

浙江省新阵地教育联盟 2024 届第一次联考

高二化学参考答案

一、选择题（本大题共 16 小题，每小题 3 分，共 48 分。每小题列出的四个备选项中只有一个是符合题目要求的，不选、多选、错选均不得分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	A	B	C	C	D	C	B	D	A	D
题号	11	12	13	14	15	16				
答案	B	A	D	B	D	C				

二、非选择题（本大题共 5 小题，共 52 分）

17. （10 分）

（1）[Ar]3d⁵4s¹（1 分） d（1 分）

（2）直线型（1 分） sp³（1 分）

MgCl₂ 的熔点大于 BeCl₂（1 分），MgCl₂ 是离子晶体，BeCl₂ 是分子晶体，离子键强于分子间作用力（1 分）。

（3）Be₂C（1 分） 8（1 分） $\frac{120}{a^3 N_A} \times 10^{30}$ （2 分）

18. （10 分）

（1）Ba、Br、O（2 分，写出 2 个给 1 分），Ba(BrO₃)₂（2 分）。

（2）3SO₂+HBrO₃+3H₂O=HBr+3H₂SO₄（2 分）；

（3）BrO₃⁻+F₂+2OH⁻=BrO₄⁻+2F⁻+H₂O（2 分）。

（4）用玻璃棒蘸取溶液 C，点在蓝色石蕊试纸上，呈红色说明溶液中有 H⁺；取溶液于试管中，加入 Na₂SO₄ 溶液，若产生白色沉淀，说明有 Ba²⁺（2 分，检验 H⁺ 正确给 1 分，检验 Ba²⁺ 正确给 1 分）。

19. （10 分）

（1）+247（1 分）

（2）d（1 分）

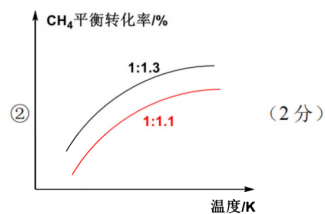
（3）CD（2 分）；

（4）225（2 分）

（5）①随反应时间延长，甲烷积碳增多，覆盖催化剂降低了催化剂的活性，甲烷的转化率随时间均下降（1 分）；

②提高原料气中 CO₂ 含量，反应 I 反应速率增大；反应 I 消耗 CH₄ 速率增大，使得反应 III 裂解产生积碳的速率减小，所以甲烷转化率增大。

（上述两点达到任意一点就给 1 分，从平衡移动的角度回答不给分）



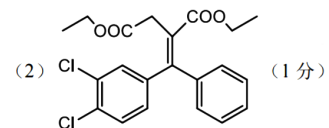
两条曲线走势都随温度升高而增大 (1分); 1:1.3 的曲线在上方 (1分)。

20. (10分)

- (1) $2\text{FeO} \cdot \text{Cr}_2\text{O}_3 + 7\text{NaNO}_3 + 4\text{Na}_2\text{CO}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 4\text{Na}_2\text{CrO}_4 + \text{Fe}_2\text{O}_3 + 7\text{NaNO}_2 + 4\text{CO}_2$ (2分)
- (2) AC (2分)
- (3) (a) $\rightarrow$ (f) $\rightarrow$ (c) $\rightarrow$ (g) (2分)
- (4) ①滴入最后半滴标准液, 溶液颜色恰好从蓝色变为无色, 且半分钟内不变色。 (1分)
- ②64.00% (有效数字不作要求) (2分)
- ③过量 I⁻被空气中氧气氧化, 使得 I₂ 的含量偏高。 (1分)

21. (12分)

- (1) (酮)羰基、碳氯键 (1分)



- (3) BC (2分)

