

# 太原五中 2022-2023 学年度第二学期阶段性检测

## 高二化学(理)

命题：吕宏斌、张子辰；校对：张毅强 王磊 安晓婷（2023.5）

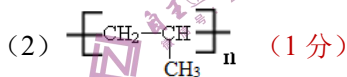
一、选择题（每小题只有一个正确选项，1-10 每小题 2 分，11-20 每小题 3 分，共 50 分）

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

二、填空题（除标注外每空 2 分，共 50 分）

21.（除标注外每空 2 分，共 12 分）

(1) 碳溴键（或溴原子）（1 分）



(3) ABDCE

(4) a.①②      ③⑤      b.3      3

22.（除标注外每空 2 分，共 12 分）

(1) <（1 分）      (2) 直线形（1 分）

(3) ① $3d^9$       ② $sp^3$  杂化      乙二胺分子间可以形成氢键      ③E

(4)  $\frac{\sqrt{3}}{4} \sqrt[3]{\frac{4 \times 83}{a \cdot N_A}} \times 10^{10}$

23.（除标注外每空 2 分，共 13 分）

(1) 分液漏斗（1 分）

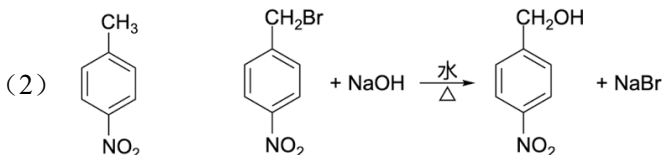
(2) ①增大气体与液体的接触面积，使反应物反应更充分      ②ac      ③适当加热

(3) 受热均匀，加热温度恒定且温度较高       $3\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + \text{P}_2\text{O}_5 \xrightarrow{\Delta} 3\text{CH}_2=\text{CH}_2 \uparrow + 2\text{H}_3\text{PO}_4$

(4) 82.5%

24.（除标注外每空 2 分，共 13 分）

(1) 甲苯（1 分）



(3) 加成反应

(4) bc

(5) 13

