

第二卷 化学

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

一、选择题(本题共15小题,每小题1分,共15分)

说明:每小题只有一个选项符合题意。

33. 下列过程不包含化学变化的是

- A. 蜡炬成灰 B. 黄土烧瓷 C. 海水晒盐 D. 烟花绽放

34. 下列物质中,属于纯净物的是

- A. 食醋 B. 酒精 C. 精制碘盐 D. 矿泉水

35. 下列食物中,不能转化为人体活动所需能量的是

- A. 淀粉 B. 葡萄糖 C. 食盐 D. 油脂

36. 农作物生长需要氮、磷、钾等营养元素。下列化肥中,属于复合肥料的是

- A. KNO₃ B. CO(NH₂)₂ C. Ca(H₂PO₄)₂ D. K₂SO₄

37. 下列物质中,属于氧化物的是

- A. O₂ B. MnO₂ C. KOH D. H₂CO₃

38. 人体中缺乏某些元素会影响身体健康,甚至引起疾病。例如缺铁可能会导致

- A. 发育迟缓 B. 龋齿 C. 骨质疏松 D. 贫血

39. 下列日常生活中的常见物品,其主要成份不含有机高分子材料的是

- A. 保鲜膜 B. 铅笔芯 C. 仿毛坐垫 D. 橡皮擦

40. 水晶的主要成分是二氧化硅(SiO₂)。二氧化硅中硅元素的化合价为

- A. +4 B. +3 C. +2 D. -2

41. 下列关于氧气的说法中,错误的是

- A. 氧气的化学性质比较活泼
B. 氧气具有可燃性
C. 能和体内物质反应释放能量,维持生命活动
D. 夏天温度升高,氧气在水中溶解量减少

42. 金属材料在人类生产生活中得到了广泛的应用,下列关于金属的叙述正确的是

- A. 使用合金主要是为了节约资源 B. 生活中的金属材料主要是纯金属
C. 都具有良好的导电性 D. 都能和稀硫酸反应制取氢气

43. 下列粒子结构示意图中,表示阳离子的是



44. 物质的性质决定其用途。有关物质的用途不正确的是

- A. 利用氢气填充气球 B. 用汽油溶液洗去衣物上的油污
C. 用氢氧化钠干燥新制的二氧化碳 D. 用石墨粉给锈蚀的锁芯润滑

45. 下列说法正确的是

- A. 冬天烧煤取暖,为防止热量散失应关闭紧门窗 B. 长期饮用蒸馏水对身体健康有益
C. 霉变的大米煮熟后可放心食用 D. 室内起火,不要急于打开所有门窗

46. 下列假设应用方案中,能够达到预期目的的是

- A. 研制新型的催化剂,可使水变成油
B. 用碳酸氢钠溶液中和过多的胃酸
C. 在自来水中加入净水剂(明矾),可使硬水变成软水
D. 在实验室做测定空气中氧气含量的实验时,用铁丝代替红磷

47. 下列叙述中不正确的是

- A. 乙醇汽油中添加的乙醇属可再生能源
B. 我国煤炭资源丰富,可仍存在能源危机
C. 在化学反应中只有燃烧才能放出热量
D. 氢能源的开发能减缓全球变暖趋势

二、填空题(本题共5小题,每空1分,共24分)

48. 下表列出生活中一些液体的pH:

液体	食盐水	厨房清洁剂	厕所清洁剂
pH	7	12.5	1.6

(1)由上述液体的pH可知,食盐水呈_____性。

(2)厨房清洁剂中一定含有的离子是_____。

(3)在家庭中可利用①_____来验证厕所清洁剂的酸碱性。厨房清洁剂与厕所清洁剂不能混用,其原因是②_____。

49. 有效开发利用新材料和新能源,是21世纪人类面临的重要课题。

(1) 近年来,许多发达国家开始尝试用二甲醚(C₂H₆O)作为燃料取代汽车燃油,应对能源危机,二甲醚在氧气中充分燃烧生成①_____,比传统燃油相比更环保。二甲醚的相对分子质量是②_____,其碳、氢、氧三种元素的质量比为③_____。

(2) 2013年2月17日东北地区首个核电站——红沿河核电站1号机组并网发电。四台机组全部运行后,年发电量将达290亿千瓦时,相当于燃烧1400万吨煤的火力发电量。核能的利用和开发除了促进经济发展外,还具有的优点是①_____;②_____。

50. 钢铁是我国产量最大、应用最广、损耗最多的金属材料。

(1)成语“百炼成钢”是指古人把生铁烧红后,在砧板上反复锤打,把生铁中多余的炭粒与空气接触,起到“降碳”的作用。这个步骤可用化学方程式表示为_____。