阶段测试(六)



时间:30分钟　满分:50分

id:2147490273;FounderCES

**一、选择题**(每小题2分,共16分)

1.践行“绿水青山就是金山银山”理念,建设美丽连云港。下列做法符合该理念的是 (　　)

A.过度施肥 B.回收废弃塑料

C.就地焚烧秸秆　 D.任意排放污水

2.2018年世界环境日主题为“塑战速决”。下列做法不符合此主题的是 (　　)

A.用布袋代替塑料袋

B.就地焚烧塑料垃圾

C.回收利用废弃塑料

D.使用新型可降解塑料

3.在人体所含的元素中,质量分数最高的是 (　　)

A.氢 B.氧 C.钙 D.铁

4.化学与人体健康密切相关,下列说法不科学的是 (　　)

A.食用加铁酱油可预防贫血

B.合理摄入油脂有益身体健康

C.密闭的房间中可燃煤取暖

D.家庭装修时应使用环保材料

5.有人认为“氮肥壮叶,磷肥壮果,钾肥壮茎”,小王家的柑橘树结的果实偏小,小王应向柑橘树施加下列化肥中的 (　　)

A.硫酸钾 B.硫酸铵 C.碳酸氢铵 D.过磷酸钙

6.材料是时代进步的标志。下列关于材料的说法错误的是 (　　)

A. 塑料属于有机合成高分子材料

B. 玻璃属于硅酸盐材料

C. 制造芯片的硅属于非金属材料

D. 铝镁合金属于复合材料

7.化学与人类生活、社会生产密切相关。下列说法不正确的是 (　　)

A.常吃海产品、动物肝脏、奶类、豆类、小米等食物,以补充人体必需的锌等微量元素

B.利用和开发太阳能、风能、核能等新能源,以节约化石燃料,有效减少碳排放

C.学生在食堂多用自带饭盒打饭,尽量减少使用一次性用品,少叫外卖,以节约资源,保护环境

D.为使植物的茎叶生长茂盛,提高粮食产量,大量使用尿素[CO(NH2)2]等化学肥料

8.下列主题知识的归纳中,完全正确的一组是(　　)

|  |  |
| --- | --- |
| A.安全常识 | B.化学与农业 |
| ①煤气泄漏——先打开排气扇  ②误食少量重金属盐——喝鸡蛋清 | ①波尔多液——可用于农作物杀菌  ②磷肥——使作物枝叶繁茂,叶色浓绿 |
| C.辨别真假 | D.性质与用途 |
| ①辨别蛋白质和淀粉——加碘水  ②辨别棉织物和毛织物——点燃闻气味 | ①氩气性质稳定——延长食品保质期  ②氢氧化钠显碱性——治疗胃酸过多 |

**二、填空题**(共25分)

9.(4分)根据所学化学知识,回答下列问题。

(1)黑龙江盛产优质水稻,其加工得到的大米中含有丰富的淀粉,淀粉的化学式为　　　　。淀粉属于糖类,糖类在人体内经氧化放出能量,为　　　　　　和维持恒定体温提供能量。

(2)水稻生长期间需要施加氮肥,氮肥有促进植物茎、叶生长茂盛,　　　　　　,提高植物蛋白质含量的作用。尿素是优良的有机氮肥,其化学式是　　　　。

10.(6分)妈妈为小华准备了一份晚餐,有米饭、清蒸鱼、豆腐汤、青椒肉丝、凉拌黄瓜。

(1)上述食物中富含淀粉的是　　　　。

(2)烹调中使用了加铁酱油,其中“铁”是指　　(填“单质”“元素”或“离子”),酱油中加“铁”是为了防止缺铁引起的　　　　。

(3)餐桌上的餐具有竹筷、塑料水杯、不锈钢勺子,其中塑料属于　　　　(填“合成”或“无机非金属”)材料。

(4)食物中的淀粉在人体内转化为葡萄糖,葡萄糖发生缓慢氧化,提供能量,反应的化学方程式为R+6O26CO2+6H2O,请判断R的化学式为　　　　。

(5)小华洗碗时发现铝盆失去了金属光泽,这是由于　　　　　　　　　　　　(用化学方程式表示)。

11.(7分)农作物秸秆属于农业生态系统中一种十分宝贵的生物质能资源。农作物秸秆综合利用对于促进农民增收、环境保护、资源节约以及农业经济可持续发展意义重大。秸秆的主要成分是纤维素[(C6H10O5)*n*]。

(1)纤维素分子中C、H、O原子个数比为　　　　。

(2)发电厂将秸秆粉碎压缩成颗粒,作为燃料用于发电。如果直接在农田中燃烧秸秆的主要危害是　　　　　　。

(3)将秸秆还田,可作为农家肥料,但某植物在生长过程中还需要施用复合肥。下列属于复合肥的是　　　　(填序号)。

A.KNO3 B.CO(NH2)2

C.NH4NO3 D.NH4H2PO4

(4)以秸秆为原料可生产出可降解塑料餐盒;该塑料属于　　　　　　　　　(填“合成有机高分子”“天然有机高分子”或“合金”)材料。

(5)利用秸秆可生产乙醇,加入汽油中制成乙醇汽油。生产过程中涉及如下反应C6H12O62C2H5OH+2X↑,则X的化学式为　　　　。

(6)在农村,秸秆曾经作为燃料广泛使用,但秸秆不完全燃烧会产生　　　　气体与血液中的血红蛋白结合引起中毒。随着社会的进步,农村可推广使用下列替代秸秆作燃料的能源为　　　　。

A.沼气

B.天然气(或液化气)

C.太阳能

12.(8分)化学与生活密切相关。

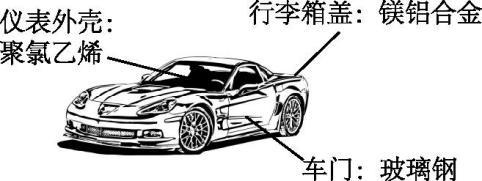
(1)下表为某女士一天的营养摄入量与推荐摄入量的比较(部分):

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 项目 | 摄入量 | 推荐摄入量 |
| 蛋白质/g | 72.9 | 65 |
| 脂肪/g | 65.1 | 48.2~72.3 |
| 维生素C/mg | 176 | 100 |
| 钙/mg | 807 | 800 |
| 铁/mg | 21 | 20 |
| 硒/mg | 0.037 | 0.05 |

①蛋白质、油脂和葡萄糖中属于高分子化合物的是　　　　。

②钙、铁、硒三种元素中,　　　　(填元素名称,下同)在人体内含量最高,缺　　　　易得贫血症,该女士摄入的　　　　没有达到推荐摄入量。

(2)制造汽车使用了镁铝合金、玻璃钢、聚氯乙烯等材料。



图J6-1

①上述材料中属于金属材料的是　　　　,属于合成材料的是　　　　,属于复合材料的是　　　　　　。

②将镁铝合金与铝片相互刻划,在铝片表面留下明显划痕,说明镁铝合金的硬度　　　(填“大于”或“小于”)铝的硬度。

**三、计算题**(共9分)

13.小明为判断家中的9°米醋含酸量是否合格,拟配制一定质量分数的氢氧化钠溶液进行测定。产品部分信息如图J6-2所示。

产品名称:9°米醋

规格:420 mL

总酸含量:≥9.00 g/100 mL

保质期:36个月

生产日期:见瓶底

图J6-2

(1)配制100 g质量分数为4%的氢氧化钠溶液需要水　　　　mL(水的密度为1 g/cm3)。

(2)若9°米醋中的酸均看成醋酸,醋酸与氢氧化钠反应的化学方程式为CH3COOH+NaOHCH3COONa+H2O,小明取10 mL 9°米醋,加入4%的氢氧化钠溶液12 g,恰好完全反应。请通过计算判断该产品含酸量是否合格。(写出计算过程)

**【参考答案】**

1.B　2.B

3.B　[解析]人体中含量最多的物质是水,水中氧元素和氢元素的质量比是8∶1,所以在人体所含的元素中,质量分数最高的是氧元素。

4.C　[解析]加铁酱油给人体补充了铁元素,可以预防缺铁性贫血;油脂是重要的供能物质,因此适量摄入油脂对人体健康有益;密闭的房间中燃煤取暖,会因燃烧不完全产生有毒气体一氧化碳,容易使人中毒死亡;劣质装修材料中含有对人体有害的物质,因此应使用环保材料。

5.D　[解析]柑橘树结的果实偏小,应向柑橘树施加磷肥。硫酸钾中含有钾元素,属于钾肥;硫酸铵、碳酸氢铵中含有氮元素,属于氮肥;过磷酸钙中含有磷元素,属于磷肥。

6.D　[解析] 塑料属于有机合成高分子材料;玻璃属于硅酸盐材料;制造芯片的硅属于非金属材料;铝镁合金属于金属材料。

7.D　8.C

9.(1)(C6H10O5)*n*　肌体活动

(2)叶色浓绿　CO(NH2)2

10.(1)米饭　(2)元素　贫血　(3)合成

(4)C6H12O6　(5)4Al+3O22Al2O3

11.(1)6∶10∶5

(2)污染空气(或污染环境等合理答案均可)

(3)AD　(4)合成有机高分子

(5)CO2　(6)CO　ABC

12.(1)①蛋白质　②钙　铁　硒

(2)①镁铝合金　聚氯乙烯　玻璃钢　②大于

13.(1)96

(2)解:参加反应的氢氧化钠的质量为12 g×4%=0.48 g。

设10 mL 9°米醋中醋酸的质量为*x*。

CH3COOH+NaOHCH3COONa+H2O

60 40

*x* 0.48 g

=

*x*=0.72 g

100 mL样品中含醋酸的质量为0.72 g×10=7.2 g,因为7.2 g<9.00 g,所以该产品含酸量不合格。

答:该产品含酸量不合格。