

南充市高2025届高三适应性考试（三诊）

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
答案	A	C	C	B	A	A	B	D
题号	9	10	11	12	13	14	15	
答案	B	D	D	B	C	B	D	

二、非选择题：本题共4小题，共55分。

16. (共14分)

(1) 三颈烧瓶 (1分)

(2) ① $S + Na_2SO_3 \xrightarrow{\quad} Na_2S_2O_3$ (2分) ② $>$ (1分)

(3) 溶液完全澄清时 (2分) 过量的 SO_2 使溶液呈酸性， $Na_2S_2O_3$ 在酸性条件下会发生分解 (2分)

(4) 表面晶膜 (1分) 过滤 (1分)

(5) 滴入最后半滴样品溶液时，溶液颜色由蓝色变为无色，且30s内保持不变 (2分)

$$\frac{189.6c}{a} \times 100\% \quad (2分)$$

17. (共13分)

(1) $CH_4(g) + H_2O(g) \rightleftharpoons CO(g) + 3H_2(g) \quad \Delta H_3 = +206.2 kJ/mol$ (2分)

(2) B、C (2分)

(3) 减小 (1分) 进料比增大，体系中 CO_2 增大，发生反应②，消耗 H_2 ，生成 CO ，导致 $n(H_2)/n(CO)$ 减小 (2分) 88% (2分) 14/19 (2分)

(4) ⑤ (1分) 温度较低时反应⑤自发进行，温度较高时反应④自发进行，无论温度如何，都将有积碳反应自发进行 (1分)

18. (共13分)

(1) SiO_2 (1分)

(2) 分离效率高，效果好 (2分)

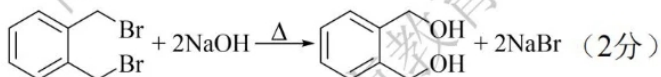
(3) Fe^{3+} (1分) $FeS + 2Fe^{3+} \xrightarrow{\quad} 3Fe^{2+} + S$ (2分) CuS (1分)

(4) 3.3 (2分)

(5) 4 (2分) $\frac{\sqrt{2}}{2}a$ (2分)

19. (共15分)

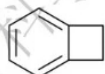
(1) Br₂、光照 (2分)

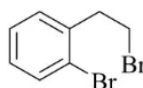


(2) 氰基 (1分) 1、4或2、3 (2分)

(3) 氧化反应 (2分)

(4) 10 (2分)

(5)  (2分)

(6)  (2分)

说明: 1. 本答案供阅卷评分使用, 试题的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。