



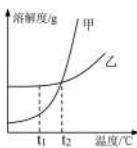
湖北省咸宁市2014年初中毕业生学业考试 化学、生物、地方课程试卷

考生注意: 1.本试卷分试题卷(共6页)和答题卡;全卷41小题,满分85分(其中化学50分,生物25分,地方课程10分);考试时间80分钟。 2.考生答题前,请将自己的学校、姓名、准考证号填写在试题卷和答题卡指定的位置,同时认真阅读答题卡上的注意事项。考生答题时,请按照题号顺序在答题卡上各题的答题区域内作答,写在试题卷上无效。 3.可能用到的相对原子质量: H:1 O:16 S:32 Mg:24

试题卷

一、选择题(本大题共27小题,化学:第1-6小题每题1分,第7-12小题每题2分;生物:第13-22小题,每题1分;地方课程:第23-27小题,每题1分,共33分。在每小题列出的四个选项中,只有一项是最符合题目要求的。请在答题卡上将正确答案的字母代号涂黑。)

- 1. 下列变化是化学变化的是 A. 馒头发霉 B. 雪糕融化 C. 水沸腾 D. 玻璃破碎
2. 实验室中下列仪器可以直接加热的是 A. 烧杯 B. 试管 C. 量筒 D. 集气瓶
3. 下列关于氧气的说法正确的是 A. 氧气易溶于水 B. 氧气有可燃性 C. 氧气可以支持燃烧 D. 空气中氧气含量最大
4. 下列有关水的知识中,正确的说法是 A. 水是一种最常见的溶剂,自然界中的水大多是纯净水 B. 冰是由氧元素和氢元素组成的 C. 用滤纸过滤可以除去水中的所有杂质 D. 电解水时生成的氢气和氧气的质量比为2:1
5. 作为一名中学生应该有一定的安全防范意识。下列说法正确的是 A. 食用甲醛溶液浸泡的海鲜对人体无害 B. 食用酒精和工业酒精的主要成分相同,都可以饮用 C. 发生火灾时,应用湿毛巾捂住口鼻,匍匐前进 D. 发现煤气泄漏时,立即打开排气扇电源开关
6. “低碳”、“低废水”、“低废弃物”是低碳理念的重要内涵。下列做法不符合“低碳”要求的是 A. 推广无纸化办公 B. 循环使用生活用水 C. 夏天将空调温度调得很低 D. 减少使用一次性筷子
7. 硝酸在光照或加热条件下可发生如下反应:4HNO3 = 4NO2↑+X↑+2H2O,则下列说法中错误的是 A. 反应属于分解反应 B. X的化学式为O2 C. 反应前后原子总数不变 D. 反应前后氮元素的化合价不变



- 8. 右图是甲、乙两种固体物质的溶解度曲线,下列说法中正确的是 A. 将等质量的甲、乙的饱和溶液分别由t2℃降温至t1℃,析出甲多 B. t2℃时,甲、乙两溶液中溶质的质量分数相等 C. 将甲溶液从t2℃降温到t1℃时,一定有晶体析出 D. 将t2℃时乙的饱和溶液变为不饱和溶液,可采取降温的方法
9. 下列词语或俗语的有关化学原理理解中不合理的是 A. 釜底抽薪——燃烧需要可燃物 B. 钻木取火——使可燃物的着火点升高 C. 真金不怕火炼——金的化学性质不活泼 D. 没有金刚钻,不揽瓷器活——金刚石硬度大
10. 下表列出了除去物质中所含少量杂质的方法,其中错误的是

Table with 4 columns: 选项 (Option), 物质 (Substance), 所含杂质 (Impurity), 除去杂质的方法 (Method to remove impurity). Rows include CO, NaCl, N2, and NaCl with various impurities and removal methods like sodium hydroxide solution, filtration, and heating.

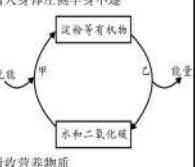
- 11. 下列实验能达到目的的是 (Diagram showing four experimental setups A, B, C, D for gas collection and testing)
12. 下列四个图像中能正确表示对应变化关系的是 (Diagrams showing pH vs water mass, solid mass vs reaction time, and solid mass vs heating time for various processes)

- 13. 变色龙的体色能随着周围环境的改变而改变,这说明 A. 生物能改变环境 B. 生物能适应环境 C. 生物依赖环境 D. 生物能影响环境

- 14. 下列有关细胞分裂和分化的叙述,不正确的是 A. 细胞分裂过程中,染色体的变化最为明显 B. 癌细胞分裂产生的新细胞染色体数目不会改变 C. 癌细胞分裂产生的新细胞基因发生了改变 D. 受精卵分裂、分化形成组织、器官

- 15. 下列说法正确的是 A. 人能够看清远近不同的物体,是因为瞳孔的大小可以调节 B. 所有的生物个体都要经过细胞的分裂和分化才能形成 C. 萝卜放久了会空心且重量明显减轻,是因为萝卜呼吸作用消耗了其中的有机物 D. 若大脑左半球毛细血管出血压迫运动中枢,则会引起病人身体左侧半身不遂

- 16. 右图中甲、乙两处,分别是 A. 叶绿体、线粒体 B. 动物、植物 C. 细胞膜、细胞壁 D. 光合作用、蒸腾作用



- 17. 下列有关人体器官结构和生理活动的说法,不正确的是 A. 人在吸气时,膈肌舒张,膈顶部下降 B. 毛细血管是连通于最小动脉与静脉之间的血管 C. 心脏和血管中的瓣膜保证了人体血管中血液按一定方向流动 D. 小肠5-6米长,内表面有很多小肠绒毛,有利于人体吸收营养物质

- 18. 为探究温度对玉米发芽的影响,王华同学设计了一组对照实验,在甲和乙两个花盆中种了玉米,并对光、温度和加水加以控制,下表中的①、②两处分别是 A. 向阳处、不充足 B. 向阳处、充足 C. 黑暗、不充足 D. 黑暗、充足

Table with 4 columns: 花盆 (Pot), 阳光 (Sunlight), 温度 (Temperature), 水 (Water). Row 1: 甲, 向阳处, 20℃, 充足. Row 2: 乙, ①, 30℃, ②.

- 19. 下列对生态系统中的食物链描述正确的是 A. 阳光→绿色植物→羊→狼 B. 草→兔→羊→狼→绿色植物 C. 昆虫→鸟→鹰 D. 绿色植物→昆虫→蛙→蛇→鹰
20. 今天考试妈妈为小红准备了一份午餐:米饭、红烧肉、清蒸鱼、鸡蛋。根据你所学的生物学知识,你认为还要添加下列哪项后使这份食谱更合理? A. 馒头 B. 排骨汤 C. 炒土豆片 D. 牛奶
21. 张强近来出现皮肤干燥、晚上看不清东西、干眼等症状。你认为他是缺少 A. 维生素A B. 维生素B C. 维生素C D. 维生素D
22. 手指被扎,痛觉形成的部位是 A. 指尖 B. 效应器 C. 感受器 D. 大脑皮层
23. 下列属于一个成功者具备的素质和条件的是 ①要有热情 ②要能专心致志 ③能有效利用时间 ④能树立个人权威 ⑤要有乐观的精神 A. ①③⑤ B. ②④⑤ C. ①②③④⑤ D. ①②③⑤

- 24. 今年3、4月间,某市出现了较为严重的流感疫情,各学校采取了多项有力的应对措施,同时医疗机构还为学校师生提供了流感疫苗。流感疫苗和注射流感疫苗的免疫类型分别属于 A. 抗体 特异性免疫 B. 抗原 特异性免疫 C. 抗体 非特异性免疫 D. 抗原 非特异性免疫

- 25. 以下属于自信心的特征的是:①刻意取悦他人 ②遵循自己的生活准则不易受外界潮流的影响 ③不会刻意隐瞒自己的观点 ④敢于迎接挑战 ⑤生活中对不同意见坚决反对 A. ①②③ B. ②③④ C. ①②③④ D. ②③④⑤

- 26. 下列不属于预防血吸虫病的方法和措施的是 A. 改革厕所,防止粪便污染水源 B. 积极开展查螺、灭螺工作 C. 改变不健康的生产、生活习惯 D. 需要接触疫水时,可以直接下水
27. 下列说法不正确的是 A. 健康的生活方式有利于预防各种疾病 B. 青少年心理健康的核心是心情愉快 C. 夏天食物腐败变质的主要原因是温度较高,食物中的细菌、真菌大量繁殖 D. 节理性的接触也可以传染艾滋病

二、非选择题(本大题共14小题,化学:28-33小题,除注明外,每空1分;生物:34-36小题,每空1分;地方课程:37-41小题,每空1分,共52分。请将正确答案写在答题卡相应题号的位置上。)

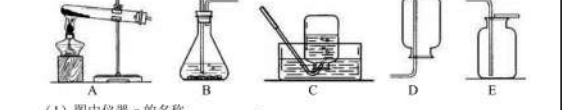
28. 用下面给定的四种粒子的符号或示意图,完成下列问题(用符号或化学式填空,多个答案必须全部填写):



- H(氢原子) Na(钠原子) Na+(钠离子) (1) 属于原子的有: (2) 属于离子的有: (3) 由原子构成的单质有: (4) 由离子构成的化合物有:

- 29. 化学与生活息息相关,请你用所学化学知识回答以下生活中的问题。 (1) 小明放学一进家门就闻到菜香,这说明了微粒具有 性质。 (2) 小明看到妈妈向洗衣服的水中加入肥皂水,搅拌后有絮状沉淀物,他认为这时的水为 (填“硬水”或“软水”)。 (3) 自来水厂净水过程中常用活性炭,活性炭的主要作用是。 (4) 洗涤剂能清洗餐具上的油污,这是因为洗涤剂具有 功能。 (5) 生石灰常用作食品干燥剂,其原因是(用化学方程式表示)。

30. 根据下图中所示装置回答下列问题:



- (1) 图中仪器a的名称。 (2) 用大理石和稀盐酸制取二氧化碳时,可选用的发生装置和收集装置是 (填字母,下同),并写出此反应的化学方程式。 (3) 用高锰酸钾制取氧气时,装置A还需要做的一点改动是。要收集一瓶较纯净的氧气应选用的装置是。 (4) 实验室制取氨气可选用的发生装置和收集装置是。

31. 某工厂欲从只含有CuSO4的废液中回收金属铜,并得到工业原料硫酸亚铁,其工艺流程如下:



- (1) 操作a的名称是。 (2) 在操作b中需用玻璃棒不断搅拌,其作用是。 (3) 写出流程中固体的成分(写化学式),写出加入过量A时反应的化学方程式: 写出加入适量B时反应的化学方程式。

32. 某同学发现,上个月做实验用的氢氧化钠溶液忘记了盖瓶盖。对于该溶液是否变质,同学们提出了如下假设:

- 【猜想】猜想一:没有变质; 猜想二:部分变质; 猜想三: 。

【查阅资料】Na2CO3溶液呈碱性。 【进行实验】对猜想二进行验证。

Table with 3 columns: 实验步骤 (Experimental steps), 实验现象 (Experimental phenomena), 结论 (Conclusion). Row 1: 取少许该溶液于试管中,滴入适量的 溶液. Row 2: 静置上述溶液,取上层清液少许于另一支试管中,滴入几滴 溶液.

写出现象③的化学方程式。 【反思】氢氧化钠溶液必须密封保存。氢氧化钠溶液变质的原因(用化学方程式表示)。

33. (5分)铜铝合金常用作飞机天线等导电材料。欲测定合金的组成(其他元素忽略不计),进行如下实验:取铜合金10g放入烧杯,将200g稀硫酸分4次加入烧杯中,充分反应后,测得剩余固体的质量记录如下。请计算:

Table with 5 columns: 次数 (Number of times), 加入稀硫酸质量/g (Mass of dilute sulfuric acid added/g), 剩余固体质量/g (Mass of remaining solid/g). Rows 1-4 show increasing amounts of acid added and decreasing amounts of solid remaining.

- (1) 铜合金中铜的质量。 (2) 求所加稀硫酸中溶质的质量分数。(写出计算过程) (3) 在探究植物光合作用、呼吸作用和蒸腾作用活动中,某同学设计以下探究方案,请你分析。



- (1) 如图甲,若将植株罩上透明塑料袋,放在阳光下3-4小时,观察到①号试管的水位的变化是。 (2) 若将甲图中的透明塑料袋换成黑色的塑料袋并放到光下,该植株能进行光合作用吗? (3) 在实验过程中,发现塑料袋内壁有水珠,说明叶片进行了 作用。 (4) 如图乙,若将植株罩上透明塑料袋,放在暗处3-4小时,观察到②号试管里的现象是。

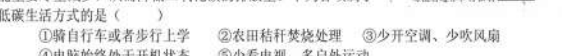
35. 近年来,我国各地经常出现雾霾天气,空气质量差,严重影响了人们的身体健康。为了净化空气,国家大力倡导“低能耗、低污染、低排放”等低碳行为,低碳理念正逐渐深入人心。如图表示某地碳循环的实际情况,请分析回答:

- (1) 从图中可知,碳循环过程中是以 为重要纽带,因为它能将大气中的二氧化碳转化为。 (2) 动植物遗体和排出物中含有的碳可通过④所示途径继续参与碳循环,主要是由于 的作用,它是作为生态系统的 参与碳循环的。

(3) 现在有些城市(如北京)对汽车实行限购和煤炭用量的限制,就是为了减少 的排放量。 (4) 为保护环境而提倡的低碳生活,是指生活中所耗用的能量要尽量减少,从而降低二氧化碳的排放量,下列各项属于低碳生活方式的是( )

- ①骑自行车或步行上学 ②农田秸秆焚烧处理 ③少开空调、少吹风扇 ④电脑始终处于开机状态 ⑤少看电视,多户外运动 A. ①②③⑤ B. ②④⑤ C. ①②③ D. ①③⑤

36. 人体生命活动离不开营养物质,大米作为重要的粮食作物,为人的生命活动提供了能量保障。下面是大米在人体内的主要变化,请分析回答:



- (1) 大米的主要成分是淀粉,人体的消化道内有能够消化淀粉的消化液,淀粉最终在 内以葡萄糖的形式被吸收进入血液。 (2) 葡萄糖随血液循环首先到达心脏的,然后随着血液循环最终到达组织细胞,在那里它被分解成,同时释放能量。 (3) 葡萄糖随部分血液流到肾脏后,血液中的部分葡萄糖经过 和肾小囊内壁的滤过作用形成原尿。 (4) 某人患糖尿病时,在其血常规化验单中,数目明显增多的项目是。

37. 假如一个性状总是从父亲直接传给儿子,由儿子直接传给孙子。那么这个性状的基因可能位于 染色体上。 38. 诚信就是诚实守信,在社会活动、经济活动中做到。 39. 现代社会信息技术发展很快,青少年常常接触网络。染上网瘾的人会导致身体 低下,还会出现心理疾病。 40. 性病的主要传播途径是。 41. 多次适量献血,能刺激 的造血功能,不断产生更具活力的血细胞,保持旺盛的新陈代谢。

化学、生物、地方课程参考答案

第一部分 化学(50分)

评分说明:化学方程式中化学式错误、方程式没配平均不给分;反应条件、气体符号或沉淀符号遗漏不扣分。

一、选择题(本题包括12小题,1-6小题,每题1分,7-12小题,每题2分,共18分)

题号 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 答案 A B C B C C D A B D A C

二、非选择题:

- 28. (1)H、Na (2)Na+、Cl- (3)Na (4)NaCl
29. (1)不断运动 (2)硬水 (3)吸附 (4)乳化 (5)CaO + H2O == Ca(OH)2
30. (1)长颈漏斗 (2)BE CaCO3 + 2HCl == CaCl2 + H2O + CO2↑ (3)试管口加小团棉花 C (4)BC或BD
31. (1)过滤 (2)防止局部温度过高,液滴飞溅(使液体受热均匀) (3)Fe、Cu Fe + CuSO4 == FeSO4 + Cu Fe + H2SO4 == FeSO4 + H2↑
32. ①全部变质 ②BaCl2(CaCl2、Ba(NO3)2)(其余

答案只要合理均可)

- ③有白色沉淀 ④酚酞试液(紫色石蕊试液) ⑤溶液变红(溶液变蓝) ⑥Na2CO3 + BaCl2 == 2NaCl + BaCO3↓ (Na2CO3 + CaCl2 == CaCO3↓ + 2NaCl)(其余答案只要合理均可) ⑦CO2 + 2NaOH == Na2CO3 + H2O

33. 解:

- (1)根据题意可知,合金中铜的质量为6.6克。(1分) (2)分析表中数据可知,与50克稀硫酸完全反应消耗镁的质量为1.5克。(1分) 设与1.5克镁反应的稀硫酸中溶质的质量为x。

Mg + H2SO4 == MgSO4 + H2↑ (1分)
24 98
1.5g x
24 / 1.5g = 98 / x
解得 x = 6.125g (1分)

稀硫酸中溶质的质量分数为: 6.125g / 50g \* 100% = 12.25% (1分)

答:略

第二部分 生物与地方课程 (35分)

一、选择题(每小题1分,共15分)

题号 13 14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25 26 27

答案 B C C A A B D C A D C B B D D

二、非选择题(每空1分 共20分)

- 34. (1)①号试管水位下降 (2)不能 (3)蒸腾作用 (4)澄清的石灰水变浑浊
35. (1)绿色植物 有机物和氧气 (2)细菌、真菌(或微生物)分解者 (3)二氧化碳 (4)D
36. (1)小肠 (2)右心房 二氧化碳、水 (3)肾小球 (4)白细胞
37. Y
38. 不浮夸 不欺诈
39. 免疫力
40. 性接触
41. 骨髓