**第十单元 化学与健康 单元测试**

**【满分：100分 时间：35分钟】**

**一．选择题（本题共16个小题，每小题3分，共48分）**

1．（2019•济南中考）化学与我们的日常生活密切相关。下列观点中，合理的是（　　）

A．服用保健品可替代药物治疗

B．珍爱生命，拒绝毒品，远离烟草

C．食品厂的过期糕点可重新加工再销售

D．过量使用食品添加剂对身体无害

2.（2019•威海中考）化学与健康生活息息相关。下列做法正确的是（　　）

A. 用硫酸铜溶液浸泡粽叶，使粽叶变得鲜绿
B. 食品添加剂都对健康有害，应禁止使用
C. 误食重金属盐，可以喝大量的鮮榨果汁解毒
D. 适量食用加碘盐可以补充微量元素碘，预防甲状腺肿大

3．（2019•兴安盟中考）下列人体所必需的微量元素中若缺乏会引起贫血的是（　　）

A．锌 B．铁 C．碘 D．硒

4.（2019•枣庄中考）右图为枣庄市某中学的午餐食谱：

下列说法正确的是

A．牛肉富含淀粉

B．番茄富含维生素

C．花生油富含纤维素

D．米饭富含蛋白质

5．（2019•百色中考）食用下列食品，不会对人体健康造成危害的是（　　）

A．霉变的大米、花生，经过蒸煮

B．用亚硝酸钠腌制的鱼和肉

C．用硫酸铜溶液浸泡后的粽叶包粽子

D．加入少量小苏打焙制的糕点

6.（2019•临沂中考）化学与我们的生活、生产密切相关。下列有关说法不正确的是（　　）

A. 白糖、冰糖和红糖的主要成分是蔗糖
B. 大量施用化肥和农药，有利于提高农作物产量
C. 炒菜时油锅中的油着火，可用锅盖盖灭
D. 造成“酸雨”的主要物质是二氧化硫和二氧化氮

7．（2019•潍坊中考）逻辑推理是学好化学的重要思维方法。以下推理正确的是（　　）

A．有机物都含有碳元素，所以含有碳元素的化合物一定是有机物

B．由同种分子构成的物质是纯净物，所以纯净物一定由同种分子构成

C．某物质在空气中燃烧生成水，所以该物质中一定含有氢元素

D．溶液具有均一性和稳定性，所以具有均一性和稳定性的液体一定是溶液

8．（2019•邵阳中考）2019年5月6日，“杂交水稻之父”袁隆平团队选育培植的耐盐碱水稻在山东青岛开始春播育秧。若将此水稻推广到一亿亩，至少能多养活八千多万人口。稻谷中富含淀粉，淀粉属于下面哪种基本营养素（　　）

A．油脂 B．糖类 C．维生素 D．蛋白质

9．（2019•抚顺中考）下列物质的分类正确的是（　　）

A．葡萄糖﹣﹣有机物 B．液氧﹣﹣化合物

C．蒸馏水﹣﹣混合物 D．食醋一一纯净物

10．（2019•南通中考）下列说法正确的是（　　）

A．合金中一定不含有非金属元素

B．空气是由氮气、氧气两种气体组成的混合物

C．维生素是为人类机体活动提供能量的营养物质

D．金刚石和石墨是由碳元素组成的不同的单质

11．（2019•内江中考）下列关于化学与健康的说法正确的是（　　）

A．人体必需的营养元素摄入越多越好

B．油脂和维生素不属于食物中的营养物质

C．误食重金属盐，可喝些牛奶或蛋清应急解毒

D．食物纤维不能被人体吸收，所以食物中的纤维素对人体毫无意义

12．（2019•丹东中考）食品安全无小事，根据生活经验和所学的化学知识判断下列说法正确的是（　　）

A．食用加碘盐可预防甲状腺肿大

B．霉变的大米用水多次冲洗后可食用

C．用甲醛浸泡海产品保鲜

D．用含有亚硝酸钠的工业用盐代替食盐作调味品

13.（2019•东营中考）2019年3月23是第59个世界气象日，今年世界气象日的主旨是呼吁大家关注气候变化，合理利用资源，以下做法不正确的是（　　）

A. 美团、网购等包装用品分类回收，综合利用
B. 用LED灯作为光源照明，少用空调，温控适度
C. 推广网络学习和无纸化办公
D. 过期食品因为含碳，一律焚烧处理

14．（2019•玉林中考）化学与人体健康密切相关，下列做法正确的是（　　）

A．食用霉变大米 B．使用小苏打焙制糕点

C．为了提神多吸香烟 D．使用地沟油烹饪食品

15．（2019•镇江中考）下列做法正确的是（　　）

A．高温煮沸，杀菌消毒 B．霉变大米，清洗食用

C．深埋电池，消除污染 D．食品防腐，硫磺熏蒸

16．（2019•大连中考）合理使用化学物质会造福人类。下列做法不合理的是（　　）

A．用一氧化碳作燃料

B．用霉变的花生压榨食用油

C．用聚氯乙烯制电线绝缘层

D．用甲醛水溶液浸泡动物标本

**二．填空题（本题7个小题，共33分）**

17．（6分）（2019•镇江中考）选择下列适当的物质填空（选填序号）：

A．明矾 B．硝酸 C．洗洁精 D．熟石灰 E．硫酸 F．食盐 G．维生素 H．硝酸铵

（1）溶于水温度降低的是　 　。

（2）生活中作乳化剂的是　 　。

（3）铅蓄电池含有的酸是　 　。

（4）厨房中作调味品的是　 　。

（5）可配制波尔多液的是　 　。

（6）蔬菜、水果中富含有　 　。

18．（4分）（2019•齐齐哈尔）家庭厨房蕴含着丰富的化学知识，请回答下列问题：

（1）厨房中常备有大米、面粉、食用油、鸡蛋和青菜，其中富含蛋白质的是　 　，使用铁强化酱油可预防贫血，铁属于人体所需的　 　（选填“常量”或“微量”）元素；

（2）饮用水的硬度过高会危害人体健康，日常生活中可用　 　的方法降低水的硬度；

（3）炒菜时油锅中的油不慎着火，可以采用的灭火方法是　 　。

19.（4分）（2019•德州中考）化学与生活息息相关。请回答下列问题:

(1)大枣含有蛋白质、糖类及维生素等营养素，其中能起到调节人体新陈代谢，预防疾病作用的是\_\_\_\_\_\_\_\_。

(2)净化水时放入活性炭除去色素、异味,这是利用了活性炭的\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_性。

(3)家庭中常用洁厕灵(有效成分为盐酸)去除尿垢(其中含有碳酸钙)。写出盐酸与碳酸钙反应的化学方程式\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

20．（4分）（2019•青岛中考）如表是某校食堂周二午餐食谱的部分内容。请回答下列问题。

|  |  |
| --- | --- |
| 主食 | 米饭 |
| 副食 | 红烧牛肉、炒鸡蛋、咸味花生米 |
| 饮品 | 酸奶 |

（1）红烧牛肉中富含的营养物质\_\_\_\_\_\_\_\_在消化道内会逐渐被分解成可被人体吸收的多种氨基酸。

（2）从均衡营养的角度分析，该食谱中缺少的有机营养物质是\_\_\_\_\_\_\_\_。

（3）人体所需热量的 60%～70%来自\_\_\_\_\_\_\_\_，该食谱中富含此类营养物质的食物是\_\_\_\_\_\_\_\_。

21.（6分）（2019滨州中考）化学与我们的生活息息相关、请按要求回答下列问题。
（1）在食品工业上，\_\_\_\_\_\_（填序号）是发酵粉的主要成分；

A．食醋    B．小苏打   C．菜子油      D．食盐
（2）厨房中铁铜的锈蚀主要是铁与氧气、\_\_\_\_\_\_等物质发生化学反应的结果；
（3）某水果蛋糕的制作原料主要有：鸡蛋、面粉、白砂糖、牛奶、橄榄油、猕猴桃等，其中富含维生素的是\_\_\_\_\_\_。
（4）某钙片部分标签如图所示，其成分中只有碳酸钙含有钙元素，则此钙片中所含碳酸钙的质量分数是\_\_\_\_\_\_；

|  |
| --- |
| 钙片主要成分：碳酸钙 维生素D等含钙量：每片含钙0.36g每片1g每瓶50片 |

（5）下列材料属于天然材料的是\_\_\_\_\_\_（填序号）
A．不锈钢   B．玻璃    C．塑料    D．棉花

22.（3分）（2019菏泽中考节选）化学与生产生活息息相关，请综合利用所学化学知识完成下列问题。
（2）健康的身体离不开合理的饮食和健康的生活方式。
 ①低血糖患者每天都应摄入一定量含糖类的食物，下列物质中富含糖类的是\_\_\_\_\_\_。
 A．鸡蛋 B．牛肉 C．大豆油 D．面包
 ②油炸食物不宜多吃，因为长时间煎炸会产生有毒物质丙烯醛，该物质在空气中可以完全燃烧，其燃烧 的化学方程式可表示为：2X+7O2$\frac{\overset{点燃}{-}}{}$6CO2+4H2O，则X的化学式为\_\_\_\_\_\_。

23.（6分）（2019济宁中考）碘是人体必需的微量元素，人体补碘是一个长期生活化的过程。碘盐（加碘食盐）可有效地预防碘缺乏症，另外，也可以通过食用含碘较多的海产品如海带、海鱼等食物来补充碘元素。请读识上面文字和如图图片后回答：
（1）碘盐的成分是\_\_\_\_\_\_；
（2）除食用碘盐外，我们还可以食用\_\_\_\_\_\_补充碘元素；
（3）大家知道：单质碘（I2）遇淀粉溶液变蓝色。请用实验证明碘盐中的“碘”与单质碘的不同：\_\_\_\_\_\_。

**三、解答题（本题共2个小题，共14分）**

24．（6分）（2019•赤峰中考）阅读下面科普短文

豆制品是以大豆等豆类为原料，经加工而成的食品。

以下为两种豆制品的主要制作流程：



豆制品的营养主要体现在丰富的蛋白质含量上，另外还含有钙、磷、铁等矿物质以及维生素B1、B2等，豆制品中不含胆固醇，所含豆固醇与不饱和脂肪酸有较好的祛脂作用，且热量很低。因此，肥胖和高血脂、高血压等心脑血管疾病患者可多吃些豆制品。

回答下列问题：

（1）在豆豉的制作过程中，“发酵”属于　 　（填“物理”或“化学”）变化。

（2）豆制品中含有钙、磷、铁等矿物质，这里的“钙、磷、铁”指的是　 　（填“原子”、“元素”或“单质”）。

（3）豆制品中含有人体所需要的营养素主要是　 　、无机盐和维生素。

（4）滤浆的过程就是利用一种特殊工具把磨浆过程中产生的豆腐渣分离出去，其操作与化学实验中　操作的作用相同。

（5）建议肥胖和心脑血管疾病患者可适当多吃一些豆制品的理由是　 　。

25．（8分）（2019•菏泽中考）化学与生产生活息息相关，请综合利用所学化学知识完成下列问题。

（1）请根据要求用氨气、碳酸氢钠、氧气、甲烷四种物质的化学式填空：

①能支持燃烧的气体是

②溶于水呈碱性的气体是

③最简单的有机物是

④治疗胃酸过多的物质是

（2）健康的身体离不开合理的饮食和健康的生活方式。

①低血糖患者每天都应摄入一定量含糖类的食物，下列物质中富含糖类的是　 　。

A．鸡蛋 B．牛肉 C．大豆油 D．面包

②油炸食物不宜多吃，因为长时间煎炸会产生有毒物质丙烯醛，该物质在空气中可以完全燃烧，其燃烧的化学方程式可表示为：2X+7O26CO2+4H2O，则X的化学式为　 　。

**四、计算题（本题共1个小题，共5分）**

26．（5分）（2019•鄞州区模拟）今年8月，欧盟对十款塑料娃娃实施了召回，因材料中所含酞酸酯可能会对儿童健康有害。邻苯二甲酸酯是塑化剂的一种，它被普遍应用于玩具、食品包装材料、指甲油、头发喷雾剂等数百种产品中，但对人体的健康有严重的危害。邻苯二甲酸酐分子式为C8H4O3．请计算：

（1）邻苯二甲酸酐属于　 　（填“有机物”或“无机物”）。

（2）写出邻苯二甲酸酐在空气中完全燃烧的化学方程式　 　。

（3）7.4g邻苯二甲酸酐中碳元素质量为　 　。