羧酸 (037)

1.	除去下列各物质中的少量杂质(用括号内的试剂),选用试剂正确的是	()
	①溴苯中的溴(KI 溶液) ②溴乙烷中的乙醇(水) ③乙酸乙酯中的乙酸(包和 Na	a_2CO_3
	溶液) ④硬脂酸钠中的甘油(NaCl 固体) ⑤苯中的甲苯(溴水)		
	A. 1)2(3) B. 2(3)4) C. 2(3) D. 1)2(4)		
2.	下列各种有机物中,在不同条件下,既能发生酯化反应,又能发生消去反应的	有()
	CH_3 OH		
	A. $CH_3 - C - CH_2OH$ B. $CH_3 - CH - CHO$		
	СООН		
	C. CH ₃ -CH-COOH D. CH ₃ -CH-COOH CH ₃		
	OH CH ₃		
3.	下列物质中,①SO ₂ ②CH ₃ CH=CH ₂ ③CH ₂ =CH-COOH ④C ₆ H ₅ -OH ⑤HI ⑥	HCHC),跟
	溴水、酸性高锰酸钾溶液、碳酸氢钠溶液都能反应的是	()
	A. 56 B. 1246 C. 13 D. 135		
4.	下列各组试剂中,能鉴别乙苯、苯乙烯和丙烯酸溶液的是	()
	A. 紫色石蕊试液和溴水 B. 溴水和碳酸钾溶液		
	C. 三氯化铁溶液和酸性高锰酸钾溶液 D. 溴水和酸性高锰酸钾溶液		
5.	有一种脂肪醇,通过一系列反应可以得到丙三醇。这种醇可以通过氧化、酯化	、加聚等	等反
	+CH ₂ $-$ CH $+$ _n 应得到高聚物 ————————————————————————————————————		_
	+CH ₂ $-$ CH $+$ _n 应得到高聚物 $COOCH_2CH=CH_2$, 这种醇的结构简式为	()
	Cl Cl		
	A. CH ₃ CH ₂ CH ₂ OH B. CH ₂ -CH-CH ₂ OH		
	C. CH ₃ -CH-CH ₂ OH D. CH ₂ -CH-CH ₂ OH		
6	OH 下列各种有机物中,在不同条件下,既能发生水解反应和消去反应,又能发生酯	化反应	的是
0.	A. CH ₃ -CH-CH ₂ OH B. CH ₃ CHOHCH ₂ C ₂ H ₅	110/2/	-117/
	COOH CH ₃		
	C. CH ₃ -CH-COOCH ₃ D. CH ₃ -C-CH ₂ -COOCH ₃		
7.	以下各组中的物质,一定属于同系物的是 CH ₃	()
	A. C ₆ H ₅ -CH ₂ OH 和 C ₆ H ₅ -OH B. 油酸和丙烯酸		
	C. C ₄ H ₈ 和 C ₅ H ₁₀ D. C ₅ H ₁₂ 和 C ₆ H ₁₄		
8.	在下列四种分子式所表示的化合物中,有多种同分异构体的是	()
	在上列西杆为了五角农外的化自物中,有多种内力并特种的是		
	A. CH ₄ O B. CH ₂ Cl ₂ C. C ₂ H ₂ Cl ₂ D. CH ₂ O ₂		
9.	A. CH ₄ O B. CH ₂ Cl ₂ C. C ₂ H ₂ Cl ₂ D. CH ₂ O ₂		【何种
9.	A. CH ₄ O B. CH ₂ Cl ₂ C. C ₂ H ₂ Cl ₂ D. CH ₂ O ₂	机物以	(何种
9.	A. CH_4O B. CH_2Cl_2 C. $C_2H_2Cl_2$ D. CH_2O_2 由 A、B 两种有机物组成混合物,当混合物的总质量相等时,无论 A、B 两种有	机物以	人何种)

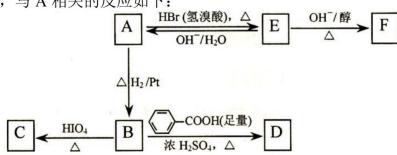
10. 具有解热镇痛的阿	可司匹林的结构为 COOH,在	适宜的条件下,阿司匹林可能发生的
反应有		()
①消去反应 ②酢	指化反应 ③银镜反应 ④加成反应 ⑤	水解反应 ⑥中和反应
A. 246	B. 135 C. 2456	D. 1234
	P ,分子式为 $C_{18}H_{26}O_2$,是国际奥委会	
	的苯丙酸酯)。已知苯丙酸结构简式为	J C ₆ H ₅ - CH ₂ CH ₂ COOH,则苯丙酸诺
龙的分子式为		()
		D. C ₂₇ H ₃₆ O ₄
	3CH2 ¹⁸ OH 和 CH3COOH 发生酯化反应	
11 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	和 CH ₃ CH ₂ OH 发生酯化反应,测定所行	等酯的分子量为 89。据此你对后一个
反应所得出的结		D 180 人如进入大山
	和 90 的两种酯的质量比为 1: 1 生成的酯中 D.分子量为 88 和 90	B. ¹⁸ O 全部进入水中 的西种形的物质的是之比为 1 1
	五成的酯中 D. 万丁里内 88 和 90 1 加质中的少量杂质,写出需加入的 试剂	
混合物	成一个的少量乐灰,与山而加入的 风 加 试剂	方法
	אַלאוין) JIA
甲烷中的乙烯		
甲酸乙酯中的甲酸		
乙醇中的少量水		
14. 化合物 C 和 E 和	都是医用功能高分子材料,且组成中方	元素质量分数相同,均可由化合物 A
(C ₄ H ₈ O ₃)制得	,如图所示。B和D互为同分异构体	• •
	ixH₂SO₄ D (C₄H₆O₂) 五原子环化合物 A ixH₂SO₄ B (C₄H₆O₂) 可使溴水褪色 —定条件下 E)
	一定条件下 E (C ₄ H ₆ O ₂) _n	$(C_4H_6O_2)_n$
(1) 试写出化学方程式	£.	
A→D		
B→C		
(2) 反应类型: A→B	, B→C, A→E	
	:	
(4) 与 A 同类别有支	链的所有同分异构体:	

- 15. 写各类合成酯的化学方程式
- (1) 合成环状酯: 乙二酸 + 乙二醇 →
- (2) 合成涤纶: (对苯二甲酸、乙二醇)
- (3) 甲醇和浓硝酸
- (4) 甘油和浓硝酸
- 16. 写出用 C=CH₂ 为原料, 并以溴等其他试剂制取 C=CH₂的合成路线。CH₂
- 17. 奶油中有一种只含 C、H、O 的化合物 A。A 可用作香料,其相对分子质量为 88,分子中 C、H、O 原子个数比为 2:4:1。
- (1) A 的分子式为_____。
- (2) 写出与 A 分子式相同的所有酯的结构简式:

己知:

- ① ROH + HBr(氢溴酸) → RBr + H₂O

A 中含有碳氧双键,与 A 相关的反应如下:



(3)	与出 A→E、E→F 的反应类	型: A→E、E→F
(4)	写出 A、C、F 的结构简式:	
	A、C	, F
(5)	写出 B→D 的化学方程式:	
(6)	在空气中长时间搅拌奶油,	A 可转化为相对分子质量为 86 的化合物 G, G 的一氯代物只不
	一种, 写出 G 的结构简式。	。A→G 的反应类型为