

2017 学年第一学期杭州市高三年级教学质量检测

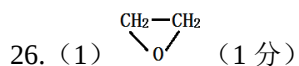
化学试题参考答案及评分标准

可能用到的相对原子质量：H 1 C 12 N 14 O 16 Na 23 Mg 24 S 32 Cl 35.5 K 40 Cr 52 Fe 56 Cu 64 Ba 137

一、选择题（本大题共 25 小题，每小题 2 分，共 50 分。每个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	C	A	C	B	B	A	D	D	C
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	B	D	A	B	A	D	D	A	D	B
题号	21	22	23	24	25					
答案	C	C	C	D	B					

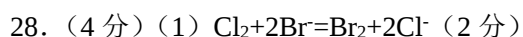
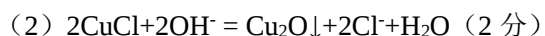
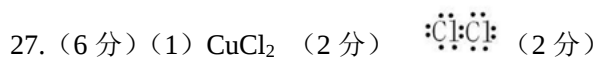
二、非选择题（本大题共 4 小题，共 20 分）



(2) 加成反应 (1 分)



(4) BC (2 分)



(2) 不能 (1 分) b 中可能还有 Cl_2 (1 分)

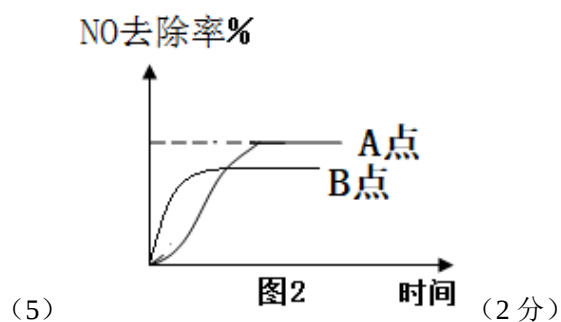
29. (4 分) (1) 1.25 (2 分) (2) 0.1 (2 分)

30. (10 分)

(1) $(a+2b)$ (2 分) (2) B (1 分)

(3) $K=3.645$ (2 分)

(4) 小于 (1 分) Li 作催化剂时速率常数小，反应活化能大 (2 分)



31. (10分)

- (1) $\text{Al} + 4\text{OH}^- + 3\text{AgCl} = 3\text{Ag} + 3\text{Cl}^- + \text{AlO}_2^-$ (2分)
- (2) 使溶液中的银元素转化为 AgCl 沉淀而富集, 使醋酸铵转化为 CH_3COOH (2分)
- (3) AD (2分)
- (4) 将溶液转移至蒸发皿中, 控温加热至溶液表面出现晶膜 (1分)
- (5) ①使吸附于 AgSCN 上的 Ag^+ 及时地释放出来; (1分); ②95.20% (2分)

32. (10分)

