

# 参考答案

## 2024 年全省普通高中学业水平等级考试

### 化学

#### 注意事项:

- 1.答卷前,考生务必将自己的姓名、考生号等填写在答题卡和试卷指定位置。
- 2.回答选择题时,选出每小题答案后,用铅笔把答题卡上对应题目的答案标号涂黑。如需改动,用橡皮擦干净后,再选涂其他答案标号。回答非选择题时,将答案写在答题卡上。写在本试卷上无效。
- 3.考试结束后,将本试卷和答题卡一并交回。

可能用到的相对原子质量: H 1 C 12 O 16 S 32

一、选择题: 本题共 10 小题, 每小题 2 分, 共 20 分。每小题只有一个选项符合题目要求。

1.B    2.D    3.A    4.B    5.C    6.A    7.C    8.B    9.C    10.C

二、选择题: 本题共 5 小题, 每小题 4 分, 共 20 分。每小题有个或两个选项符合题目要求, 全部选对得 4 分, 选对但不全的得 2 分, 有选错的得 0 分。

11.D

12.AB

13.B

14.AC            15.CD

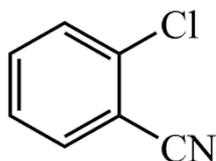
三、非选择题: 本题共 5 小题, 共 60 分。

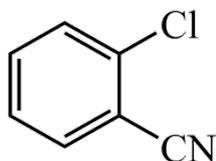
16. (1)    ①. 四    ②. VIIB    ③. Cr

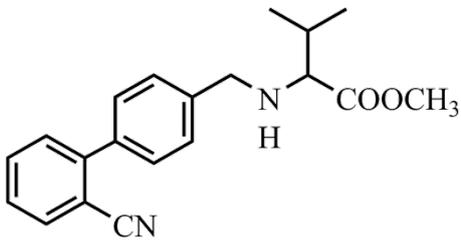
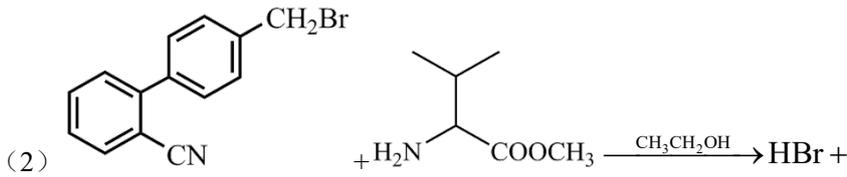
(2)    ①.  $\text{MnO}_2$     ②. 降低    ③. A

(3)    ①. 正四面体形    ②.  $\text{sp}^2$

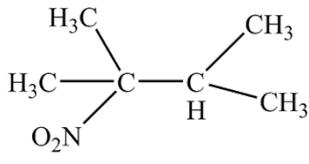
(4) FDCA 形成的分子间氢键更多



17. (1)    ①.     ②. 取代反应



(3) ①. 醛基 ②. 1



(4) ①. NaOH ②. G 中的  $-\text{CH}_2\text{OH}$  会被  $\text{KMnO}_4$  氧化为  $-\text{COOH}$ , 无法得到 E

18. (1) ①. 1:1 ②.  $\text{H}_2\text{S}$

(2) 热浸 (3) 将过量的  $\text{Fe}^{3+}$  还原为  $\text{Fe}^{2+}$

(4) ①. C ②.  $\text{Pb} + 2[\text{AgCl}_2]^- = 2\text{Ag} + [\text{PbCl}_4]^{2-}$

(5) 阳极

19. (1) AD (2) ①. 浓硫酸 ②. 防止倒吸

(3) ①. 当加入最后半滴  $\text{KIO}_3$  碱性标准溶液后, 溶液由无色突变为蓝色且 30s 内不变色 ②.

$$\frac{19.200V}{a} \%$$

(4) ①. 催化剂 ②. 通入 F 的气体温度过高, 导致部分  $\text{I}_2$  升华, 从而消耗更多的  $\text{KIO}_3$  碱性标准溶液 ③. 不变

20. (1)  $\Delta H_1 + \Delta H_2 + \Delta H_3$

(2) ①.  $\text{H}_2$  ②. 当温度高于  $T_1$ ,  $\text{CaCO}_3(\text{s})$  已完全分解, 只发生反应II, 温度升高, 反应II逆向移动, 所以  $\text{CO}_2$  的摩尔分数减小。

(3) ①.  $\frac{5}{9}$  ②. 0.5 ③. 不变 ④. 不变