

高二年级化学参考答案

一、选择题

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9
答案	C	D	A	B	B	C	A	C	D
题号	10	11	12	13	14	15	16	17	18
答案	C	C	B	A	C	B	A	C	A
题号	19	20	21	22	23	24	25		
答案	D	A	D	D	D	B	B		

二、非选择题

26. (共6分)。

(1) (2分) $\text{CH}_4(\text{g}) + 2\text{O}_2(\text{g}) = \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H = -896 \text{ kJ/mol}$

(2) (2分) 正向移动 变深 (3) (2分) 6.01

27. (共10分) (1) (2分) 放 92

(2) (2分) b 加入催化剂可以改变反应历程, 降低反应所需的活化能

(3) (2分) CD

(4) (4分) ① 0.11 $0.05 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$ ② CDE

28. (共10分)

(1) (2分) $\frac{c(\text{CO}) \cdot c(\text{H}_2\text{O})}{c(\text{CO}_2) \cdot c(\text{H}_2)}$ $\frac{m(\text{H}_2)}{m(\text{CO})}$

(2) (2分) 4/9 (3) (2分) 等于 50%

(4) (2分) 逆反应方向

(5) (2分) 增加 CO_2 的量 (其他合理答案均可)

29. (共12分) I (1) (2分) 温度 10.0 (2) (2分) ①③ 6.0

II (1) (2分) 玻璃搅拌器 小烧杯口没有紧贴硬纸板

(2) (2分) -56 kJ/mol

(3) (2分) acd

(4) (2分) $\Delta H > \Delta H_3 = \Delta H_2$

30. (13分) ① $\text{CO}(\text{g}) + 2\text{H}_2(\text{g}) = \text{CH}_3\text{OH}(\text{g}) \quad \Delta H = -94.9 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

② (2分) 低温

2) (2分) AC

(3) (2分) 如右图

(4) (4分) B 甲醇的产率 = CO_2 的转化率 $\times$ 甲醇的选择性, 经计算, B 中甲醇的产率最大

