

2024 届高考考点滚动提升卷

编写说明

《2024 届高考考点滚动提升卷》是高三一轮复习过程中对特别重要的考点或题型进行强化训练的练习或测评用卷。现将有关编写事项说明如下：

一、各科试卷套数及题量(时长)

学科	语文	数学 (分文理)	英语	物理	化学	生物	政治	历史	地理
套数	16	16	16	15	15	15	15	15	15
题量	40 分钟	40 分钟	40 分钟	40 分钟	40 分钟	40 分钟	40 分钟	40 分钟	40 分钟

二、本套试卷的编写特点

1. 本卷主要由各地资深教研员、一线知名教师根据最新考试大纲和考试说明命制，具有很强的导向性和实用性。
2. 试题依据高考题型特点，切准考点，以点带面，覆盖基础知识，突出重难点，建构了完整的学科知识网络。
3. 试题聚焦必备知识、关键能力、学科素养及核心价值，使考生紧紧把握高考大方向，提高复习备考的针对性和有效性。
4. 试题有较好的区分度。既注重基础知识的巩固训练，也强化知识间的综合与灵活运用，适合不同类型的学校使用。

《高考考点滚动提升卷》编委会

2023 年 1 月

目 录

CONTENTS

- 化学(一) 化学实验基本方法
- 化学(二) 物质的量+滚动内容
- 化学(三) 化学物质及其变化+滚动内容
- 化学(四) 金属及其化合物+滚动内容
- 化学(五) 非金属及其化合物+滚动内容
- 化学(六) 无机化合物的性质及应用+滚动内容
- 化学(七) 物质结构 元素周期律+滚动内容
- 化学(八) 化学反应中的能量转化+滚动内容
- 化学(九) 化学反应速率和化学平衡+滚动内容
- 化学(十) 水溶液中的离子平衡+滚动内容
- 化学(十一) 电化学基础及应用+滚动内容
- 化学(十二) 常见的有机化合物(必修)
- 化学(十三) 化学与自然资源的开发利用+滚动内容
- 化学(十四) 选考综合
- 化学(十五) 综合测试

化学(一)参考答案

1. C 温度和催化剂都可影响反应速率,比较催化剂的影响,应在温度相同的条件下进行对比实验,A项错误;铜和浓硝酸反应生成 NO_2 ,二氧化氮和水反应生成 NO ,排水法收集到的是 NO ,B项错误; HCl 可与饱和碳酸氢钠溶液反应生成 CO_2 ,C项正确;比较元素非金属性强弱应选用其最高价含氧酸,分液漏斗中的浓盐酸应更换为高氯酸,D项错误。
2. B A项,锥形瓶和容量瓶在使用前无需烘干;C项,用容量瓶配溶液时,若加水超过刻度线,应重新配制溶液;D项,应用酸式滴定管量取 KMnO_4 溶液。
3. C NH_3 制备时,应用生石灰而非熟石灰,A项错误; NO 与 O_2 反应,不能用排空气法收集,B项错误, H_2 密度比空气小,用向下排空气法收集,C项正确; SO_2 密度比空气大,用向上排空气法收集,D项错误。
4. C 铜不溶于稀盐酸,A项错误; SO_2 易溶于水,B项错误;饱和 Na_2CO_3 溶液可除去乙酸,且乙酸乙酯在饱和 Na_2CO_3 溶液中易分层,便于分离,C项正确;铁粉与 FeCl_3 反应生成 FeCl_2 ,对 MgCl_2 而言, FeCl_2 是新的杂质,D项错误。
5. A 强酸溶液或弱电解质稀溶液在加水稀释时,溶液中的 $c(\text{H}^+)$ 均减小,溶液的 pH 均增大,A项符合题意;向含有酚酞的 Na_2CO_3 溶液中滴加少量 CaCl_2 溶液,有白色沉淀生成且溶液红色变浅,可证明 Na_2CO_3 溶液中存在水解平衡,B项不符合题意;在 FeCl_3 溶液中 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 转化为 $\text{Fe}(\text{OH})_3$,C项不符合题意;向同浓度的 NaCl 和 NaI 混合溶液中滴加少量 AgNO_3 溶液,先生成黄色沉淀,证明 $K_{\text{sp}}(\text{AgCl}) > K_{\text{sp}}(\text{AgI})$,D项不符合题意。
6. C SiO_2 难溶于水及硫酸,“滤渣”的主要成分为 SiO_2 ,A项正确;“操作 a”的名称为洗涤、干燥,B项正确;“滤液”中溶质的主要成分为 Na_2SO_4 、 K_2SO_4 、 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$,C项错误;制备流程所涉及的所有化学反应中均无化合价的变化,均为复分解反应,D项正确。
7. B 氯气的密度比空气的大,应采用向上排空气法收集,故需要将 g 管延长至接近瓶底,A项正确;若撤消 e,则 f 中的水蒸气逆向进入 d 中导致 FeCl_3 水解,B项错误; Cl_2 与碱反应可得到 NaCl 、 NaClO 两种盐,C项正确;加热时装置中的空气会与铁反应,故先通入一段时间氯气,目的是排出装置中空气,防止加热时铁被氧气氧化,D项正确。
8. (1)充满黄绿色气体
- (2)分液漏斗; $2\text{MnO}_4^- + 10\text{Cl}^- + 16\text{H}^+ \rightleftharpoons 2\text{Mn}^{2+} + 5\text{Cl}_2 \uparrow + 8\text{H}_2\text{O}$

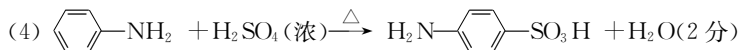
(3)饱和食盐水;除去 Cl_2 中的 H_2O 并能缓冲气流或其他合理答案

(4)碱石灰;蒸馏(每空 2 分)

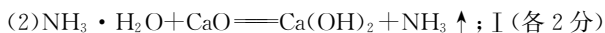
9. (1)油浴加热(1 分);185(1 分);使反应物充分混合,提高原料利用率(2 分)

(2)冷凝回流气化的苯胺,提高原料的利用率;球(蛇)形冷凝管(各 2 分)

(3)乙醇;向布氏漏斗中加入酒精至刚浸没固体(各 2 分)

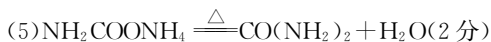


10. (1)三颈烧瓶(1 分)



(3)反应放热,低温下,平衡右移,有利于 $\text{NH}_2\text{COONH}_4$ 生成;冰水浴(各 2 分)

(4)气体或装置干燥不彻底,含有水分(或其他合理描述,2 分)



(6)92%(2 分)

11. (1)避免 b 中压强过大(2 分)

(2)防止暴沸;直形冷凝管(各 2 分)

(3)c 中温度下降,管路中形成负压(1 分)

(4)①液封,防止氨气逸出(1 分)



(5) $\frac{1.4cV}{m}$; $\frac{7.5cV}{m}$ (各 2 分)