



二、非选择题：本题共5题，共55分。

16. (15分)

现代市场经济条件下，市场存在着大量商家聚合经营的现象，即很多经营同类商品或提供同类服务的企业都喜欢在选址上扎堆。如一些相似的西式快餐店，位置总是相隔不远；一些同类的大型家电零售商，门店总是相邻而居；很多经营服装、小商品、电子科技产品的商家也喜欢扎堆，从而形成了各种各样的服装城、小商品市场、电子科技市场。

在聚合经营情况下，经营同类商品或提供同类服务的企业相对集中，市场竞争会更加激烈。有人认为，聚合经营下的竞争是“零和博弈”，一方的收益必然导致另一方的损失；但也有人认为，这种竞争可以是“正和博弈”，各方的利益可以在竞争中达到共赢。“正和博弈”显然是市场竞争的更好趋向。

结合材料，运用经济生活知识，完成下列任务：

- (1) 本是竞争对手的各方，为什么要聚合经营？(8分)
- (2) 聚合经营的企业如何以“正和博弈”的思维开展竞争？(7分)

17. (9分)

关于治理高空抛物物的“呼”与“应”

民有所呼

近年来，高空抛物坠物危及人民群众人身财产安全的事件时有发生。社会公众强烈呼吁各方彻底整治高空抛物坠物。

某智库针对社区治理进行的一次网上“微调研”显示，在应对高空抛物坠物等问题上，30.03%的人认为社区采取过有效措施；26.40%的人认为社区虽采取过相关措施，但大都流于形式；39.60%的人表示所居住的社区并未采取相关措施。

法有所应

第一千二百五十四条 禁止从建筑物中抛掷物品。从建筑物中抛掷物品或者从建筑物上坠落物品造成他人损害的，由侵权人依法承担侵权责任；经调查难以确定具体侵权人的，除能够证明自己不是侵权人的外，由可能加害的建筑物使用人给予补偿。……

物业服务企业等建筑物管理人应当采取必要的安全保障措施防止前款规定情形的发生；……

发生本条第一款规定的情形，公安等机关应当依法及时调查，查清责任人。

——摘自《中华人民共和国民法典》

治理高空抛物坠物是全社会的共同责任。结合材料，运用政治生活知识，说明社区居民应如何参与社区的高空抛物坠物治理。(9分)

思想政治试题 第6页(共8页)

18. (8分)

读懂中国，从根本上说，必须读懂中国人的价值观。

有人来不及道别，留给孩子一个背影；有人顾不得疲惫，收拾包裹奔赴一线……在突如其来的新冠肺炎疫情面前，无数人舍小家为大家、舍小我顾大局，将个人利益、集体利益、国家安危融为一体。一个人口占世界五分之一的国家，为什么能够迅速形成这种一呼百应的协同力，就在于中国共产党强大的领导力，在于中国人骨子里强烈的集体主义价值观。

中华民族多元一体，各族人民在共同开发和建设祖国大好河山的过程中，逐渐形成了“五方之民”共天下的交融格局，孕育了集体主义价值观。中国地势西高东低，黄河、长江等大江大河贯穿东西，洪水泛滥等自然灾害时常发生，中国人同风共雨、守望相助，运用自己的聪明才智，驯服江河，耕耘收获，生生不息。一部中国历史，印刻着中华民族的苦难与辉煌、曲折与胜利、付出与收获，而每一次前进都是对集体主义价值观的凝练和升华。

结合材料，运用文化生活知识，说明为什么中国人骨子里有强烈的集体主义价值观。(8分)

19. (6分)

近年来，中国科幻作家两次获得国际科幻界顶级荣誉——雨果奖，国产科幻电影也收获票房和口碑的“双丰收”……越来越多的“未来感”不断涌现。

科幻作品的未来感，恰恰是来自当下的现实感。太空漫游、人工智能、外星家园等科幻作品中许多看似天马行空的设定，或多或少都能在现实生活中找到其源头活水。最近几年，越来越多的世界级未来学家、科技作家频繁造访中国，他们踏上中国的土地，更多的是为了寻找一种未来发展的可能，因为中国在许多领域走在了世界前列，在亿万人民追逐梦想的脚步中，可以听到时代的脉动、看到潮水的方向。

“科幻作品的未来感，恰恰是来自当下的现实感。”结合材料，运用物质和意识的辩证关系原理谈谈你对这句话的理解。(6分)

20. (17分)

“新故相推，日生不滞。”70多年来，新中国不断发展壮大，日益走近世界舞台的中央。

◆与新事物一起成长

新中国成立70多年来的历史，是一部与新事物同行、和新事物一起成长的历史。从新中国成立初期的社会主义“三大改造”，到改革开放初期的农村家庭联产承包责任制，再到国有企业的股份制改革、民营企业的发展壮大；从产业扶贫中的“公司+合作社”，到城市共享经济的“互联网+”，再到云计算、大数据、区块链、物联网……新事物层出不穷，一桩桩一件件，体现出发展不止、变革常新的社会发展规律，刻印下国家与新事物一起成长的深深足迹。

(1) 结合材料，从唯物辩证法角度，阐明我们应该如何与新事物一起成长。(8分)

思想政治试题 第7页(共8页)

◆走近世界舞台中央

某同学应邀参加一场国际青少年交流活动，拟以“新时代全球治理的中国贡献”为题，撰写一份发言稿提纲。

新时代全球治理的中国贡献

各位朋友：

新中国成立70多年来，中国维护世界和平、促进共同发展的愿望从未改变，并以实际行动为之不懈努力。

新中国成立后，中国积极融入国际社会。第一，开创独立自主的新的外交关系。积极发展与社会主义国家的关系；积极发展同亚非拉发展中国家和部分西方国家的友好关系。第二，倡导和平共处五项原则。参加亚非会议，提出求同存异的方针，促进了亚非国家的团结与合作。第三，恢复或建立与许多国际组织的友好合作关系。恢复在联合国的合法席位，与欧洲经济共同体正式建立外交关系。

改革开放新时期，中国广泛参与国际事务。第一，进一步扩大国际交往。截至2011年底，与170多个国家建交，发展平等互利的外交关系。第二，参与更多的国际组织，加入世界贸易组织，全面融入联合国的各项治理机制。第三，不断拓展参与领域。在应对恐怖主义、气候变化等全球性问题上认真履行义务，推动建立国际新秩序。

进入新时代，

(2) 综合运用所学知识，帮助该同学续写完发言稿提纲。(9分)

要求：①围绕主题、形成总论点和分论点，内在逻辑一致；②论据充分；③学科术语使用规范；④字数在200字左右。

思想政治试题 第8页(共8页)

机密★启用前

山东省2020年普通高中学业水平等级考试

思想政治试题参考答案

一、选择题

- 1. B 2. B 3. D 4. B 5. C 6. A 7. A 8. B
- 9. C 10. D 11. C 12. A 13. C 14. B 15. D

二、非选择题

16.

(1) 利用聚集区域市场环境，降低投资风险；共享消费群体，增强盈利能力；降低运营成本，提高经济效益；便于利用行业资源，在竞争中激发创新活力。

(2) 加强合作，共同打造聚合区域品牌；坚持正当竞争，合法经营，遵守市场规则；增强自身竞争优势，打造自身品牌。

17.

提高自身道德素养，拒绝高空抛物坠物；积极参与民法典学习宣传，增强法治意识；主动参与社区治理，为社区治理建言献策；勇于监督，对违法行为、社区治理、执法工作进行监督。

18.

集体主义价值观源于中华民族的长期实践，受地理环境等因素影响，由中华民族共同创造形成；在传承和发展中各族人民对其产生强烈的认同感，成为中华民族的精神基因；它深深熔铸在中华民族的生命力、创造力和凝聚力之中，涵养着社会主义核心价值观，激励人们不断攻坚克难。

19.

物质决定意识，每个时代的意识都是对当时客观现实的反映；意识具有能动作用，意识活动具有主动创造性，能够在把握事物本质和规律的基础上推测未来；科幻作品基于现实感，在合理想象中创造幻想世界。

20.

(1) 新事物符合客观规律、具有强大生命力和远大前途；我们要顺应时代发展潮流，善于发现新事物并热情支持其成长；保持开放包容的心态，接受新事物一时的不足，并克服因难促使新事物日臻完善；树立创新意识，提高创新能力，勇于开拓创新。

(2) 略

思想政治试题参考答案 第1页(共1页)

机密★启用前

山东省2020年普通高中学业水平等级考试

化学

注意事项：

- 1. 答卷前，考生务必将自己的姓名、考生号等填写在答案卡和试卷指定位置。
- 2. 回答选择题时，选出每小题答案后，用铅笔把答题卡上对应题目的答案标号涂黑。如需改动，用橡皮擦干净后，再选涂其他答案标号。回答非选择题时，将答案写在答题卡上。写在本试卷上无效。
- 3. 考试结束后，将本试卷和答题卡一并交回。

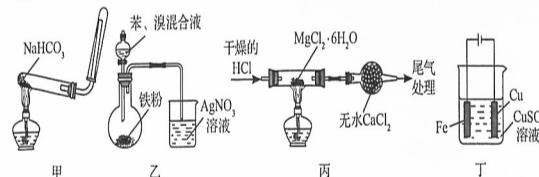
可能用到的相对原子质量：H 1 C 12 O 16 Na 23 Cl 35.5 Fe 56

一、选择题：本题共10小题，每小题2分，共20分。每小题只有一个选项符合题目要求。

- 1. 实验室中下列做法错误的是 A. 用冷水贮存白磷 B. 用浓硫酸干燥二氧化硫 C. 用酒精灯直接加热蒸发皿 D. 用二氧化碳灭火器扑灭金属钾的燃烧
- 2. 下列叙述不涉及氧化还原反应的是 A. 谷物发酵酿造食醋 B. 小苏打用作食品膨松剂 C. 含氯消毒剂用于环境消毒 D. 大气中NO<sub>2</sub>参与酸雨形成
- 3. 短周期主族元素X、Y、Z、W的原子序数依次增大，基态X原子的电子总数是其最高能级电子数的2倍，Z可与X形成淡黄色化合物Z<sub>2</sub>X<sub>2</sub>，Y、W最外层电子数相同。下列说法正确的是 A. 第一电离能：W>X>Y>Z B. 简单离子的还原性：Y>X>W C. 简单离子的半径：W>X>Y>Z D. 氢化物水溶液的酸性：Y>W
- 4. 下列关于C、Si及其化合物结构与性质的论述错误的是 A. 键能C—C>Si—Si、C—H>Si—H，因此C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>稳定性大于Si<sub>2</sub>H<sub>6</sub> B. 立方型SiC是与金刚石成键、结构均相似的共价晶体，因此具有很高的硬度 C. SiH<sub>4</sub>中Si的化合价为+4，CH<sub>4</sub>中C的化合价为-4，因此SiH<sub>4</sub>还原性小于CH<sub>4</sub> D. Si原子间难形成双键而C原子间可以，是因为Si的原子半径大于C，难形成p-pπ键

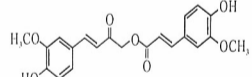
化学试题 第1页(共8页)

5. 利用下列装置(夹持装置略)进行实验，能达到实验目的的是



- A. 用甲装置制备并收集CO<sub>2</sub> B. 用乙装置制备溴苯并验证有HBr产生
- C. 用丙装置制备无水MgCl<sub>2</sub> D. 用丁装置在铁上镀铜

6. 从中草药中提取的calebin A(结构简式如下)可用于治疗阿尔茨海默症。下列关于calebin A的说法错误的是

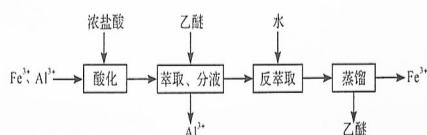


- A. 可与FeCl<sub>3</sub>溶液发生显色反应
- B. 其酸性水解的产物均可与Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>溶液反应
- C. 苯环上氢原子发生氯代时，一氯代物有6种
- D. 1 mol该分子最多与8 mol H<sub>2</sub>发生加成反应

7. B<sub>3</sub>N<sub>3</sub>H<sub>6</sub>(无机苯)的结构与苯类似，也有大π键。下列关于B<sub>3</sub>N<sub>3</sub>H<sub>6</sub>的说法错误的是

- A. 其熔点主要取决于所含化学键的键能
- B. 形成大π键的电子全部由N提供
- C. 分子中B和N的杂化方式相同
- D. 分子中所有原子共平面

8. 实验室分离Fe<sup>3+</sup>和Al<sup>3+</sup>的流程如下：



已知Fe<sup>3+</sup>在浓盐酸中生成黄色配离子[FeCl<sub>4</sub>]<sup>-</sup>，该配离子在乙醚(Et<sub>2</sub>O，沸点34.6℃)中生成缔合物Et<sub>2</sub>O·H<sup>+</sup>[FeCl<sub>4</sub>]<sup>-</sup>。下列说法错误的是

- A. 萃取振荡时，分液漏斗下口应倾斜向下
- B. 分液时，应先将下层液体由分液漏斗下口放出
- C. 分液后水相为无色，说明已达到分离目的
- D. 蒸馏时选用直形冷凝管

化学试题 第2页(共8页)



美丽就是竞争力  
经络减肥

¥128

祝高考学子马到成功

美丽热线 0533 2212222  
淄博张店区柳泉路156号(人民公园东)