

2019~2020 学年第一学期高三年级阶段性测评

化 学 答 案

一、选择题（本题包括 18 小题，每小题 3 分，共 54 分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
答案	B	A	C	D	D	B	A	C	D	A	C	B	B	D	C	D	D	A

二、选择题（本题包括 5 小题，每小题 4 分，共 20 分）

题号	19	20	21	22	23
答案	B	A	D	A	A

三、必做题（本题包括 5 小题，共 56 分）

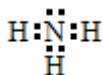
24.（共 8 分，每空 2 分）

(1) CD

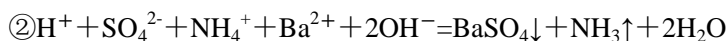
(2) BD

(3) 有白烟生成 $3\text{Cl}_2 + 8\text{NH}_3 = \text{N}_2 + 6\text{NH}_4\text{Cl}$

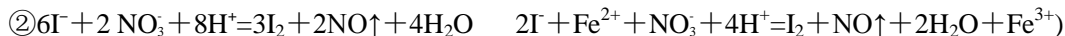
24.(共 14 分，每空 2 分)



(1) ① $\text{Ba}(\text{OH})_2$



(2) ① FeI_2



③ 检验反应后的溶液中是否含有铁离子，用硫氰化钾检验，若出现红色，则说明生成铁离子，若无红色，则是因为生成碘单质溶液变黄

25.（共 12 分，除标注外，每空 2 分）

(1) 三（或 3）（1 分） IIIA（1 分）

(2) CO_2 $\text{CO}_2 + 2\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = 2\text{NH}_4^+ + \text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$

(4) ①Cu 和 Fe 加入足量盐酸反应后过滤

②过滤、洗涤、灼烧

27.（共 10 分，每空 2 分）

(1) 分液漏斗 液封，防止空气进入装置 4

(2) 在装置 2、3 之间添加控制开关

(3) 装置 4 内的空气没有排尽（或其他合理答案）

(4) 1:3

28.（共 12 分，除标注外，每空 2 分）

(1) BaCl_2 溶液（1 分） NaOH 溶液（1 分） Na_2CO_3 溶液（1 分）

(2) 硬质玻璃管（1 分） $\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\Delta} \text{Mg}(\text{OH})\text{Cl} + \text{HCl}\uparrow + 5\text{H}_2\text{O}$ HCl （1 分）

Mg 与热水反应（1 分）

(3) 1:3

(4) AB

四、选做题（本题包括 2 小题，各 20 分）

29. (共 20 分, 除标注外, 每空 1 分)

(1) M 9

(2) ①大于 小于

②三角锥形 sp^3

③ GaF_3 为离子晶体, $GaCl_3$ 为分子晶体, 离子晶体的熔点高 (2 分)

④ $F > Cl > Ga$ (2 分)

(3) ① Pb^{2+} (2 分) I (2 分) ② 6 (2 分) ③4 (2 分)

(4) 1 (2 分)

30. (共 20 分, 除标注外, 每空 1 分)

(1) $C_7H_{10}O_3$ (1 分) 氯原子、羟基 (2 分) 1, 2, 3-丙三醇 (2 分)

(2)NaOH 溶液、 HNO_3 溶液、 $AgNO_3$ 溶液 (3 分)

