

2023~2024 学年第二学期高二年级期中学业诊断

化学参考答案及评分建议

一、选择题（本题包括 16 小题，每小题 3 分，共 48 分）

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

二、非选择题（本题包括 5 小题，共 52 分）

17. (共 7 分，除标注外，每空 1 分)

(1) $C_8H_8O_3$

(2) 羟基、醛基 (2 分)

(3) 固态 分子晶体

(4) 官能团：碳溴键转化为醚键 (1 分)

化学键：C-Br 键断裂，形成 C-O 键 (1 分)

18. (共 8 分，除标注外，每空 2 分)

(1) $Cu(OH)_2 + 4NH_3 = [Cu(NH_3)_4]^{2+} + 2OH^-$

(2) 降低溶剂的极性，减小硫酸四氨合铜的溶解度 (或其他合理说法)

(3) 小于

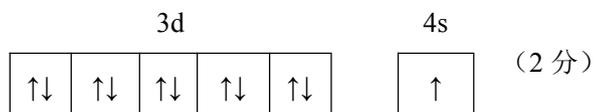
(4) 平面正方形 (1 分)

(5) D (1 分)

19. (共 12 分，除标注外，每空 1 分)

(1) VIA p

(2)



(3) > >

(4) AB (2 分，有错为零分，不全扣 1 分)

(5) Cr^{3+} N、Cl (2 分) 6

20. (共 10 分，除标注外，每空 2 分)

(1) ①漏斗 (1 分) ②蒸馏 (1 分)

(2) ①使 CO 转化为 CO_2

②在装置 E 后接上一个盛有碱石灰的干燥管 (或其他合理答案)

③ $C_2H_4O_2$

④ CH_3COOH (或 $HCOOCH_3$)

21. (共 15 分, 除标注外, 每空 2 分)

(1) ① $1s^22s^22p^63s^23p^63d^6$ (或 $[Ar]3d^6$) ② +2 (1 分) O > Si

(2) ① NaCl 为离子晶体, 而 $SiCl_4$ 为分子晶体

② $SiCl_4$ 、 $GeCl_4$ 、 $SnCl_4$ 均为分子晶体, 随着其相对分子质量增大, 其范德华力依次增大 (或其他合理说法)

③ 正四面体形 (1 分) sp^3 (1 分)

(3) MgB_2 $\frac{\sqrt{3}}{3}a$

以上试题其他合理答案或说法也可给分。