

# 2003 年硕士研究生复试题

## 高分子物理与化学

### 高分子化学部分

(涉及分子式部分可以用汉字表示)

#### 一、 填空 (18 分)

- 1、自由基聚合规律转化率随时间而 <sup>增大</sup> (1), 延长反应时间可以提高 (2) <sup>转化率</sup>;  
缩聚反应规律是转化率与时间 (3), 延长反应时间是为了 (4) <sup>提高相对分子质量</sup>。
- 2、聚丙烯、聚醋酸乙烯、聚甲醛、酚醛树脂的聚合机理分别是 (5)、(6)、  
开环聚合 (7)、(8)。 <sup>有机金属化合物</sup> <sup>Ziegler-Natta</sup> <sup>配位聚合</sup> <sup>自由基聚合</sup>
- 3、以 (9) 为主催化剂, (10) 为催化剂, 可以组成 (11) 催化剂, 使丙烯  
<sup>过渡金属</sup> <sup>卤化物</sup> 聚合得到全同立构聚丙烯, 其规整度常用 (12) 表示。 <sup>全同指数 (IIP)</sup>
- 4、丁二烯 ( $r_1=0.3$ ) 与丙烯腈 ( $r_2=0.2$ ) 进行共聚, 该共聚反应为 (13) 共非理想恒比  
聚, 若  $f_1^0$  分别为 0.533、0.60、0.40 时,  $F_1$  将随聚合转化率的升高而 (14)、  
<sup>下降</sup> (15)、(16) <sup>升高</sup>。
- 5、已知  $M_1$  和  $M_2$  的  $e_1=1.0$ ,  $e_2=-0.80$ ; ( $Q_1=0.026$ ,  $e_2=-0.22$ ), 比较两种单体  
的共轭稳定性是 (17); 从电子效应看,  $M_2$  是具有 (18) 取代基的单体,  
 $M_2$  是具有 (19) 的单体。比较两单体的活性 (20), 两自由基的活性 (21)。
- 6、悬浮聚合的基本配方是 (22), 影响颗粒形态的两种主要因素 (23) 和 (24)。  
<sup>单体, 引发剂, 是溶剂和分散剂, 具有特定的活性端基或侧基</sup> <sup>搅拌速度, 和用量</sup> <sup>能同时提高聚合速率和相对分子质量</sup>
- 7、与其它聚合方法相比, 乳液聚合方法的最突出优点是 (25)。  
<sup>乳液聚合</sup> <sup>和用量</sup> <sup>能同时提高聚合速率和相对分子质量</sup>
- 8、所谓无规预聚物是指 (26), 例如: (27); 所谓结构预聚物  
是指 (28), 例如: (29) <sup>和反应物</sup> <sup>的预聚物</sup>。
- 9、随着外界供给物资能量的增加, 物资状态将发生固体、液体、气体的转  
变, 进一步给气体以能量, 则原来是单一原子的气体变为含有 (30)、(31)  
原子和 (32) 的混合物, 通常称之为 (33) <sup>等离子体</sup>。
- 10、下列聚合物的热分解模式为: PVC: (34); PMMA: (35); PE: (36)。  
<sup>取代基脱落</sup> <sup>解聚</sup> <sup>无规断链</sup>

#### 二、 完成下列反应 (8 分)

- 1、异丙苯过氧化氢—亚铁盐的反应产物可用于引发聚合的单体为 (A)  
A、VAc; B、DVB; C、IB; D、THF
- 2、苯乙烯—顺丁烯二酸酐共聚反应的产物为 (C)  
A、接枝共聚物; B、嵌段共聚物; C、交替共聚物; D、无规共聚物
- 3、合成聚苯醚的主要原料为 (B)  
A、苯和水; B、2,6-二甲基苯酚和氧;  
C、苯酚和氧; D、双酚 A 和光气
- 4、合成丁基橡胶的引发剂为 (A)  
A、四氯化锡和水; B、BPO; C、 $\text{BtH}$ ; D、 $\text{H}_2\text{SO}_4$
- 5、丁基橡胶的常用的交联剂为 (C)