的种类

A①②③

B ②③④

C①②④

D①③④

9.【2024广东卷】依法治国是党领导人民治理国家的基本方略。依法治国的核心是（D）A．有法可依

B．执法必严

C．违法必究

D．依宪治国 10.【2024广州】阅读材料，回答问题。

从2024年“12•4”全国法制宣传日主题“弘扬宪法精神，构建和谐社会”，到2024年“12•4”全国法制宣传日主题“深入学习宣传宪法，大力弘扬法治精神”，多年来全国法制宣传始终都把宪法作为重点，大力宣传宪法的基本内容和基本精神。

请运用宪法和依法治国的知识，说明我国为什么要把宪法作为法制宣传的重点。

答案:（1）宪法是国家的根本大法，是治国安邦的总章程，具有最高的法律地位，是一切组织和个人的根本活动准则，在国家政治生活中具有极其重要的作用。

（2）依法治国是党领导人民治理国家的基本方略。依法治国的核心是依宪治国。宪法是实行依法治国的根本依据。

考点39 实施依法治国的基本方略，树立法治观念。考点解析

★1.党领导人民治理国家的基本方略是什么？九年级P76 答：依法治国。

★2.依法治国的本质是什么？九年级P77 答：崇尚宪法和法律在国家政治、经济和社会生活中的权威。★3.依法治国的根本目的是什么？九年级P77 答：保证人民行使当家作主的权利，维护人民当家作主的地位。★4.依法治国的基本要求是什么？九年级P77 答：坚持有法可依、有法必依、执法必严、违法必究。(其中，建立科学完备的法律体系是依法治国的重要前提)，实现依法治国还必须加强对公民的思想道德建设。★5.依法治国的核心是什么？八下P57 答：依宪治国。

★6.为什么要坚持依法治国（坚持依法治国的重要性）？九年级P76、78、79 答：（1）依法治国是党领导人民治理国家的基本方略；是社会主义民主政治的基本要求。（2）依法治国是发展社会主义市场经济的客观需要。

（3）只有实行依法治国，才能促进社会和谐，保证国家长治久安，维护人民群众的权益，从根本上实现人民当家作主。

7.近年来，我国一些地区经济领域出现了不少混乱现象，为此，我国依法开展打击经济违法犯罪活动，这说明了什么？如何理解？ 九年级P78 答：（1）依法治国，是发展社会主义市场经济的客观需要。市场经济本质是法制经济。（2）市场经济只有用健全的法律法规规范、引导和制约人们的经济行为，保障人们合法的经济权益，才能维护良好的市场秩序，才能维护好、实现好人民群众的根本利益，调动人民群众的积极性和创造性，促进经济和社会全面、协调、可持续发展。★8.法治和德治的关系。九年级P80 ①法治和德治相互联系、相互促进。法治以其权威性和强制手段规范社会成员的行为；德治以其感召力和劝导力量提高社会成员的思想认识和道德觉悟。②实施依法治国和以德治国的根本目的是保证人民群众真正成为国家的主人。③在推进依法治国的同时，必须大力加强社会主义精神文明建设，提高人民们的思想道德素质。

9.依法治国和以德治国对我国现代化建设有何启示？九年级P80 答：在推进依法治国的同时，必须大力加强社会精神文明建设，提高人们的思想道德素质，实施以德治国方略。

10.树立法治观念的含义：九年级P81 公民树立法治观念，也就是要树立严格遵守法律，以及运用法律武器维护国家利益、集体利益和个人合法权益的观念。

★11.为什么要树立法治观念（树立法治观念重要性）九年级P80、81 答：（1）文明的社会离不开法，合格的公民不能不懂法。树立法治观念是文明社会对公司最起码的责任要求。

（2）只有人人树立法治观念，养成守法习惯，善于用法维权，才能有效地维护社会稳定，才能维护国家、集体利益和公民的合法权益。守法用法，是健全社会主义法制的一个重要环节。

★12.依法治国对青少年提出什么要求（青少年如何树立法治观念）？九年级P80、81、82 答：第一，公民必须守法。第二，勇于依法维权。当自己的合法权益受到非法侵害时，既不能忍气吞声、息事宁人，也不能采用非法手段进行报复。要敢于挺身而出，寻求法律的保护，依法阻止和制裁非法行为。第三，守法必须懂法。树立法治观念，养成守法习惯，学会应用法律、就必须学法、懂法。

★12.青少年为什么要学法懂法（青少年学法懂法的重要意义、为什么要把青少年作为普法教育的重点对象）？九年级P83 答：①青少年由于年龄和经历的限制，缺乏生活经验，辨别是非的能力还不强。②认真学习法律知识，能够促进青少年依法律已，养成遵纪守法的良好习惯；能够促进青少年依法行使公民的权利和履行公民的义务，依法维护自己合法权益。③广大青少年认真学法、自觉守法，建设社会主义法治国家，具有十分重要的意义。

13.当遇到非法侵害时，有人会采取下列情形，请判断正误，并说明理由。（1）忍气吞声，息事宁人（2）采用非法手段进行报复（3）运用法律武器维护合法权益 答：分析：（1）这种方法不正确。这种方法不仅不能维护自己的合法权益，还会纵容违法犯罪分子的气焰，损害宪法和法律的尊严

（2）这个办法不正确。因为这不仅不能维护自身的合法权益，不能有效的制止和打击违法犯罪行为，而且也会使自己触犯法律，受到法律的制裁。

（3）这个方法是正确的。因为这样做是用法律武器维护自己的合法权益，维护了法律的尊严，有效地打击制止违法犯罪行为，也是敢于和善于同违法犯罪行为做斗争的表现。考点练习

1.【2024宿迁】醉酒驾驶行为已经以危险驾驶罪写入了刑法，这表明我国坚持（）的基本方略。

A．依法治国

B．以德治国

C．人才强国

D．科教兴国 2.【2024湖州】 下列事件能直接体现我国正在实施依法治国方略的是（）①全国集中开展了以宪法为核心的主题宣传教育活动 ②《中华人民共和国食品安全法》已正式施行

③我国举办了“2024年中国国际减排和信能源科技博览会” ④某地方政府为逃避法律责任瞒报矿难事故 A．①②

B．③④

C．①③

D．②④

3.【2024湖州】2024年3月，全国人大再次对刑事诉讼法进行了修订，修订后的刑事诉讼内容更加丰富、指向更加明确，推进了我国的法律建设。这说明（）①全国人大具有立法权

②我国加强了依法治国 ③全国人大具有监督权

④我国坚持了依法行使 A.①②

B.①④

C.②③

D.③④

4.【2024年山东滨州】2024年3月14日，十一届全国人大五次会议表决通过了《关于修改 中华人民共和国刑事诉讼法的决定(草案)》。《决定（草案）》对刑事诉讼法修正案做出了八处修改，修改后的刑事诉讼法自2024年1月1日起施行。上述材料表明B ①宪法是国家的根本大法 ②有法可依是建立和健全社会主义法制的前提和先决条件 ③全国人大行使最高立法权

④我国实施依法治国的基本方略 A.①②③

B.②③④

C.①②④

D.①③④

5.【2024．呼伦贝尔】2024年是我国社会保障立法全面推进的重要一年。由民政部负责的有关社会民生的立法项目有44项之多，其中包括社会保险法、社会救助法、慈善事业促进法在内的法律6部，行政规章16个，部门规章22个。上述材料表明，我国在依法治国过程中，正在切实做到（）A．有法可依

B．有法必依

C．执法必严

D．违法必究

6.依法治国是党领导人民治理国家的基本方略。依法治国的核心和前提是（）A．有法可依，有法必依B．以德治国，发扬民主 C．崇尚科学，反对迷信D．以宪治国

有法可依

7.在我国，发展民主必须同健全法制相结合，实行依法治国。这是（）①党领导人民治理国家的基本方略 ②发展社会主义市场经济的客观需要

③维护人民根本利益的需要

④国家长治久安的重要保障 A．③④

B．①②③④

C．①③④

D．①②

8.九年级(3)班几个同学就有关“依法治国”的问题展开了热烈讨论。在下列观点中，你认为正确的是（）①建设法治国家，就要将国家和社会生活的各个方面纳入依法治理的轨道 ②实行依法治国，就要有法可依、有法必依、执法必严、违法必究 ③生活在法治国家，人人都要学法、懂法、守法、用法 ④依法治国是大人的事，与我们中学生无关

A．①②③

B．②③④

C．①②④

D．①③④

9.我国在推进依法治国的同时，十分重视公民道德建设，大力弘扬社会主义道德，实施以德治国。这是因为（）①依法治国和以德治国相互联系、相互促进、相互代替 ②道德的约束力比法律更权威，具有更高的效力

③提高社会成员的道德水平，有助于人们自觉守法、护法

④法律和道德都是维护社会秩序、规范人们思想和行为的重要手段

A．①②③④

B．①③④

C．①②

D．③④ 10.有人说：“法律使人不敢犯罪，道德使人不愿犯罪。”这说明（D）①道德比法律更加有效

②法律比道德更加有效 ③法治以其权威性和强制性手段规范社会成员的行为

④德治以其感召力和劝导力提高社会成员的思想认识和道德觉悟 A．①②

B．①③

C．②④

D．③④

11.在第八个法制宣传日来临之前，团中央、司法部和全国普法办举行了第五届全国青少年网上普法知识大赛，该大赛（）

①有助于增强青少年的法制观念

②有利于推进我国普法规划的落实

③能彻底杜绝未成年人违法犯罪

④能为构建和谐社会营造良好的法制氛围 A．①②③

B．①②④

C．①③④

D．②③④ 12.【2024宿迁】材料一：漫画《守护》

材料二：2024年3月26日，河北省高级人民法院裁定全案,驳回三鹿集团董事长田文华等人的上诉，维持一审判处田文华无期徒刑，剥夺政治权利终身，并处罚金人民币2468.7411万元的判决。

请你结合所学知识回答下列问题：

(1)《食品安全法》的出台，表明我国正在实施什么基本方略？（2分）依法治国的基本方略（2分）

(2)材料二反映了我国的法律具有哪些显著特征？（2分）(2)由国家强制力保证实施（1分）；对全体社会成员具有普遍约束力（1分）。

(3)有人认为：有了《食品安全法》的“守护”，就能杜绝食品安全问题了。请谈谈你的看法。（4分）

这种观点是不科学的。（1分）食品安全问题的有效解决，不仅需要法律的守护，还需要政府加大执法检查力度（1分）；生产经营者要诚信守法（1分）；消费者要增强自我保护意识，学会正确维权（1分）。（本小题共4分。如果在作出正确判断的前提下，仅从消费者角度回答并说出维权途径也可 得分，但不得超过3分）三 课后作业 背诵带★的问题 四 教后反思

**第四篇：初中化学第一轮模拟试题中考复习第五单元《化学方程式》检测题**

第五单元《化学方程式》检测题

一、单选题(共15小题)

1.下列实验现象及方程式均正确的是（）

A．

铁丝在氧气中剧烈燃烧，火星四射——4Fe+3O22F2O3

B．

硫在氧气中燃烧，发出淡蓝色火焰——S+O2SO2

C．

铁丝放入硫酸铜溶液中，固体表面出现红色物质——3CuSO4+2Fe3Cu+Fe2(SO4)3

D．

红磷在空气中燃烧，产生大量的白烟——4P+5O22P2O5

2.氧化汞受热分解成汞和氧气的反应前后，发生改变的是（）

A．

分子种类

B．

原子种类

C．

元素种类

D．

原子数目

3.镁带在密闭容器（内含空气）中加热，下图（横坐标表示总质量，纵坐标表示时间）能正确表示容器所盛物质总质量变化的是（）

A．

A

B．

B

C．

C

D．

D

4.如图是工业上将煤转化为清洁能源的微观示意图：

有关说法不正确的是（）

A．

图中都属于氧化物

B．

该反应类型为置换反应

C．

反应前后原子的种类和数目保持不变

D．

一个由一个氧原子和一个氢分子构成5.某纯净物X在空气中完全燃烧，反应的化学方程式为：X+2O2CO2+2H2O，下列关于X的说法正确的是（）

A．

X由碳、氢、氧三种元素组成B．

X的相对分子质量为10

C．

X中碳、氢元素的质量比为1：4

D．

X属于有机化合物

6.人在剧烈运动后，血液中会产生较多的乳酸(化学式为C3H6O3)，使肌肉酸痛．放松一段时间后，由于乳酸与吸入的氧气反应生成二氧化碳和水，而使肌肉的酸痛感消失。表示该反应的化学方程式正确的是（）

A．

C3H6O3+3O2=3CO2+3H2O

B．

C3H6O3+O2=CO2+H2O

C．

C3H6O3+3O2=3CO2↑+3H2O

D．

2C3H6O3+5O2=6CO2+6H2O

7.在“2A+3B=2C+4D”的反应中，已知8g物质A完全反应生成11g物质C和9g物质D。若A的相对分子质量为32，则物质B的相对分子质量（）

A．

B．

C．

D．

8.将18g高锰酸钾加热，当产生1.6g氧气时，固体剩余物是（）

A．

KMnO4MnO2

B．

K2MnO4MnO2

C．

KMnO4MnO2K2MnO4

D．

KMnO4K2MnO4

9.如图为甲和乙两种物质反应的微观示意图，下列说法错误的是（）

A．

该反应不是化合反应

B．

反应前后元素的种类没有发生改变

C．

原子在化学变化中不可分

D．

参加反应的甲和乙的分子个数比为1：1

10.工业上用100t含氧化铁（Fe2O3）80%的赤铁矿石，理论上可以冶炼出含铁96%的生铁的质量是（）

A．

56t

B．

58.3t

C．

70t

D．

72.9t

11.化学方程式是重要的化学用语。下列化学方程式书写正确的是（）

A．

Mg+O2═MgO2

B．

Cu+2HCl═CuCl2+H2↑

C．

NaOH+KCl═NaCl+KOH

D．

3H2SO4+Fe2O3═Fe2(SO4)3+3H2O

12.在一个密闭容器中放入M、N、Q、P四种物质，在一定条件下发生化学反应，一段时间后，测得有关数据如下表，则关于此反应认识不正确的是（）

A．

该变化的基本反应类型是分解反应

B．

反应后物质M的质量为l3g

C．

反应中N、P的质量比为5：4

D．

物质Q可能是该反应的催化剂

13.3g碳和8g氧气反应生成11g二氧化碳，则6g碳和8g氧气在点燃的条件下完全反应生成CO2，生成CO2的质量为（）

A．

14g

B．

11g

C．

7g

D．

10g

14.某有机物6.0g在空气中完全燃烧，共得到17.6g二氧化碳和10.8g水，则该化合物的组成元素是（）

A．

一定只含有碳元素

B．

一定只含有碳、氢两种元素

C．

一定含有碳、氢、氧三种元素

D．

一定含有碳、氢元素，可能含有氧元素

15.偏二甲肼(C2H8N2)与N2O4反应放出的能量能把火箭送入太空。

该化学方程式为C2H8N2+

2N2O4＝2X↑+

3N2↑+

4H2O↑。下列说法正确的是（）

A．

X的化学式为CO

B．

偏二甲肼中碳的质量分数为40%

C．

该反应属于分解反应

D．

生成N2和H2O的质量比为14:9

二、填空题(共3小题)

16.实验室用高锰酸钾制取氧气，并验证氧气的化学性质。

（1）实验1中反应的化学方程式为\_\_\_\_\_\_\_\_\_；氧气可用排水法收集的原因是\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

（2）实验2中观察到的现象是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，该反应的化学方程式为\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

17.在一个密闭容器内放入X、Y、Z、W四种物质，一定条件下发生化学反应，一段时间后，测得有关数据如下表。

（1）m

=。

（2）参加反应的Z与W的质量比为。

18.硫是一种比较活泼的非金属元素，硒（Se）的化学性质与硫相似。在加热条件下，硫可与NaOH溶液反应生成硫化钠（Na2S）、亚硫酸钠（Na2SO3）和水，硒也能与NaOH溶液发生类似反应。请写出在加热条件下硒与NaOH溶液反应的化学方程式：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

三、实验与探究(共3小题)

19.早在17世纪，质量守恒定律被发现之前，英国化学家波义尔曾做过一个实验：在密闭的玻璃容器中燃烧金属时，得到了金属灰，然后称量金属灰的质量，发现比原金属质量增加了。

（1）试解释金属灰质量比原金属质量增加的原因。

（2）由于波义尔称量方法上的原因，他错过了发现质量恒定的机会。请你改进他的称量方法，以验证质量守恒定律。

20.在用白磷（白磷与红磷组成相同，着火点为40℃）探究质量守恒定律的实验中，小明同学利用单孔橡胶塞塞上细玻璃管，细玻璃管上端用气球密封，将装置放在天平上称量总质量为M1,将锥形瓶取下，取出细玻璃管，下端放在酒精灯火焰上灼烧至红热后，迅速用橡皮塞将锥形瓶塞紧，并引燃白磷，实验过程如下图所示，请回答下列问题：

（1）实验观察到A、C中气球的大小不同，用理化知识解释产生此现象的原因\_\_\_\_\_\_；

（2）白磷燃烧过程中，能观察到的现象是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；

（3）小明想利用该装置验证质量守恒定律，还需要进行的操作是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；

（4）将C再次放到天平上称量，天平仍然平衡，在此化学反应中，从微观角度分析天平平衡的原\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；

21.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。在一根用细铜丝吊着的长玻璃棒两端，分别绕上40cm长的粗铜线，并使玻璃棒保持水平。然后，用酒精灯给左边一端铜丝加热1——2分钟。停止加热后冷却，仔细观察发生的现象。

冷却后，他们观察到的现象是：

（1）\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；

（2）\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

四、计算题(共3小题)

22.鸡蛋壳的主要成分是碳酸钙，为了测定某鸡蛋壳中碳酸钙的含量，小群同学进行了如下实验：将鸡蛋壳洗净、干燥并捣碎后，称取10g放在烧杯里，然后往烧杯中加入足量的稀盐酸90g，充分反应后，称得烧杯中物质的总质量为97.8g。（假设鸡蛋壳中的其他物质不与盐酸反应）

（1）产生二氧化碳气体\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_g。

（2）计算10g该鸡蛋壳中碳酸钙的质量，要求写出完整的解题步骤。

解：（1）根据质量守恒定律，产生二氧化碳气体的质量=10g+90g-97.8g=2.2g；

（2）解：设10g该鸡蛋壳中碳酸钙的质量为x。

答：10g该鸡蛋壳中碳酸钙的质量为5g。

本题在解题过程中格式有什么错误？请指出错误并改正。

23.古代湿法炼铜的反应原理是：Fe+CuSO4=

FeSO4+Cu,若得到16kg的铜，理论上需要铁质量是多少？解：设铁的质量为x。

答:理论上需要铁的质量是14kg。

本题在解题过程中格式有什么错误？请指出错误并改正。

24.高温下一氧化碳与氧化铁反应最终生成铁和二氧化碳。根据化学方程式计算，16g氧化铁完全反应最多生成铁的质量。

答案解析

1.【答案】D

【解析】铁在氧气中燃烧生成的是四氧化三铁，反应条件是点燃，A错误；硫在氧气中燃烧，发出的是明亮的蓝紫色火焰，B错误；铁与硫酸铜反应生成的是铜和硫酸亚铁，C错误；故选D。

2.【答案】A

【解析】根据质量守恒定律，在化学变化中物质的质量、元素的种类和质量、原子的种类、数目和质量不发生改变；物质的种类、分子的种类一定发生改变；分子的数目可能发生改变。

3.【答案】B

【解析】根据质量守恒定律，参加反应的物质的质量总和与生成物质的总质量相等，可判断镁带在密闭容器中高温加热反应前后的总质量不变，即随着加热的时间的延长，物质的总质量应该是一条与时间轴平行的直线。

4.【答案】D

【解析】由工业上将煤转化为清洁能源的微观示意图可知，该反应的化学方程式：C+H2OCO+H2。微观示意图中分别是水和一氧化碳，都属于氧化物，A正确；该反应由一种单质和一种化合物反应生成了另一种单质和另一种化合物，属于置换反应，B正确；由微粒的变化可知，反应前后原子的种类和数目保持不变，C正确；由微粒的构成可知，一个由一个氧原子和两个氢原子构成，D不正确。故选D。

5.【答案】D

【解析】由X+2O2CO2+2H2O可知，根据质量守恒定律，化学反应前后原子的种类和个数不变。反应前后氧元素原子的个数相等，反应后的元素原子较反应前少1个碳原子和4个氢原子，可推测X的化学式为CH4。CH4相对分子质量为12+1×4=16，其中碳、氢元素的质量比为12：（1×4）=3：1，甲烷是最简单的有机物。

6.【答案】A

【解析】利用质量守恒定律检验：元素的种类在化学反应前后相同，各元素的原子个数反应前后相等，A正确；利用质量守恒定律检验，各元素的原子个数反应前后不等，B不正确；反应物和生成物中都有气体，生成物中不用标注气体符号，C不正确；用“定一法”，把C3H6O3的计量数定为“1”，则按顺序配平“C—H—O”，D不正确。故选A。

7.【答案】B

【解析】根据质量守恒定律可以求出反应的B的质量，而后依据化学反应的物质质量之比求出B的相对分子质量即可。依据质量守恒定律可知反应的B的质量是：11g+9g﹣8g=12g，设B的相对分子质量是x

8.【答案】C

【解析】高锰酸钾受热分解的化学方程式为：2KMnO4K2MnO4+MnO2+O2↑利用生成的氧气的质量判断高锰酸钾是否完全反应。

解：设发生反应的高锰酸钾的质量为x。

答：发生反应的高锰酸钾的质量为15.8g.15.8g﹤18g，所以有高锰酸钾剩余。

9.【答案】D

【解析】由反应的微观示意图，将其转化为化学方程式：2NH3+CO2H2O+CO(NH2)2。反应前后分别有两种物质，不符合化合反应“多变一”特点；根据质量守恒定律可知，反应前后原子的种类和数目没有发生改变，其中参加反应以及生成物分子的个数比为2：1：1：1。

10.【答案】B

【解析】含杂质的物质反应计算。求出已知和未知纯物质的质量。根据题目，确定已知量为氧化铁，质量为100t×80%=80t，未知量为铁。根据化学方程式3CO+Fe2O32Fe+3CO2进行计算。求出铁为纯铁，本题求生铁的质量。

解：设生成铁的质量为x。

生铁的质量为

答：生成铁的质量是。

11.【答案】D

【解析】A．该化学方程式中氧化镁的化学式书写错误，缺少反应条件点燃，故不正确；

B．铜的金属活动性比氢弱，不能与稀盐酸反应，故错误；

C．氢氧化钠与氯化钾交换成分没有沉淀、气体或水生成，不能发生复分解反应，故错误；

D．该化学方程式书写完全正确。

12.【答案】A

【解析】根据反应前后物质的质量变化，能够确定反应物为P，生成物为N，Q在反应过程中质量没有发生变化，判断Q可能是催化剂，可能没有参加反应。根据质量守恒定律，参加反应的P的质量为20，生成物N的质量为25，判断M为反应物，减少了5g，反应后的质量为13g。

13.【答案】B

【解析】由于3g碳和8g氧气反应生成11g二氧化碳，故6g碳和8g氧气在点燃的条件下完全反应时，碳会剩余3g，则生成CO2的质量为3g+8g=11g。

14.【答案】B

15.【答案】B

【解析】由C2H8N2+

2N2O4＝2X↑+

3N2↑+

4H2O↑可知，根据质量守恒定律，化学反应前后原子的种类和个数不变。反应前后氢、氮元素原子的个数相等，反应后的元素原子较反应前少2个碳原子和4个氧原子，可推测X的化学式为CO2。

B.根据化学式中元素的质量分数计算偏二甲肼中碳元素的质量分数为

=40%，B正确；

C.分解反应特点为“一变多”，该反应反应物有两种，不符合，C不正确；

D.生成N2和H2O的质量比为（3×28）：（4×18）=7：6，D不正确。

16.【答案】（1）2KMnO4K2MnO4+MnO2+O2↑；氧气不易溶于水。

（2）发出白光，放出热量；C+

O2CO2

【解析】根据实验，此次反应利用高锰酸钾制氧气，化学方程式为2KMnO4K2MnO4+MnO2+O2↑；

由于氧气不易溶于水，可以用排水法收集。

17.【答案】（1）1；（2）4:1

【解析】根据反应前后物质的质量变化，可判断反应物为Z、W，生成物为X。Z、W参加反应的物质的质量分别8g、2g，X生成的质量为10g，根据质量守恒定律，参加反应的物质质量等于生成的物质的质量，则Y

未参加反应或为催化剂，则反应后Y的质量为1g。Z、W的质量比为4：1。

18.【答案】3Se+6NaOH2Na2Se+Na2SeO3+3H2O

【解析】分析题干，找出反应物，生成物，反应条件，然后根据质量守恒定律以及化学方程式的书写方法进行解答

19.【答案】（1）金属燃烧是金属和氧气发生化合反应，生成金属氧化物。根据质量守恒定律可知，参加反应的金属与氧气的质量之和等于生成的金属氧化物的质量。生成的金属灰是金属氧化物，所以金属灰的质量比原来金属的质量增加了。

（2）不打开容器盖，分别称量反应前后密闭容器的质量。

【解析】在化学反应中，参加反应前各物质的质量总和等于反应后生成各物质的质量总和，这个规律就叫做质量守恒定律。反应物中的气体的质量、生成物中气体的质量常因气态物质不易察觉而被忽略，形成质量不等的错觉。

20.【答案】（1）白磷燃烧消耗氧气，生成五氧化二磷固体，使瓶内压强变小，小于外界气压，在大气压的作用下，C中气球变小，A中压强等于外界气压，所以A、C中气球大小不等；

（2）白磷燃烧发出黄光，放出大量的热，产生大量的白烟；

（3）待装置冷却后，将装置放在天平上称量质量为M2，将M1与M2进行比较；

（4）化学反应前后，原子的种类、数目和质量不变。

【解析】（1）当白磷被引燃后，发生的化学反应是磷和氧气在点燃的条件下反应生成五氧化二磷，五氧化二磷是固体，使瓶内气体体积减少，压强变小，小于外界大气压，但A中是反应开始内外压强相等，所以C中气球变小；

（2）白磷燃烧的现象为白磷燃烧发出黄光，放出大量的热，产生大量的白烟；

（3）为了验证质量守恒定律，需称量的化学反应前后参加反应和生成的物质的质量。反应前装置与参加反应的物质的总质量为M1，测得反应后生成物以及装置的总质量进行比较即可。操作为：待装置冷却后，将装置放在天平上称量质量为M2，将M1与M2进行比较；

（4）根据质量守恒定律可知，参加反应的物质白磷和氧气分别是由磷原子、氧分子构成的，生成物五氧化二磷是由五氧化二磷分子构成的，反应前后原子的种类和数目以及质量没有发生改变，即天平仍然平衡。

21.【答案】（1）红色固体变为黑色；

（2）玻璃棒向左倾斜

【解析】铜是红色固体，加热后与氧气反应生成了氧化铜，氧化铜是黑色固体，所以现象为红色固体变为黑色；铜丝原来的质量只是铜的质量，加热后变成了氧化铜的质量，故左端的质量增加了，向左倾斜

22.【答案】相关物质的质量比、已知量和未知量未对齐在相应物质的正下方，应把“100”“x”对齐到CaCO3的正下方，“44”“2.2g”对齐到CO2的正下方。

【解析】在化学计算题中，相关物质的质量比、已知量和未知量必须放在相应物质的正下方。

23.【答案】解题中所列的已知量没有单位，应该为16kg

【解析】在化学计算题中，有单位的量必须时时刻刻带有单位，不能写成纯数字的形式。

24.【答案】解：设生成铁的质量为x

答：生成铁的质量是11.2g

【解析】根据题目写出化学方程式：3CO+Fe2O32Fe+3CO2,由题可确定该计算中已知量为氧化铁，质量为16g，未知量为铁。利用化学方程式进行计算：

解：设生成铁的质量为x

答：生成铁的质量是11.2g。

**第五篇：2024年中考物理第一轮检测试题(附答案)**

2024年中考物理第一轮检测试题（附答案）

同学们都在忙碌地复习自己的功课，为了帮助大家能够在考前对自己多学的知识点有所巩固，下文整理了这篇中考物理第一轮检测试题，希望可以帮助到大家!

一、单项选择题

12.下列有关粒子和宇宙的说法正确的是

A.太阳是整个宇宙的中心 B.原子核由质子和电子构成

C.分子间存在引力和斥力 D.固体的分子是静止不动的

13.小明到医院探望生病住院的奶奶，见到医院走廊的墙上贴有禁止高声喧哗的标语，听到医护人员对病人低声细语，关怀备至。这里的高和低是指声音的

A.音调 B.响度 c.音色 D.频率

14.眼睛是心灵的窗户，关于眼睛及其视力矫正，下列说法中正确的是

A.眼睛的晶状体相当于凹透镜 B.物体通过晶状体所成的像是正立缩小的虚像

C.近视眼的眼镜镜片是凹透镜 D.远视眼看近处景物所成像落在视网膜的前方

15.在我国北方，可观察到下列自然现象。其中需要吸热的现缘是

A.春回大地冰雪消融 B.夏天的早晨花草上有露水 C.深秋早晨大雾弥漫 D.初冬的早晨霜打枝头

16.2024年2月28日，前央视知名调查记者柴静推出了雾霾深度调查《穹顶之下，引起了社会

各界的关注。改善空气质量，创造更加适宜的人居环境成为当务之急。以下措施不利于改善空气

质量的是

A.加快煤改电、煤改气，多使用清洁能源 B.改进消烟和除尘装置，提高热机的性能

C.禁止秸秆露天焚烧，加强秸秆综合利用 D，提倡使用一次性发泡塑料餐具和塑料袋

17.图17是人们在生活用电中的几种做法，其中正确的是

18实验用电流表的内部构造主要包括金属线圈和磁铁，金属线圈悬置在磁铁的两极间，线圈同时与一根指针和一根蜗旋状弹簧相连，如图18甲所示。当线圈中有电流通过时，线圈就会转动并带动指针偏转，显示出电流的大小。

图18乙所示的四个实验中与这种电流表的工作原理相同的是

19.如图19所示，是运动员们在使用一种弓形弹跳器完成跳跃动作.这种弹跳器独有的弓形弹片可以帮助运动员象袋鼠一样跳起很高的高度。下列说法中正确的是

A.运动员能跳得很高是因为受到惯性作用

B.运动员跳到最高点时所受到的重力消失

C.跳起时弹性势能最终转化成为重力势能

D.弹跳器的底部刻有花纹是为了减小摩擦

20.用四个相同的滑轮和两根相同的绳子组成如图20所示的甲、乙两个滑轮组，用它们提起相同的货物，不计绳重以及各种摩擦，则

A.甲滑轮组较省力，它的机械效率也比较高

B.乙滑轮组较省力，它的机械效率也比较高

C.甲滑轮组较省力，两滑轮组机械效率相同

D.乙滑轮组较省力，两滑轮组机械效率相同

21.电控调光玻璃能根据光照强度自动调节玻璃的透明度，其原理是：光照增强，光敏电阻Rx阻值变小，施加于玻璃两端的电压降低，玻璃透明度下降，反之则玻璃透明度上升。若电源电压不变，R0是定值电阻，则图21所示的电路图中符合要求的是

22.小玲同学在做鸡蛋沉浮的实验时，用适当浓度的盐水使鸡蛋正好悬浮。那么，下列操作和判断正确的是

A.向盐水中继续加盐，鸡蛋将上浮，直至漂浮，鸡蛋所受的浮力先增大后减小

B.向盐水中继续加盐，鸡蛋将下沉到容器底部，鸡蛋所受的浮力先减小后增大

C.向盐水中继续加清水，鸡蛋将上浮，直至漂浮，鸡蛋所受的浮力先增大后减小

D.向盐水中继续加清水，鸡蛋将下沉到容器底部，鸡蛋所受的浮力先减小后增大

二、多项选择题(本大题共4小题.每小题3分，共12分.每小题给出的四个选项中，至少有两个选项符合题目的要求)

23.下列数值最接近实际情况的是：

A初中生跑50m所需时间约为4s B.家用台灯正常工作时的电流大约为1A

C体育测试的实心球质量约为2kg D.济南市六月份日最高气温约40℃左右

24.电动自行车以轻便、节能和环保受到大家的欢迎。小丽家刚买了一辆红色阿米尼电动车，有关这辆电动车的说法正确的是

A.该电动车呈现红色是因为表面吸红光 B.车的刹车系统应用了杠杆和摩擦的知识

C.电动机的工作原理是磁场对电流的作用 D.给蓄电池充电时是把化学能转化为电能

25某校新购进一辆校车，车上涉及到许多物理知识-下列分析正确的是

A.车上每个座位都配备有安全带是为了减少惯性带来的危害

B.安全带做得较宽是为了增大人体的受力面积从而增大压强

C.车行驶时窗帘总是往窗外飘是因为窗外空气流速大压强小

D.车的发动机用循环流动的水散热主要是利用水的比热容大

26.材料的选用与其属性是密切相关的，下列说法中正确的是

A用复合材料制作撑杆跳高的撑杆，是因为这种材料弹性好

B.汽车轮胎使用橡胶来制作，主要是因为橡胶的硬度比较大

C.输电线的内芯用铜制成，因为铜是导电性能较好的良导体

D用特殊合金制作飞机的机翼，因为特殊合金有较大的密度

34.(2分)广场舞近期在各地频频引发扰民争议，让广受中老年人欢迎的广场辫成了众矢之的。针对这种现象，山东济南一社区居民巧妙地将广场舞改成耳机舞，在跳广场舞时用无线耳麦取代大喇叭.既不耽误锻炼，也除去了扰民的烦恼，可谓一举多得.用无线耳麦取代大喇叭，是从\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_环节，防治噪声;耳麦接收到的信息是通过\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_传播的。

35.(2分)化学电池是人们在日常生活中经常使用的一种电池。化学电池在对外供电过程中，发生的能量转化情况是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_;使用完毕后，要归类处理，不能乱丢如果一节一号电池在地里腐烂，它的有毒物质能使一平方米的土地失去使用价值，这说明\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

36.(2分)如图36所示，是水平仪放置于某桌面上时的情形，它是利用了\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_的原理;此时说明桌面\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_面较高。(选填左或右)

37.(2分)加油站都有这样的提示：请熄火加油、禁止抽烟、不要使用手机等。这是为了防止火花点燃汽油引起火灾，因为常温下液态的汽油容易.挥发，这种挥发对应的物态变化是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_：如果燃料挥发性差，会造成燃料在做功过程中燃烧不充分，则内燃机的效率会\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

38.(2分)汽车刹车时.由于摩擦，汽车的动能转化为地面、空气的\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_能，这些能量不能自动地再次用来带动汽车运动，这说明能量的转化和转移具有\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

39.(3分)如图39，重8N的小球沿轨道自由滚下，请在图中画出其所受重力的示意图。

40.(3分)小青同学自制了一个可选光台灯。当按下强光键时，主灯亮辅灯不亮，发出的灯光较强;当按下弱光键时，辅灯亮主灯不亮，发出较弱的光。如图40所示，方框内已画出了台灯连接线的插头部分，请你在图中完成该台灯的内部电路原理图。

41.(3分)如图41所示，在仓储时货物包装上都有标记堆码层数极限，请利用所学的压强知识说明，为什么要对包装箱设置堆码层数极限?

42.(3分)如图42所示，多个大功率用电器同时使用一个插排是不安全的，请利用所学的物理知识解释不安全的原因。43.(8分)如图43所示是我国自主研发的极地漫游机器人，质量为5t，装有四条三角形履带，每条履带与水平地面的接触面积约为1000cm2.试计算：(g取10N/kg)

(l)机器人静止时对水平路面的压力和压强：

(2)机器人在某水平路段沿直线匀速行驶480m耗时2min，求机器人行驶的平均速度：

(3)若在上述过程中该机器人受到水平方向的阻力为自重的0.1倍，求牵引力在此路段所做的功.44.(8分)集合了传统高压锅和电饭煲功能于一体的电压力锅，彻底解决了压力锅的安全问题，解除了普通压力锅困扰消费者多年的安全隐患，省时节电(比普通电饭锅节电30%以上)。

【图44某款电压力锅及其铭牌(见下表)。请你计算

(1)该电压力锅正常工作时的电流多大?

(2)在该电压力锅中装入3kg初温为20℃的水，当加热到120℃时刚好沸腾，则水吸收多少热量?

(3)上述加热水的过程中电压力.锅正常工作了25min.则消耗的电能是多少?

(4)在上述加热水的过程中，该电压力锅的加热效率是多大?

45.(6分)如图45甲所示的实验装置，是同学们在教师的指导下，探究某种物质熔化时温度的变化规律(试管内的物质在相同时间内吸收的热量相同。

(1)在加热过程中，试管内物质的温度随时间变化的图象如图45乙所示，由图象可知：该物质的熔点是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

(2)在熔化过程中，t2时刻的内能\_\_\_\_\_\_\_\_\_ t3时刻时的内能(选填大于、等于或小于)，请你试分析原因：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

(3)0～t1与t5t6两段时问相等，由图象可知物质升高的温度却不同，由此可以做出判断：

这种物质固态时的比热容\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(选填大于、等于或小于)液态时的比热容。

46.(6分)同学们做完测量小灯泡的电功率的实验后，老师提出了一个新问题：大家都已经知道了决定导体电阻的三个因素，也知道温度会影响导体电阻的大小.可是具体到一个小灯泡，温度对其灯丝电阻有什么影响呢?请大家利用现有的实验器材通过实验来探究一下。小华与同学们重新进行了实验，实验中小灯泡的额定电压是2.5V。

(1)如图46甲所示，是小华连接的实物图，请你用笔画线代替导线帮他们完成电路的连接。要求滑动变阻器的滑片P向右滑动时，电流表的示数增大。

(2)闭合开关后，小华立即发现灯泡发出耀眼的光，检查后发现电路连接正确，请你指出实验擞作中的不当之处\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.(3)实验中，当小灯泡正常发光时，电流表的示数如图46乙所示，则小灯泡正常发光时的电阻是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.(4)小华在实验中并没有使用温度计，灯丝温度的高低可以通过\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_来判断.(5)右表是小华同学测得的实验数据，由此分析出温度对灯丝电阻的影响。

小华又通过查找资料，发现大多数金属的电阻随温度变化的规律与灯丝电阻的变化规律相同.他用一段具有这种性质的金属丝代替小灯泡接入图甲的电路中，并将滑动变阻器的滑片调到适当位置固定不动，设计了一个简易的测温装置。若要满足温度升高时测温装置的示数变大，可以将图甲中\_\_\_\_\_\_\_\_表的表盘改装成测温装置的刻度盘。

(6)接下来小华用一个发光二极管替换电路中的小灯泡，进一步研究发光二极管的电阻与温度的关系。闭合开关后t无论怎样调节滑动变阻器的滑片，发现此二极管都不发光，且电流表无示数，电压表有示数。经检查，整个电路连接及元件均完好，则出现这一现象的原因可能是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

47.(6分)八年级一班的同学们为了测量醋的密度，进行了以下实验，如图47所示。

(l)在调节天平平衡时，先将游码移到称量标尺左端零刻度线处，发现指针偏向分度标尺中央刻度线的右侧，则应将平衡螺母向\_\_\_\_(选填左或右)端调节.(2)接下来进行了以下操作：

A.用天平测量烧杯和剩余老醋的总质量m1;

B将待测老醋倒入烧杯中，用天平测出烧杯和老醋的总质量m2;

C.将烧杯中的一部分老醋倒入量简，测出这部分老醋的体积V;

以上操作的正确顺序是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(填字母代号)

(3)由图47可得：量筒中老醋的质量为\_\_\_\_\_\_\_\_\_g，老醋的密度是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

(4)小雨组的同学们发现实验器材少了量筒，但大家开动脑筋，在没有量筒的情况下，设计了实验方案巧妙地利用天平、小烧杯和水来测量醋的密度。请你写出小雨组测量醋的体积的方法：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

这篇中考物理第一轮检测试题的内容，希望会对各位同学带来很大的帮助。

本DOCX文档由 www.zciku.com/中词库网 生成，海量范文文档任你选，，为你的工作锦上添花,祝你一臂之力！