

江苏省仪征中学 2020—2021 学年度第二学期高一化学导学单

期末复习（一）试卷讲评（2）

研制人：杨震

审核人：李萍

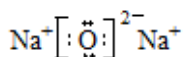
授课时间：6.11

【考点导航】（重要的考点）

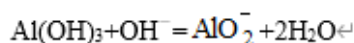
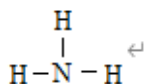
氮及其化合物、元素周期律、化学反应原理、有机化学基础

【班情导析】（错误率较多的题目统计、存在典型错误、失分原因等等）**【纠错导学】（自主订正）**

21. (10分) (1) 第2周期VIA族

SiH₄

(2) Al > C > O

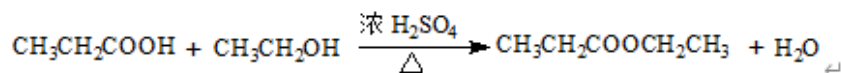
22. (8分) (1) N₂(2) 3 Cl₂ + 8 NH₃ = 6 NH₄Cl + N₂

Mg

23. (14分) (1) 羟基

取代反应

(2) HBr

CH₃CH₂CN(3) 饱和 Na₂CO₃ 溶液(4) C₄H₁₀O

24. (16分) (1) -92

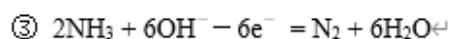
(2) ①曲线 A

②0.6/t₀

③a d

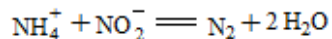
(3) ①正极

②电极 a

(4) 2NH₃ + NaClO = N₂H₄ + NaCl + H₂O25. (12分) (1) CaCO₃CaSO₃ (或 CaSO₄) (顺序可颠倒)

(2) 控制气体的流速

(3) ①4:1



②1:5

【解惑导思】（重点讲评错误较多、难度较大的题目）

21. 解题思路：根据题中信息，运用元素周期律推断出各个字母代表的元素

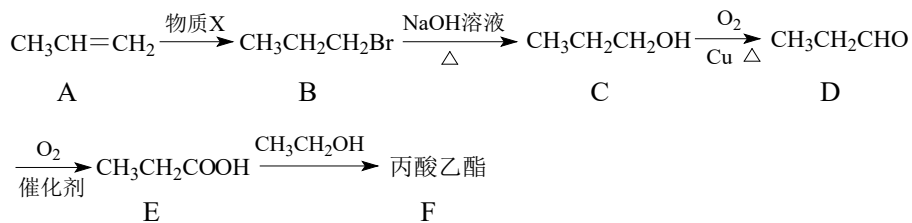
易错点：没有按要求答题，书写不规范造成失分较多

需具备的能力：掌握 1-18 号元素原子电子排布规律、原子半径变化规律、元素性质的变化规律

23. 易错点：化学方程式书写 H₂O 易丢失；CH₃CH₂COOCH₂CH₃ 易写成 CH₃CH₂COOCH₃CH₂；

需具备的能力：强化有机化学方程式书写的规范

(变式训练) 丙酸乙酯常用于合成人造香料，其合成路线如图所示(部分反应条件略去)：



- (1) 化合物 B 的分子式是_____，化合物 C 中含氧官能团的名称为_____。
- (2) E→F 的化学反应方程式是_____，反应类型是_____。
- (3) A→B 的反应是加成反应，则物质 X 的化学式为_____。
- (4) E→F 转化中有多种有机副产物，其中一种副产物 Q 的相对分子质量为 74，氢的质量分数为 13.51%，分子中碳氢原子个数比是 2：5，则 Q 的分子式为_____。

25. 解题思路：结合 $2\text{NO}+\text{O}_2=2\text{NO}_2$ ，找出题中 $2\text{NO}_2+2\text{NaOH}=\text{NaNO}_3+\text{NaNO}_2+\text{H}_2\text{O}$

$\text{NO}_2+\text{NO}+2\text{NaOH}=2\text{NaNO}_2+\text{H}_2\text{O}$ 两个反应之间的关系。

需具备的能力：运用氧化还原反应的规律进行逻辑推理

【反思导悟】(指出存在的问题，提出相应解决措施)

- 1.
- 2.