一、 -0 用系统命名法命名(若有立体异构体请注明其构型): (每小题 2 分, 共 20 分)

 $H_3C - C = C - C = C - CH_3$ $H_3C - C = C - CH_3$

CI F H₂ H₂ | H₂ | 5 H₃C—C—CH—C—CH—CH₃

10. N, N一二甲基乙酰胺

二、 选择题(每小题 2 分, 共 30 分)

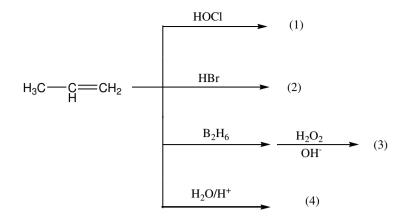
9.

- 1. 大多数有机化合物的结构中,都是以: () A. 配位键结合 B. 共价键结合 C. 离子键结合 D. 氢键
- A. 癿U健结百 D. 共U健结百 C. 呙 U健结百 D. Δ V
- 2. 下列化合物沸点最高的是: () A. 正丙醇 B. 丙烷 C. 丙三醇 D. 正丁烷

3.	下列化合物进行硝化反应最快的是: () A.
	下列化合物酸性最强的是: () A. H ₂ O B. C ₆ H ₆ C. C ₆ H ₅ COOH D. C ₆ H ₅ OH
5.6.	能发生碘仿反应的是: () A. CH ₃ COOH B. CH ₃ CH(OH) CH ₃ C. CH ₃ CH ₂ CHO D. C ₆ H ₅ COC ₂ H ₅ 下列化合物与卤素发生自由基取代反应的顺序为: () a) R ₃ CH b) R ₂ CH ₂ c) RCH ₃ d) CH ₄ A. a>c>b>d B. a>d>b>c C. a>b>c>d D. d>c>b>a
7.	亲电加成活性最大的为: () A. F ₂ B. Br ₂ C. Cl ₂ D. I ₂
8.	芳烃是芳香族碳氢化合物的简称,亦称芳香烃。其显著特点不包括:() A. 高度不饱和性,所以容易发生加成和氧化反应 B. 不易进行加成反应和氧化反应,易进行取代反应 C. 成环原子间的键长趋于平均化 D. 环型π电子离域体系由 4n+2 个π电子构成,即符合 Hückel 规则
9.	下列化合物进行 S _N 1 反应最快的是: () A. CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ Br B. CH ₃ CH ₂ CH(CH ₃)Br C. (CH ₃) ₃ CBr D. CH ₃ Br
10.	烯烃与 HX 发生亲电加成反应时,哪一个 HX 更容易发生此反应:()A. HF B. HBr C. HI D. HCl
11.	下列羧酸酸性由大到小的顺序为: () a) CH ₃ CH ₂ COOH b) ClCH ₂ CH ₂ COOH c) CH ₃ CHClCOOH d) CH ₃ C(Cl) ₂ COOH A. a>b>c>d B. b>d>c>a C. a>c>b>d D. d>c>b>a
	下列关于 S _N 2 反应历程中叙述正确的是: () A. 反应分两步进行,有碳正离子的生成 B. 旧键的断裂和新键的生成分两步进行,所以被称为 S _N 2 反应 C. 反应的立体特征是发生了构型翻转 D. 反应历程涉及两个过渡态
13.	鉴别丙烷和环丙烷可采用的试剂是: () A. KMnO ₄ B. Br ₂ /CCl ₄ C. FeCl ₃ D. 浓硝酸
14.	最不易被氧化的是: ()
15.	A. 乙醇 B. 乙醛 C. 乙酸 D. 酚 苯环上碳原子轨道杂化方式: () A. sp² B. sp³ C. sp
	今出了到丘应于 (+ 20 △)

三、 完成下列反应式: (共30分)

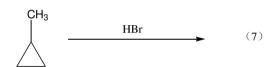
1.



2.

$$H_3$$
C — CH₂ — CH₂ — CH₂ — (5) HBr → (6)

3.

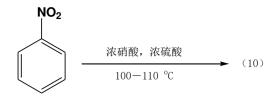


4.

$$\mathsf{CH_3CH_2C} \stackrel{Ag(\mathsf{NH_3})_2\mathsf{NO_3}}{\longleftarrow} \qquad \qquad \mathsf{+} \quad \mathsf{NH_4NO_3} \quad \mathsf{+} \quad \mathsf{NH_3}$$

5.

6.



7.

CH₃CHCH₃
$$\xrightarrow{C_2H_5ONa}$$
 $\xrightarrow{C_2H_5OH, 55 \text{ °C}}$ (11)

8.

9.

CHO
$$\xrightarrow{\text{NaHSO}_3}$$
 (13) $\xrightarrow{\text{NaCN}}$ (14) $\xrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$ (15)

四、用化学方法鉴别下列各组化合物: (5分)

A. CH 3CH=CH
$$_2$$
 B. CH $_3$ C. CH 3C=CH D. CH $_3$ CH $_2$ CH $_3$

有一个化合物 (A),分子式是 $C_8H_{14}O$, (A) 可以很快地使溴水褪色,可以与苯肼反应, (A) 氧化生成一分子丙酮和另一化合物 (B)。(B) 具有酸性,同 NaOC1 反应则生成氯 仿及一分子丁二酸。请写出 (A) 与 (B) 可能的构造式。

六. 写出下列各组化合物一次硝化的主要产物(10分)

(1)
$$\sim$$
 NHCOCH₃ (2) H₃C \sim OCH₃ (3) \sim CH₃

$$(4) \qquad OCH_3 \qquad (5)$$