苏州大学有机化学 (→) (下)	_课程
期 <u>中</u> 试卷 (A)卷 共	6 页
考试形式闭卷	日
学院(部) 材化部 年级 12 级 专业 4	也沒
学号_1209401046 姓名	94
一、命名或写结构式 (每题 1 分, 共 10 分)	
P HN−CH₃	
1. COOH	
己内野毛胺 甲基环己胺 (3)-2-荒f	e'T be life
2 1/2/1 1/2 (3) 2-10	CA BE
SCI	Н
4. COOH 5. OEt 6.	
B-萘乙酉多 0.0-= Z基本 内基酚酯 苯甲尼	<b></b>
7. NBS 8. DMSO 9. 二茂铁 10. 苦味剂	2
N-Br Ma-S-Ma D ON PH	NO2
Te No	2
、选择题 (每题 3 分, 共 12 分)	
1. 下列取代苯胺中, 碱性最强的是( ) 3	

## 2. 指出下列反应的重要活性中间体是( D

A. 碳正离子 B. 碳魚离子 C. 碳烯 D. 苯炔

## 3. 下列哪一个是脂肪酸的 a 一卤代反应常用催化剂 ( D

A. FeCl<sub>3</sub> B. AlCl<sub>3</sub> C. Ni D. P.

四、合成歷 (每题 4 分, 共 20 分)

1. 由 C<sub>2</sub> 以下(含 C<sub>2</sub>)有机化合物为原料,并利用含硫有机物合成

CH3COCH2CH2CH3

RCOCI + H2 Ad/Buso

## 五、机理题 (每题 5 分, 共 15 分)

1. 为下述反应提出合理的、可能的、分步的反应机理:

2. 预料下述反应的主要产物,并提出合理的、分步的反应机理:

3. 为下述反应提出合理的、可能的、分步的反应机理。

六、鉴别题(每题 4 分, 其 8 分)

1. 用简便的化学方法区分下列各组化合物

苯胺, N-甲基苯胺, N,N-二甲基苯胺

土 4 到 拉 A.102 黄色液体/图像 不知在

2. 甲酸, 乙酸, 丙二酸

HOUSE AMERICAN EXX Ob Bertl.

2210

有九泊生成

七、推结构题(每题 5 分, 共 15 分)

1. 根据所给出的光谱数据确定化合物 C<sub>8</sub>H<sub>8</sub>O<sub>2</sub>的结构。

UV: 270nm (c = 420); IR: 1725cm 1 NMR: 511.95(s. 1H). 7.21(s. 5H). 3.53(4, 211); 海加亚水后 11.95 的峰即消失。

ET CHEWOH

2. 化合物 A(C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>Br<sub>2</sub>)与 NaCN 反应得化合物 B. B 在酸性溶液中加热回流得化合物 C(C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>O<sub>4</sub>), C 与乙酐一起加热得化合物 D(C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>O<sub>3</sub>)及乙酸, D 在 'HNMR 增置上只有两组级。试推出 A. B. C. D 的结构。

A: BYCH2CH2CH2BY B: EH2CH2CH2CN B:C: HOOCCH2CH2CH2COOH

B:D: 管 Q

3. 某化合物 A, 分子式为 C<sub>8</sub>H<sub>17</sub>N, 其核磁共振谱无双重峰, 它与 2 mol 碘甲烷反应, 然后与 Ag<sub>2</sub>O (湿) 作用,接着加热,则生成一个中间体 B, 其分子式为 C<sub>10</sub>H<sub>21</sub>N。B进一步甲基化后与湿的 Ag<sub>2</sub>O 作用,转变为氦氧化物,加热则生成三甲胺、1,5-辛二烯和 1,4-辛二烯混合物。写出化合物 A 和 B 的结构式。

