

國立聯合大學 104 學年度碩士班考試招生

化學工程學系碩士班 入學考試試題

科目： 化工動力學 第 1 頁共 1 頁

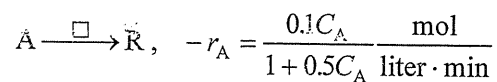
一. 定義和解釋下列項目： (30 points)

1. Elementary reactions ; 2. Holding time ; 3. Frequency factor
4. Series reactions ; 5. Autocatalytic reactions ; 6. Key reactant

二. For the stoichiometry $A + B \rightarrow$ (products) find the reaction orders with respect to A and B. The experiment data readings in following table. (15 points)

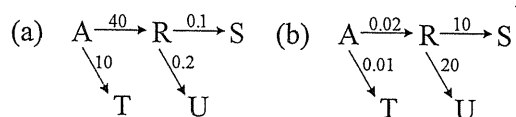
Run	$-r_A$	C_A	C_B
1	50	2	125
2	32	2	64
3	48	3	64

三. 一特殊的酵素反應物 A 在發酵中也扮演作催化劑。在水溶液進料 (20 liter/min) 中含有給予的酵素濃度，試求反應物 A 有 95% 轉化率時 ($C_{A0} = 2$ mol/liter) 所需塞流反應器 (plug flow) 體積。此酵素濃度下的發酵動力學如下所示： (20 points)



四. Liquid A decomposes by second-order kinetics, and in a batch reactor 50% of A is converted in a 5-minute run. How much longer would it take to reach 80% conversion. (15 points)

五. 考慮下列一階分解反應，其速率常數如下所示



若同仁的報告說明在塞流反應器 (plug flow) 出口流中 $C_S = 0.2 C_{A0}$ ，請問你能寫出在出口流中，其他成分 A、R、T 及 U 之濃度 (假如進入流 A 濃度 (C_{A0}) = 100) ? (20 points)