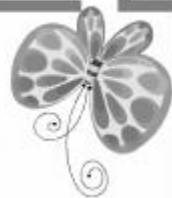


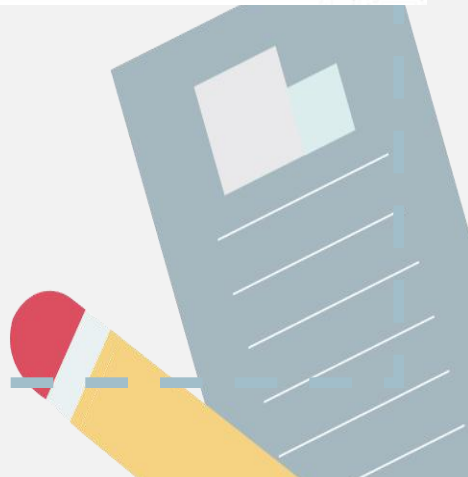


九年级化学·下册



第十二单元综合测试卷

(时间：60分钟 分数：100分)



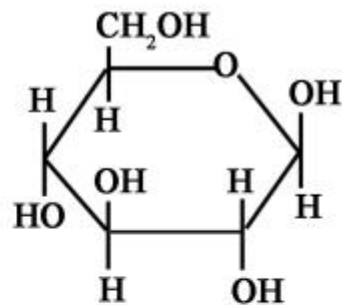
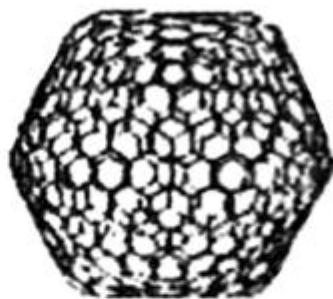
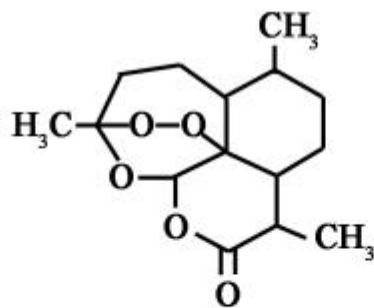
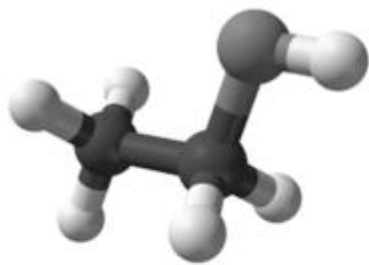
一、选择题(每小题 3 分,共 45 分)

温馨提示:答案填写在答题表中

1. (2019 年宜昌市)大力倡导垃圾分类处理,建设美丽中国。下列属于厨余垃圾的是 ()

- A. 废电池 B. 瓜果皮 C. 塑料瓶 D. 旧报纸

2. 下列物质不属于有机化合物的是 ()



- A. 乙醇(C_2H_6O) B. 青蒿素($C_{15}H_{22}O_5$) C. 富勒烯(C_{540}) D. 葡萄糖($C_6H_{12}O_6$)

3. 下列物质能为人们生命活动提供所需能量的是 ()

- A. N_2 B. CO_2 C. 淀粉 D. 氯化钠

4. (2019年邵阳市)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

5. 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,可以喝大量的鲜榨果汁解毒
D. 适量食用加碘盐可以补充微量元素碘,预防甲状腺肿大

6. 生命和健康是我们最大的财富,下列属于健康的生活方式的是 ()

- A. 远离毒品 B. 喜欢吸烟,酗酒
C. 经常不吃早餐 D. 不愿与人交往

7. 人体中钾元素偏低会影响肌肉和神经功能。下列物质中适合人体补充钾元素的是 ()
- A. KCl B. KNO_3 C. KOH D. KCN (氰化钾)
8. (2018年兰州市)烟草燃烧时释放的烟雾中含有3800多种已知化学物质,绝大部分对人体有害。其中易与人体血液中血红蛋白结合的一种有毒物质是 ()
- A. 一氧化碳 B. 尼古丁 C. 焦油 D. 苯并芘
9. 下列说法不正确的是 ()
- A. 纤维素由碳、氢、氧三种元素组成
- B. 葡萄糖在人体内缓慢氧化释放热量
- C. 蛋白质受热凝固属于化学变化
- D. 淀粉和油脂都是有机高分子化合物

10. 2017 年在北京召开的“一带一路”国际合作高峰论坛延续了我国千年“丝绸之路”的精神,以下关于古代丝绸的说法中不正确的是 ()

A. 属于天然纤维

B. 主要成分是蛋白质

C. 属于有机合成材料

D. 从种桑养蚕中获得

11. (2019 年长沙市)化学就在我们身边,人类的衣、食、住、行都离不开化学。下列有关说法中正确的是 ()

A. 衣:棉布是用棉花纺织而成,棉花属于天然纤维

B. 食:我们吃蔬菜、水果,主要是为了补充蛋白质

C. 住:住房装修材料挥发出来的甲醛等物质对人体没有危害

D. 行:修建高速公路所用的沥青属于有机合成材料

12. 二氧化碳气体既是温室效应的元凶,又是一种潜在的碳资源。实验室里,科学家已成功利用二氧化碳与环氧丙烷(一种简单有机物)在催化剂的作用下合成“二氧化碳塑料”。该新型塑料在投入工业生产前,以下不是科学家重点考虑的问题是 ()

- A. 如何提高催化剂的催化效率
- B. 新型塑料是否可降解
- C. 新型塑料的化学性质是否稳定
- D. 新型塑料生产是否影响碳循环

13. 市场上有一种加酶洗衣粉,衣物上的汗渍、血迹及人体排放的蛋白质油脂遇到这种加酶洗衣粉都能被分解而除去。下列衣料:①羊毛织品;②棉织品;③化纤布料;④蚕丝织品。其中不宜用加酶洗衣粉洗涤的是 ()

- A. ①②
- B. ③④
- C. ①④
- D. ②③

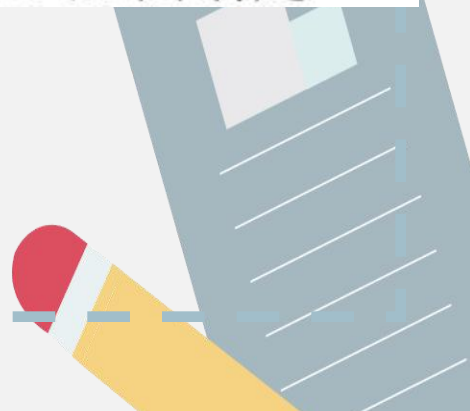


14. 我们穿的衣服通常是由纤维织成的,常见的纤维有棉花、羊毛、涤纶等。小明灼烧棉花、羊毛、涤纶三种纤维得到下列气味:

纤维编号	①	②	③
灼烧时的气味	特殊气味	烧纸气味	烧焦羽毛气味

则棉花、羊毛的编号分别为 ()

- A. ①② B. ③① C. ②③ D. 无法断定



15. 某品牌牛奶的营养成分如表所示,对 1 盒 250mL 的牛奶,叙述正确的是 ()

营养成分表		
项目	每 100mL	NRV%
能量	288kJ	3
蛋白质	3.0g	5
脂肪	3.6g	6
碳水化合物	4.6g	2
钠	67mg	3
钙	128mg	16
维生素 D	2.0 μ g	40

- A. 碳水化合物提供的能量为 288kJ
- B. 维生素 D 有助于骨骼和牙齿的生长发育
- C. 含 Ca 单质的质量为 128mg
- D. 蛋白质在人体内仅转化为 N_2 排出体外

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
答案															

二、填空题(每空 1 分,共 24 分)

16. 有下列物质或元素,请选择填空:

酶、葡萄糖、脂肪、维生素 A、血红蛋白、钠、钾、氟、黄曲霉。

(1)在维持人体内的水分和体液恒定时起重要作用的是_____。

(2)在吸入氧气和呼出二氧化碳的过程中起载体作用的是_____。

(3)是生物催化剂,没有它,一切生命活动都无法进行的是_____。

(4)属于维持生命活动的备用能源的是_____。

(5)缺乏它,易患夜盲症的是_____。

(6)用来防止儿童龋齿的牙膏中一定含有的是_____。

(7)对于无法通过饮食来获取能量的病人,要靠输_____来维持生命。

(8)大米、花生、面粉等发生霉变后生成了一种物质_____,它损害人体肝脏,诱发肝癌等疾病。

17. 社会在进步,我们的生活进入了新时代,请从化学的视角回答下列生活中的相关问题:

(1)网购已成为人们生活的一部分,小刚通过“美团”网站订购了外卖套餐:红烧排骨、西红柿鸡蛋、米饭,其中富含糖类的食物是_____。

(2)常食用黑木耳、绿叶蔬菜可补充人体所需的铁元素,铁元素摄入不足可能会引起的疾病是_____症。

(3)淀粉是我们每天摄入较多的营养物质,它在人体内经酶的催化作用,与水发生一系列反应,最终变成_____,从而被人体吸收。

18. (2017年玉林市)生活中蕴含许多化学知识,请根据下列要求回答问题:

(1)加碘食盐中的碘元素是人体必需的_____ (填“常量”或“微量”)元素,碘元素摄入过量会引起_____。

(2)蒸鸡蛋是一道非常适合考生的补脑食品,鸡蛋中的鸡蛋清主要含有的基本营养素是_____。

(3)羊毛属于_____ (填“天然”或“合成”)有机高分子材料,在生活中降低水的硬度常用的方法是_____。

19. 龙安柚是我市特产,其果肉含丰富的营养物质。下表列出的是每100g 龙安柚可食用部分主要营养成分数据。

营养成分	水分	糖类	蛋白质	脂肪	钙、磷、铁	维生素	……
质量	84.8g	10.3g	0.7g	0.6g	84.9mg	41.5mg	……

(1)表中列出的营养成分“钙、磷、铁”是指_____。

- A. 分子 B. 元素 C. 单质 D. 原子

(2)蛋白质、糖类、脂肪、维生素均属于_____ (填“无机物”或“有机物”)。

(3)“抗坏血酸”又称维生素 C,人体内缺乏维生素 C 会引起_____。

- A. 坏血病 B. 氟骨病
C. 甲状腺肿大 D. 食欲不振

(4)钙是人体内含量最高的金属元素,是构成人体的重要组分,儿童缺钙易患佝偻病和发育不良,缺钙者可以在医生的指导下口服葡萄糖酸钙溶液来补钙,下图为某品牌“葡萄糖酸钙口服溶液”的部分说明:

葡萄糖酸钙口服溶液

Calcium Gluconate Oral Solution

【成分】本产品每毫升含葡萄糖酸钙【 $\text{Ca}(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_7)_2$ 】100mg
(相当于钙 9.3mg)

【包装】每支装 10ml, 每盒 12 支

葡萄糖酸钙的相对分子质量为 430, 请计算:

- ①葡萄糖酸钙中钙的质量分数为_____。(精确到 0.1%)
- ②如果小明每天需摄入钙的量为 1000mg, 他通过食物的钙摄入量为 721mg, 你建议他每天应该服用该品牌口服液_____支来补充钙摄入量的不足。

20. 材料的应用,极大地促进了人类社会的发展和人们生活水平的提高。请从化学角度回答下列问题:

(1)如图是某品牌服装标签的部分内容,根据标签提供的信息可知:在面料中,属于有机合成纤维的是_____。

等 级	一等品
成 分	面料 羊毛 80% 涤纶 20%
	里料 涤纶 100%
熨烫标准	中温熨烫 不超过 150℃

(2)请列举合成橡胶在生产生活中的一种具体用途_____。

(3)塑料常用于制作食品保鲜膜及方便袋等,极大地方便了我们的生活,但大量使用后随意丢弃会造成“白色污染”。为了保护环境,减少“白色污染”,请结合日常生活提出一条合理化建议:

_____。

三、实验探究题(每空 2 分,共 24 分)

21. 维生素 C 又名抗坏血酸,易溶于水,易被氧化,能与碘反应。人体缺乏维生素 C 可能引发多种疾病。某研究性学习小组对它研究如下:

(1)猜想:维生素 C 可能具有酸性。

(2)实验方案:

提供试剂:维生素 C 片、蒸馏水、紫色石蕊溶液、无色酚酞溶液、氢氧化钠溶液、pH 试纸。(实验仪器自选)

根据以上试剂,请你帮助他们设计出两种实验方案,并写出实验现象:

	实验内容	实验现象
方案 I	_____ _____	_____
方案 II	_____ _____	_____

(3)结论:维生素 C 具有酸性。

根据维生素 C 的性质,判断下列物质中能与维生素 C 反应的是_____。

A. 金属镁

B. 氯化钾

C. 氢氧化钠

D. 硫酸铜

(4)某同学联想到西红柿等蔬菜、水果中含有丰富的维生素 C,那么放置时间长短是否对维生素 C 的含量产生影响?他设计了如下实验方案:

I. 把新鲜西红柿和放置一周的西红柿分别捣碎,用纱布将汁液挤入两个烧杯中;

II. 取两支盛有 2mL 蓝色含碘的淀粉溶液的试管,分别滴加上述两种汁液,边滴边振荡,直到蓝色刚好消失,记录滴数如下:

汁液	新鲜的西红柿的汁液	放置一周的西红柿的汁液
滴数	12	20

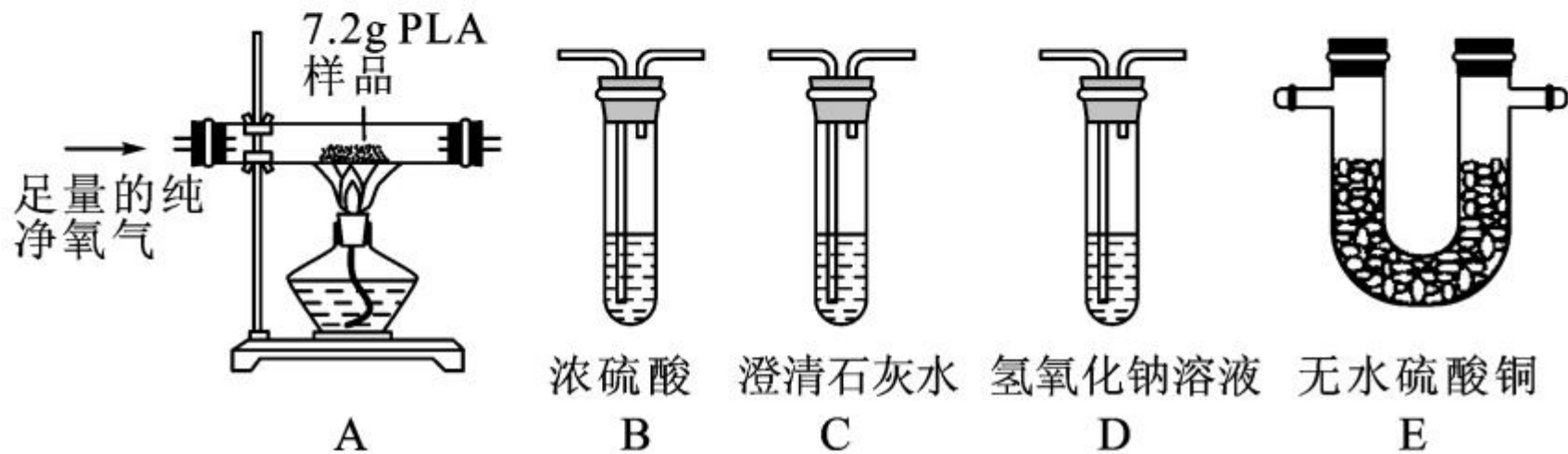
请回答下列问题:

①你认为西红柿中维生素 C 含量高的是_____。

②你从中得到的启示是_____。

22. PLA 是一种新型可降解塑料,能有效缓解塑料垃圾造成的白色污染。已知 PLA 由碳、氢、氧三种元素组成,为了测定 7.2g PLA 样品中氧元素的质量,某化学兴趣小组进行了以下探究。

【实验设计】查阅资料,无水硫酸铜遇水由白色变成蓝色。



将 7.2g PLA 样品充分燃烧,为分别吸收燃烧产物并通过清晰可

见的现象检验吸收是否完全,以上实验装置正确的连接顺序是:

A→_____ (填写装置的字母序号)。

【分析与结论】

①实验中选择纯净的氧气而不用空气的原因是_____。

②装置 E 的作用是_____。

③正确连接装置后,确认气密性良好。充分燃烧 7.2g PLA 样品,测得相关实验数据见下表(已知燃烧产物被完全吸收,灰烬质量忽略不计)。

装置	B	C	D	E
实验前质量/g	160	150	150	100
实验后质量/g	163.6	150	163.2	100

通过分析与计算,可知 7.2g PLA 样品中含有氧元素的质量为 _____ 克,该 PLA 样品中碳、氢、氧三种元素的原子个数最简整数比为 _____。

四、计算题(7分)

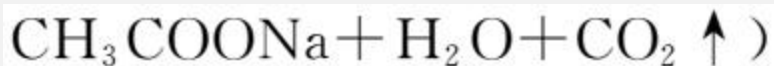
23. 醋的主要成分是醋酸,其化学式为 CH_3COOH 。醋不仅是调味品,而且还有较强的灭菌、抑毒的作用。

小明为判断家中的 9°米醋含酸量是否合格,取 100mL 米醋(见标签)于锥形瓶中,然后再向锥形瓶中逐渐加入一定溶质质量分数的碳酸氢钠溶液,反应过程中,当加入碳酸氢钠溶液的质量至以下数值时,对充分反应后锥形瓶中剩余物质的质量进行了记录,测得的部分数据如下,请根据有关信息回答问题:(提示:化学方程式为 $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaHCO}_3 =$

密度为1g/mL
含酸量 \geq 9.00g/100mL
保质期36个月

9°米醋

RICE VINEGAR
净含量:500ml



加入碳酸氢钠溶液质量(g)	25	50	100	155	175
锥形瓶内剩余物质质量(g)	123.9	147.8	195.6	248.4	m

- (1) 醋酸中碳、氢、氧三种元素的质量比为_____。(1分)
- (2) 100mL 米醋与足量碳酸氢钠溶液反应产生的二氧化碳质量为_____g, 表中 m 的数值为_____。(2分)
- (3) 请通过计算判断该产品含酸量是否合格? (写出计算过程)(4分)

