

南充市高2027届高考适应性考试（一诊）

化学参考答案及评分标准

一、单项选择题：本题共15小题，每小题3分，共45分，在每小题给出的四个选项中，只有一项是最符合题目要求的。

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
答案	A	C	B	A	B	D	B	C	A	C	C	D	D	D	A

二、非选择题：本题共4小题，共55分。

16.（共13分）

（1）IIIB（1分）

（2） $Y_2O_3 + 6NH_4Cl \xrightarrow{\text{高温}} 2YCl_3 + 6NH_3 \uparrow + 3H_2O$ （2分）

过量 NH_4Cl 使 Y_2O_3 充分氯化；通Ar提供惰性环境，抑制 YCl_3 水解（2分）

（3）U形管（1分） 碱石灰（1分）

（4）D中气体由红棕色变为无色（或催化剂网不再持续红热）（2分）

（5）A装置中为固-固反应，需要集中加热，提供反应引发所需的高温；装置C是气-固催化反应，管式炉控温精确、受热均匀，提供较高且稳定的温度，保证催化反应顺利进行。（2分）

（6）B（1分）

（7）六亚甲基四胺 $[(CH_2)_6N_4]$ 是一种弱碱，与体系中的酸反应能得到其酸化离子[如 $(CH_2)_6N_4H^+$]，当外来酸碱加入时， H^+ 与 OH^- 能分别被六亚甲基四胺和其酸化离子吸收，而减弱pH变化（1分）

17.（共14分）

（1）+1（1分）

（2） 2.16×10^{-10} （2分） O_2 （2分）

（3） $Na_2TeS_3 + 2Na_2SO_3 = 2Na_2S_2O_3 + Na_2S + Te \downarrow$ （2分）

（4）2.0（2分） $(1 - \frac{c_2V_2}{c_1V_1}) \times 100\%$ （2分）

（5）A（1分）防止Te粉被氧化（2分）

18.（共14分）

（1） $m+n$ （1分）

（2）反应I和II在同一容器中发生，它们共享相同的反应物和生成物。只要其中一个反应达到

平衡，另一个反应的各物质浓度也必然不再变化（2分）

(3) a（2分）

(4) <（2分） 正移（1分）

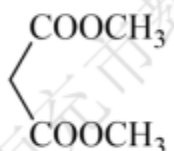
(5) $\frac{5}{6}$ （2分） >（2分）

在600~650 °C, $\ln \frac{K^\ominus(T_2)}{K^\ominus(T_1)}$ 与 ΔH (正值) 成正比, 标准平衡常数的增幅, 反应 I: $\frac{75/98}{15/49} = 2.5$ 倍,

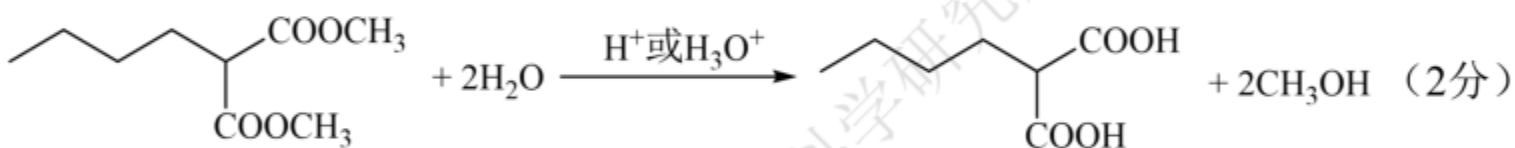
反应 II: $\frac{5/6}{2/3} = 1.25$ 倍, 所以 $m > n$ 。（2分）

19.（共14分）

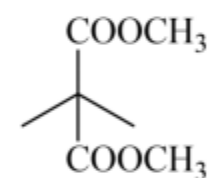
(1) 1,4-环己二烯（1分） 羧基（1分）

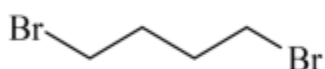
(2) （2分）

(3) 取代反应（1分）

(4) （2分）

(5) CO₂（1分） B（1分）

(6) 4（2分） （1分）

(7) （2分）

说明：1. 本答案供阅卷评分使用，参考解答是用来说明评分标准的，考生如按其他方法或步骤解

答，正确的同样给分；有错的，根据错误的性质，参照评分标准中相应的规定评分。

2. 化学专用名词中出现错别字、元素符号有错误，都要参照评分标准扣分。

3. 化学方程式、离子方程式未配平的，都不给分。