初三化学第一学期期末考试试题

题号	一	二	三	四	五	总分
分数						

本试卷 1—8 页，满分 100 分，考试时间 90 分钟

可能用到的相对原子质量：C:12　H:1　O:16　Ca:40

评卷人	得分

一、选择题（本题共 18 小题，每小题 1 分，共 18 分）

说明：每小题只有一个选项符合题意

1. 下列变化中，属于物理变化的是　（　　）
   A. 光合作用　B. 石油分馏　C. 钢铁生锈　D. 牛奶变酸
2. 下列各物质的用途中，只利用其化学性质的是　（　　）
   A. 用酒精作燃料　B. 用二氧化碳灭火
   C. 用铝合金制门窗　D. 稀有气体充入灯管制霓虹灯
3. 下列物质中，属于化合物的是　（　　）
   A. 金刚石　B. 磁铁矿　C. 冰水　D. 生铁
4. 二百多年前，英国化学家普利斯特里经过反复实验，得出结论：植物在阳光下能使空气变“好”，是因为植物能释放出“活命空气”。他所说的“活命空气”应是　（　　）
   A. 氢气　B. 氮气　C. 二氧化碳　D. 氧气
5. 下列实验操作错误的是　（　　）

A. 检查装置气密性　B. 闻气体的气味　C. 向试管内滴加液体　D. 给液体加热

6. 水是人类生活不可缺少的物质。下列有关水的叙述不正确的是　（　　）
   A. 水是氢元素和氧元素组成的氧化物
   B. 用肥皂水可以区分硬水和软水
   C. 氢气燃烧生成水和电解水的基本反应类型相同
   D. 净化水常用方法有吸附、沉淀、过滤和蒸馏
7. 煤气中加入有特殊臭味的乙硫醇（用 X 表示）燃烧时发生的反应为：$2X+9O_2 \xlongequal{点燃} 4CO_2+2SO_2+6H_2O$，则 X 是　（　　）
   A. $C_4H_{12}S_2$　B. C_2H_6S　C. $C_2H_6O_2S$　D. C_2H_6
8. 下列微粒不能直接构成物质的是　（　　）
   A. 分子　B. 原子　C. 质子　D. 离子

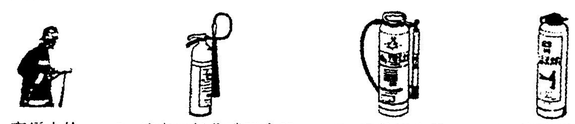
9. 近年来，我国煤矿事故大多数是由于瓦斯爆炸所致。当矿井中瓦斯浓度达到一定范围时遇明火即燃烧爆炸。为避免灾难发生，下列措施切实可行的是　（　　）
   ①加强安全管理，杜绝明火源　②降低瓦斯气体的着火点
   ③提高通风能力　④将矿井中的氧气除去
   A. ①③　B. ②③　C. ②④　D. ①④
10. 元素周期表是学习和研究化学的重要工具，右图是元素周期表中氯元素的原子结构示意图，下列有关叙述错误的是　（　　）

17 **Cl** 氯 35.45

   A. 氯元素符号为“Cl”　B. 氯元素为稀有气体元素
   C. 氯原子的核内质子数为 17　D. 氯元素的相对原子质量为 35.45
11. 物质的性质决定物质的用途，下列金属制品的用途与其性质不存在决定关系的是　（　　）

A. 电线——延展性　B. 刀具——硬度大　C. 铜镜——金属光泽　D. 炊具——导热性

12. 钨是熔点最高的金属，它广泛用于拉制灯丝，有“光明使者”的美誉。冶炼金属钨常用到白钨矿石，其主要成分是钨酸钙（$CaWO_4$），在钨酸钙中钨的化合价为　（　　）
   A. +4　B. +6　C. −6　D. +7
13. 下列各组气体中，仅用燃着的木条不能区分出来的是　（　　）
   A. 一氧化碳和二氧化碳　B. 氧气和空气
   C. 甲烷和空气　D. 二氧化碳和氮气
14. 人类生活需要能量。下列能量主要由化学变化产生的是　（　　）
   A. 电熨斗通电发出的热量　B. 电灯通电发出的光
   C. 水电站利用水力产生的电能　D. 液化石油气燃烧放出的热量
15. 扑灭图书档案、贵重设备、精密仪器等火灾，不会留下任何痕迹而使物品损坏，最适宜的灭火器具是　（　　）



A. 高压水枪　B. 液态二氧化碳灭火器　C. 干粉灭火器　D. 泡沫灭火器

16. 下列有关说法中，正确的是　（　　）
   A. 室内放置一大盆水，就可防止煤气中毒
   B. 室内着火，应立即开窗通风
   C. 夜间室内有煤气泄露，可立即开灯检查
   D. 运输沙土的车辆盖上苫布，以免增加空气中的粉尘含量
17. 为配合“2007—2008 国际极地年”活动，联合国环境规划署发布 2007 年“世界环境日（6 月 5 日）”的主题为“冰川消融，是个热门话题吗？”我国则确定 2007 年世界环境日中国主题为“污染减排和环境友好型社会”。下列做法不利于污染减排的是　（　　）
   A. 每月少开一天车　B. 煤炭综合利用
   C. 调整能源结构，大力发展水力发电站等　D. 提倡使用大排量轿车
18. 废旧计算机的某些部件含有 Zn、Fe、Cu、Ag、Pt（铂）、Au（金）等金属，经物理方法初步处理后，与足量稀盐酸充分反应，然后过滤。剩余的固体中不应有的金属是　（　　）
   A. Cu、Ag　B. Fe、Zn　C. Pt、Cu　D. Ag、Au