锦宏教育微信公众号：jh985211　　锦宏教育客服微信：18117901643

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）$Y_2O_3+6NH_4Cl\overset{高温}{=\!=\!=}2YCl_3+6NH_3\uparrow+3H_2O$（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）$(1-\frac{c_2V_2}{c_1V_1})\times100\%$（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

锦宏教育微信公众号：jh985211　　锦宏教育客服微信：18117901643

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 ℃，$\ln\frac{K^{\ominus}(T_2)}{K^{\ominus}(T_1)}$与$\Delta H$(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）CO_2（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。