

第七章测评

一、选择题:本题包括 10 小题,每小题 3 分,共 30 分。每小题只有一个选项符合题目要求。

1. (广东东莞高一期末)下列有关基本营养物质的说法错误的是()

- A. 向鸡蛋清溶液中加入几滴醋酸铅溶液,产生白色沉淀
- B. 在加热条件下,葡萄糖可与新制的氢氧化铜反应产生砖红色沉淀
- C. 植物油含不饱和脂肪酸甘油酯,能使溴的四氯化碳溶液褪色
- D. 糖类、油脂和蛋白质均仅由 C、H、O 三种元素组成

2. (安徽黄山高一期末)在各种防护防控措施中,化学知识起到了重要作用。

下列有关说法错误的是()

- A. 使用医用酒精杀菌消毒的过程中只发生了物理变化
- B. 使用“84”消毒液杀菌消毒是利用其强氧化性
- C. N95 型口罩的核心材料是聚丙烯,属于有机高分子材料
- D. 医用防护服的核心材料是微孔聚四氟乙烯薄膜,其单体是 $\text{CF}_2=\text{CF}_2$

3. (北京东城区高一期末)下列反应中,属于加成反应的是()

- A. 乙烯燃烧生成二氧化碳和水
- B. 乙烯与溴反应生成 1,2-二溴乙烷
- C. 乙醇与氧气反应生成乙醛和水

D. 乙醇与钠反应生成乙醇钠和氢气

4. (黑龙江齐齐哈尔高一期末) 下列有关说法不正确的是()

A. 具有相同通式的有机化合物不一定互为同系物

B. 同分异构体的化学性质一定相似

C. 分子式符合 $C_5H_{11}Cl$ 的有机化合物同分异构体共有 8 种

D. 分子式为 C_3H_8 与 C_6H_{14} 的两种有机化合物一定互为同系物

5. (辽宁丹东高一期末) 下列关于基本营养物质的说法正确的是()

A. 人体摄入的糖类均会发生水解最终生成葡萄糖

B. 向淀粉的水解液中直接滴加碘水, 溶液变蓝, 说明淀粉可能未完全水解

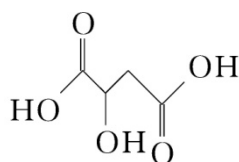
C. 植物油中含有碳碳双键, 因此可发生皂化反应制作肥皂

D. 向鸡蛋清溶液中加入几滴浓硫酸, 加热, 产生黄色沉淀

6. (辽宁葫芦岛高一期末) 苹果醋是由苹果发酵而成的酸性饮品, 具有解毒、

降脂、减肥和止泻等功效。苹果酸是这种饮料中的主要酸性物质。苹果酸

的结构如图所示, 苹果酸可以发生的反应类型为()



①加成反应 ②酯化反应 ③加聚反应

④氧化反应 ⑤取代反应

- A. ②④⑤ B. ①③
C. ①②③④ D. ②③⑤

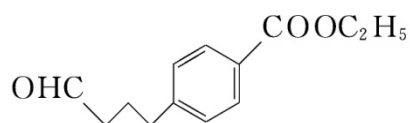
7. (北京西城区高一期末)某有机化合物的结构简式为 $\text{CH}_2=\text{CHCH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_3$, 不能与该有机化合物发生反应的物质是()

- A. Na
B. H_2
C. NaOH 溶液
D. 酸性 KMnO_4 溶液

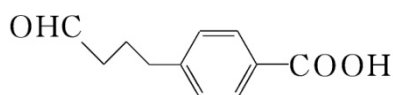
8. 下列关于常见有机化合物的鉴别或分离所选用的试剂或方法不正确的是()

- A. 鉴别甲烷和乙烯: 溴水
B. 鉴别乙酸和乙酸乙酯: 碳酸钠溶液
C. 分离乙醇和乙酸: 分液漏斗分离
D. 鉴别乙醇和乙酸: 紫色石蕊溶液

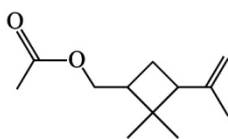
9. (福建厦门高一期末)一种多靶向性抗癌药物中间体结构如图所示。下列关于该物质说法错误的是()



- A. 该有机化合物含有醛基和酯基两种官能团
- B. 苯环上的一氯代物有 2 种
- C. 加热条件下不能使新制的氢氧化铜转化成砖红色沉淀
- D. 适当的条件下能水解生成



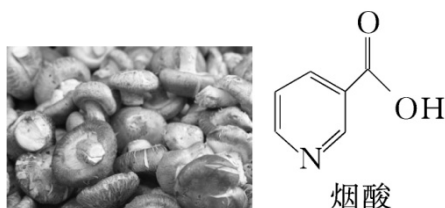
10. (山东淄博高一期末) “结构决定性质” 是重要的化学观念。昆虫信息素是昆虫之间传递信号的化学物质。人工合成信息素可用于诱捕害虫、测报虫情等。一种信息素的分子结构简式如图所示, 关于该化合物说法不正确的是()

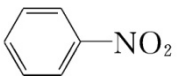


- A. 所有碳原子可能共平面
- B. 分子式为 $C_{12}H_{20}O_2$
- C. 可发生加成反应
- D. 有两种官能团

二、选择题: 本题共 5 小题, 每小题 4 分, 共 20 分。每小题有一个或两个选项符合题目要求, 全部选对得 4 分, 选对但不全的得 2 分, 有选错的得 0 分。

11. (山东泰安高一期末)香菇是日常生活中常用的一种食用真菌,香菇中烟酸的含量较高,烟酸分子中六元环的结构与苯环相似。下列有关烟酸的说法错误的是()

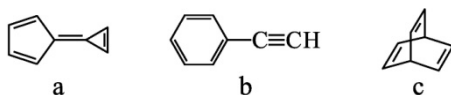


- A. 分子中所有的碳原子不可能处于同一平面上
- B. 与硝基苯()互为同分异构体
- C. 烟酸能和 NaOH、NaHCO₃ 溶液发生反应
- D. 六元环上的一氯代物有 5 种

12. (辽宁沈阳市郊高一联考)乳酸的结构简式为 CH₃CH(OH)COOH。下列有关乳酸的说法中不正确的是()

- A. 乳酸中能发生酯化反应的官能团有 2 种
- B. 1 mol 乳酸可与 2 mol NaOH 发生中和反应
- C. 1 mol 乳酸与足量金属 Na 反应可生成 1 mol H₂
- D. 与乳酸具有相同官能团且与乳酸互为同分异构体的有机化合物只有一种

13. (河北邢台高一期末)有机化合物 a、b、c 的结构如图。下列说法正确的是()



A. a 的一氯代物有 3 种

B. b 是 $\left[\begin{array}{c} \text{CH} \\ | \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{—CH}_2 \right]_n$ 的单体

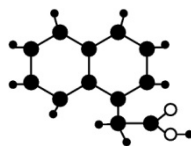
C. a 分子中所有原子不可能处于同一平面

D. a、b、c 互为同分异构体

14. (湖南永州高一期末)下列由实验得出的结论不正确的是()

选项	实验	结论
A	C_2H_4 通入溴的四氯化碳溶液, 溶液最终变为无色透明	生成的 1, 2-二溴乙烷无色、可溶于四氯化碳
B	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 和 H_2O 都可与 Na 反应产生 H_2	乙醇羟基中的氢原子与水分子中的氢原子活泼性相同
C	CH_3COOH 与 NaHCO_3	酸性: $\text{CH}_3\text{COOH} > \text{H}_2\text{CO}_3$

	溶液混合产生气体	
D	CH ₄ 与 Cl ₂ 在光照条件下反应 生成的混合气体能使湿润的 石蕊试纸变红	生成的一氯甲烷具有酸性



15. (山东聊城高一期末) 某期刊封面刊载如图所示的有机化合物 M (只含 C、H、O) 的球棍模型图。不同大小、颜色的小球代表不同的原子, 小球之间的“棍”表示共价键, 既可以表示三键, 也可以表示双键, 还可以表示单键。

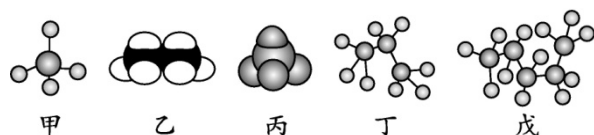
下列有关 M 的推断正确的是()

- A. M 的分子式为 C₁₂H₁₂O₂
- B. M 分子中苯环上一氯代物有 9 种
- C. M 能发生中和反应、取代反应、加成反应
- D. 一个 M 分子最多有 11 个碳原子共面

三、非选择题: 本题包括 4 小题, 共 50 分。

16. (12分) (安徽黄山高一期末) 按照组成元素可将有机化合物分为烃和烃的衍生物。

I. 某些烃分子的模型如图所示:



回答下列问题:

(1) 丁的分子式是_____，写出戊的同分异构体的结构简式_____ (一种即可)。

(2) 等质量的上述烃, 完全燃烧时耗氧量最多的是_____ (填分子式), 写出乙完全燃烧的化学方程式_____。

II. 烃可以通过化学反应制得烃的衍生物, 例如由丙烯可以制得丙烯酸 ($\text{CH}_2=\text{CHCOOH}$)、乳酸 [$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$] 等。

(3) 丙烯酸中含氧官能团的名称是_____。

(4) 丙烯酸可以使溴水褪色, 该反应类型为_____, 写出反应的化学方程式: _____。

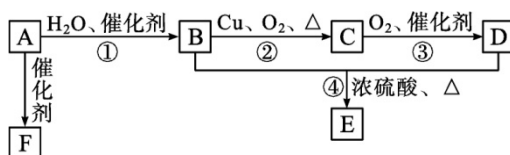
(5) 3.6 g 乳酸与足量钠反应, 能生成标准状况下 H_2 的体积为_____

L。

(6) 丙烯酸可以和乙醇发生酯化反应, 写出反应的化学方程

式:_____。

17. (12 分) (辽宁铁岭六校高一联考) 如图所示, 已知有机化合物 A 的相对分子质量是 28, 它的产量是衡量一个国家石油化工水平的标志, B 和 D 都是日常生活食品中常见的有机化合物, E 是具有浓郁香味、不易溶于水的油状液体, F 是一种高聚物, 生活中用于制造食物保鲜膜。



(1) 写出 E、F 的结构简式: E_____;

F_____。

(2) 写出 C 中官能团的名称:_____。

(3) 写出下列反应的类型: ②_____;

④_____。

(4) 写出下列物质转化的化学方程式:

$B \rightarrow C$ _____;

$B+D \longrightarrow E_{\text{—}}$ 。

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如

要下载或阅读全文，请访问：

<https://d.book118.com/177106155160010004>