

新教材

编写说明

《全国名校高中模块单元检测示范卷》(以下简称单元卷)的主要功能是检测学生对各阶段所学知识的掌握程度,同时兼顾考察学生对知识的运用迁移能力。所有内容均按照同步教材课程进度,合理划分单元,科学设计检测节点,着重指导学生对基础知识的理解、掌握和运用,同时渗透了高考的考察方向。作为阶段考试或者课后练习用卷,本卷具有以下特点:

1. 贴近教材、高度同步。单元卷是在学生学完相应章节后,为掌握所学知识的即时性训练或者考试材料,与课本高度同步,做到“学什么,练什么,考什么”,不超前不超标,紧跟教学进度,科学安排检测节点。训练题量适中,针对知识点全面设题,涵盖同步学习所有知识点、难点和高考题型。

2. 滚动训练、全面覆盖。单元卷采用“同步+滚动”的设计模式,即前面若干个单元按照教材的顺序,分章节设置练习,不滚动;而后面若干个单元将教材重新划分为几个部分,滚动练习。做到训练到位,覆盖全面。应用艾宾浩斯遗忘曲线规律,通过及时滚动训练,克服“学后忘前”现象。

3. 经典原创、题题精彩。单元卷采用“经典+原创”的思路进行选编试题。所有试题都是围绕本单元的知识设置,既有经典,又有原创,每套试题设置基础训练题目和滚动提升题目;通过分层滚动测试训练,使解题能力从基础到综合再到应用稳步提升。

4. 高效训练、实用方便。单元卷具有较好的信度、效度、难易度和区分度。比如语文单元卷阅读部分,我们既设置了课内文章阅读,又设置了课外文章阅读。既可用于课堂掌握所学知识的练习,又可以用于课后巩固课堂内容的练习,还可以用于阶段性检测,达到高效训练的目的。答案全解全析,授之以“渔”。

化学目录

CONTENTS

- 全国名校高中模块单元检测示范卷·化学(一) 必修第一册 人教版 第一章第一~二节
- 全国名校高中模块单元检测示范卷·化学(二) 必修第一册 人教版 第一章第三节
- 全国名校高中模块单元检测示范卷·化学(三) 必修第一册 人教版 第二章第一~二节
- 全国名校高中模块单元检测示范卷·化学(四) 必修第一册 人教版 第二章第三节
- 全国名校高中模块单元检测示范卷·化学(五) 必修第一册 人教版 第三章第一节
- 全国名校高中模块单元检测示范卷·化学(六) 必修第一册 人教版 第三章第二节
- 全国名校高中模块单元检测示范卷·化学(七) 必修第一册 人教版 第四章第一节
- 全国名校高中模块单元检测示范卷·化学(八) 必修第一册 人教版 第四章第二~三节
- 全国名校高中模块单元检测示范卷·化学(九) 必修第一册 人教版 阶段性测试一(第一章)
- 全国名校高中模块单元检测示范卷·化学(十) 必修第一册 人教版 阶段性测试二(第一~二章)
- 全国名校高中模块单元检测示范卷·化学(十一) 必修第一册 人教版 阶段性测试三(第一~三章)
- 全国名校高中模块单元检测示范卷·化学(十二) 必修第一册 人教版 阶段性测试四(第一~四章)

化学(一)参考答案

1. D 氧化物是指由两种元素组成且一种是氧元素的化合物, CaCO_3 含三种元素, 不属于氧化物, A 项错误; 酸是指在电离时产生的阳离子全部是氢离子的化合物, CaCO_3 不能电离出氢离子, 不属于酸, B 项错误; 碱是指在电离时产生的阴离子全部是氢氧根离子的化合物, CaCO_3 不能电离出氢氧根, 不属于碱, C 项错误; CaCO_3 溶于水的部分完全电离, 能产生自由移动的离子, 可导电, 属于电解质, D 项正确。
2. D NaCl 是钠盐、正盐, A 项不符合题意; Na_2SO_4 是钠盐、正盐、硫酸盐, B 项不符合题意; NaHCO_3 是钠盐、酸式盐、碳酸盐, C 项不符合题意; Na_2CO_3 是钠盐、正盐、碳酸盐, D 项符合题意。
3. A Fe_2O_3 不溶于水, 在水中无法电离, A 项符合题意。
4. B 该反应属于复分解反应, A 项不符合题意; 氧化物的定义是由两种元素组成的化合物, 其中一种是氧元素, B 项符合题意, D 项不符合题意; MgCl_2 溶于水, 在水中电离出可自由移动的 Mg^{2+} 和 Cl^- , 能导电, C 项不符合题意。
5. B 氯化钠溶液是混合物, 不是电解质, A 项错误; 熔融的硫酸钾能导电, 故为电解质, B 项正确; 铝是单质, 故不是电解质, C 项错误; 盐酸是氯化氢的水溶液, 属于混合物, 不是化合物, D 项错误。
6. B 氧化亚铁属于碱性氧化物, 其化学式为 FeO , A 项错误; 固态二氧化碳俗称干冰, 属于酸性氧化物, 其化学式为 CO_2 , B 项正确; 硫酸属于酸, 其化学式为 H_2SO_4 , C 项错误; 纯碱是碳酸钠 (Na_2CO_3), 属于盐, 不是碱, D 项错误。
7. A 根据分散质粒子的直径大小对分散系进行分类, 分散质粒子的直径小于 1 nm 的是溶液, 大于 100 nm 的是浊液, 1 nm ~ 100 nm 的是胶体, A 项符合题意; 丁达尔现象可以用来鉴别胶体和溶液, 但不是唯一方法, B 项不符合题意; 胶体的分散质粒子的直径小于悬浊液的, B 项不符合题意; 溶液是均一, 稳定的, 但并不是所有均一、稳定的液体都是溶液, 如水, D 项不符合题意。
8. D 碘酒属于溶液, 氢氧化铁胶体、有色玻璃和烟均属于胶体, D 项符合题意。
9. D $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ 在水溶液中电离出可自由移动的 Fe^{3+} 和 SO_4^{2-} , $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ 是电解质, A 项错误; $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ 溶液是混合物, 不符合电解质概念, B 项错误; $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ 的电离方程式为 $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 = 2\text{Fe}^{3+} + 3\text{SO}_4^{2-}$, C 项错误。
10. C A 为复分解反应, B 为复分解反应, C 属于置换反应, D 属于置换反应, C 项正确。
11. A 固体粉末加水溶解后过滤, 有完全溶于稀 HNO_3 的滤渣, 该滤渣可能是 BaCO_3 或 CuCO_3 , 即原粉末中一定含 Na_2CO_3 ; 滤液加稀硫酸生成的白色沉淀甲为 BaSO_4 , 即原粉末中一定含 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, 则一定无 CuSO_4 ; 滤液中加 AgNO_3 生成的白色沉淀乙应为 AgCl , 即原粉末中含 KCl 。经上述分析可知原粉末中一定有 KCl 、 Na_2CO_3 、 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, A 项正确、B 项错误; 滤液中含 Ba^{2+} , 则肯定没有 CO_3^{2-} , 即白色沉淀乙是 AgCl , 不可能含 Ag_2CO_3 , C 项错误; 原粉末中一定没有 CuSO_4 , 一定有 KCl , D 项错误。

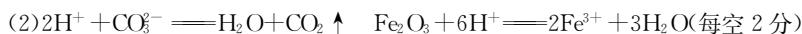
12. AB Ca^{2+} 和 CO_3^{2-} 不共存, C 项不符合题意; MnO_4^- 和 I^- 不共存, MnO_4^- 在水溶液中呈现紫红色, D 项不符合题意。

13. BD 澄清的石灰水久置后出现白色固体: $\text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^- + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$, B 项符合题意; 向氢氧化钡溶液中加入少量稀硫酸: $\text{Ba}^{2+} + 2\text{OH}^- + \text{SO}_4^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{H}_2\text{O}$, D 项符合题意。

14. B 灯泡由亮变暗, 至熄灭后又逐渐变亮的过程, 代表溶液中自由移动的离子先变少, 至几乎没有, 再逐渐变多, B 项符合题意。

15. C 向 NaOH 中加盐酸, 可以转化为 NaCl, 向 NaCl 中滴加 AgNO_3 溶液, 可以转化为 NaNO_3 , NaNO_3 无法转化为 NaCl, C 项符合题意。

16. (1) HCl 硝酸盐 蒸馏水 碱



17. (1) HCl Na_2CO_3 (各 1 分)

(2) ⑦⑨⑩ ⑤ 分子不停地做无规则运动 (各 1 分)

(3) ④⑥ ② (各 1 分)

(4) ①③⑦⑨⑩ ②④⑥⑧ (各 2 分)

(5) 蓝 (1 分) $\text{Cu}^{2+} + 2\text{OH}^- = \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow$ (2 分)

18. (1) ①稀盐酸 $4\text{Fe}^{2+} + \text{O}_2 + 4\text{H}^+ = 4\text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$ (各 2 分)

②升高 (1 分) ab (2 分)

(2) ①— (1 分) 分散质直径介于 1~100 nm 之间 (2 分) 用激光笔照射该分散系, 如果有一条明亮的光路呈现, 则证明该实验成功 (2 分)

② $\text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{H}^+ = \text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

19. (1) K_2CO_3 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ K_2SO_4 NaHSO_4 (各 1 分)

(2) $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4 \downarrow$ (2 分)

(3) ① $2\text{Al} + 6\text{H}^+ = 2\text{Al}^{3+} + 3\text{H}_2 \uparrow$ (2 分)

② $\text{CO}_2 + \text{OH}^- = \text{HCO}_3^-$ (2 分)

③ $\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- = \text{AgCl} \downarrow$ (2 分)

20. (1) CO_3^{2-} 、 Mg^{2+} 、 Fe^{3+} 、 SO_4^{2-}

(2) $\text{Ba}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} = \text{BaCO}_3 \downarrow$

(3) 只存在 NO_3^- 取适量溶液, 加入足量稀硝酸, 再加入硝酸银溶液, 观察是否有白色沉淀生成 (每空 2 分)