

2021 年河南省普通高中招生考试试卷

化 学

注意事项:

1. 本试卷共 4 页,四个大题,25 个小题,满分 50 分,考试时间 50 分钟。
2. 本试卷上不要答题,请按答题卡上注意事项的要求直接把答案填写在答题卡上。答在试卷上的答案无效。

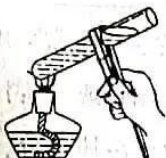
相对原子质量 H:1 C:12 N:14 O:16 Na:23 Mg:24 Al:27 Cl:35.5 K:39
Ca:40 Fe:56 Cu:64 Zn:65 Ag:108

一、选择题(本题包括 14 个小题,每小题 1 分,共 14 分。每小题只有一个选项符合题意)

1. 河南博物院馆藏丰富。下列相关制作过程中一定发生了化学变化的是
A. 玉柄雕琢 B. 骨笛打孔 C. 彩陶烧制 D. 金简刻字
2. 日常生活中,用得最多的材料是有机合成材料。下列不属于有机合成材料的是
A. 合金 B. 塑料 C. 合成橡胶 D. 合成纤维
3. 侯德榜是我国制碱工业的先驱。侯氏制碱法中的“碱”是指纯碱其化学式为
A. Na_2CO_3 B. NaHCO_3 C. NaOH D. NaCl
4. “84”消毒液的主要成分是次氯酸钠(NaClO)。 NaClO 中氯元素的化合价为
A. -1 B. +1 C. +5 D. +7
5. 下列物质在氧气里燃烧,能生成有刺激性气味气体的是
A. 木炭 B. 硫粉 C. 铁丝 D. 镁条
6. 古籍记载“曾青得铁则化为铜”,指可溶性的铜的化合物与铁反应得到铜,该反应为
A. 化合反应 B. 分解反应 C. 置换反应 D. 复分解反应
7. 规范的操作方法是实验安全和成功的保证。下列图示的实验操作正确的是



A. 点燃酒精灯



B. 加热液体



C. 收集氢气



D. 稀释浓硫酸

8. 2021 年世界水日的主题是“珍惜水、爱护水”。下列说法正确的是

- A. 地球上的淡水资源十分丰富
- B. 部分结冰的蒸馏水属于混合物
- C. 水是由氢分子和氧原子构成的
- D. 硬水中含有较多可溶性钙、镁化合物

化学试卷 第 1 页(共 4 页)

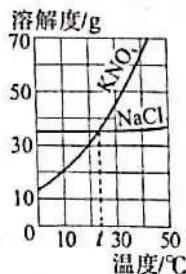


9. 黑火药爆炸时的反应为: $S + 2KNO_3 + 3C \xrightarrow{\text{点燃}} X + N_2 \uparrow + 3CO_2 \uparrow$ 。则 X 是

- ☒ A. K_2S ☐ B. K_2SO_3 ☐ C. K_2SO_4 ☐ D. $K_2S_2O_3$

10. 右图是 KNO_3 和 $NaCl$ 的溶解度曲线。下列说法正确的是

- ☐ A. KNO_3 的溶解度大于 $NaCl$ 的溶解度
☒ B. $t^\circ C$ 时, 两种物质的饱和溶液中溶质的质量分数相等
☐ C. $30^\circ C$ 时, $30\text{ g } NaCl$ 加入到 100 g 水中可得到饱和溶液
☐ D. 将 $40^\circ C$ 时一定质量的 KNO_3 的饱和溶液降温到 $20^\circ C$, 该溶液中溶质的质量保持不变



11. 现有下列反应: ① $2KMnO_4 \xrightarrow{\Delta} K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2 \uparrow$; ② $2KClO_3 \xrightarrow[MnO_2]{\Delta} 2KCl + 3O_2 \uparrow$;

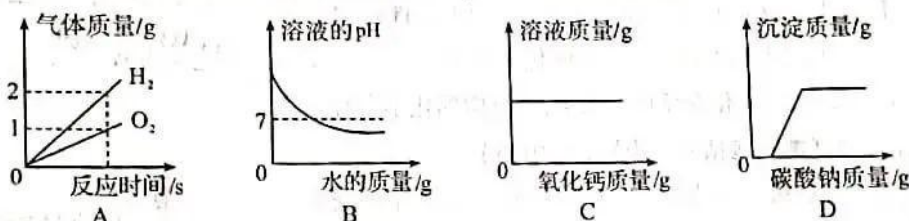
③ $2NH_4NO_3 \xrightarrow{\Delta} 4H_2O + 2N_2 \uparrow + O_2 \uparrow$ 。其中适用于实验室制取氧气的是

- ☐ A. ①② ☐ B. ②③ ☐ C. ①③ ☒ D. ①②③

12. 下列根据某些性质区分一些常见物质的方法错误的是

- ☐ A. 羊毛和涤纶: 灼烧闻气味
☒ B. 硫酸铵和氯化钠: 加熟石灰研磨
☐ C. 铜片和黄铜片: 相互刻画
☐ D. 氧气和二氧化碳: 伸入燃着的木条

13. 下列四个图像分别与选项中的操作相对应, 其中可能合理的是



- ☒ A. 电解一定质量的水
☐ B. 向一定质量的氢氧化钠溶液中滴加水
☒ C. 向一定质量的饱和氢氧化钙溶液中加入氧化钙
☐ D. 向一定质量的盐酸和氯化钙混合溶液中滴加碳酸钠溶液

14. 现将含有某一种氯化物杂质的 $MgCl_2$ 粉末 95 g 溶于水后, 与足量的 $AgNO_3$ 溶液反应, 可生成 $AgCl$ 沉淀 290 g 。则该 $MgCl_2$ 粉末中含有的杂质可能是

- ☐ A. $NaCl$ ☐ B. $CaCl_2$ ☒ C. $AlCl_3$ ☐ D. KCl

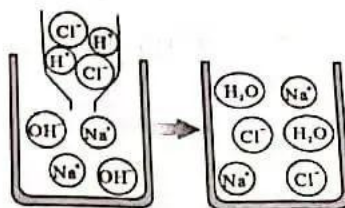
二、填空题 (本题包括 6 个小题, 每空 1 分, 共 16 分)

15. 空气中含量多且常用作保护气的是_____; 人体中含量最高的元素是_____。

16. 大米、面粉中含有的糖类物质主要是淀粉, 淀粉的化学式为_____ [填“ C_2H_5OH ” “ $C_6H_{12}O_6$ ” 或 “ $(C_6H_{10}O_5)_n$ ”]; 施用化肥是农业增产的重要手段, 尿素 [$CO(NH_2)_2$] 属于_____ (填“氮肥” “磷肥” 或“钾肥”)。

17. 氢氧化钠溶液与盐酸反应的化学方程式为_____。

右图是该反应的微观示意图,则该反应前后没有发生变化的离子有_____;从微观角度看,该化学反应的实质是_____。



18. 实验室除去粗食盐中难溶性杂质的主要实验步骤有:

溶解、_____、蒸发;除去粗食盐水中的杂质 CaCl_2 、 MgCl_2 、 Na_2SO_4 ,可依次加入过量 NaOH 、_____、 Na_2CO_3 溶液,分离出沉淀后,再加入适量盐酸,其作用是_____。

19. 开发利用清洁高效的新能源,减少 CO_2 的排放,有利于实现“碳中和”。

(1) 氢气是一种理想的新能源。氢气燃烧的化学方程式为_____;实验室用锌与稀硫酸反应制取氢气的化学方程式为_____。

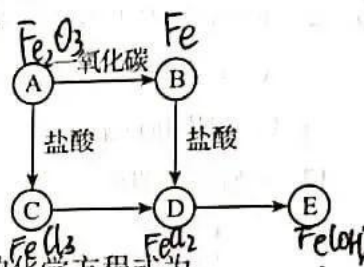
(2) 某有机物与 N_2O_4 反应释放能量,可以作高能能源。该有机物 18 g 与一定质量的 N_2O_4 恰好完全反应,可以生成 26.4 g CO_2 、21.6 g H_2O 和 25.2 g N_2 ,实验测得其相对分子质量为 60,则该有机物的化学式为_____。

20. A、B、C、D、E 均含同一种金属元素,它们之间的转化关系如右图所示(“→”表示反应可一步实现,部分物质和反应条件略去)。

已知:A 为氧化物,其中金属元素显 +3 价,且其质量分数为 70%;B 为单质;E 为难溶性碱;A→B 是工业制取 B 的主要原理。A 的化学式为_____;

D→E 的化学方程式为_____;

C 与 B 可发生化合反应生成 D,该反应的化学方程式为_____。



三、简答题(本题包括 4 个小题,共 10 分)

21. (2 分)请从分子的角度解释下列生产、生活中的现象。

(1) 湿衣服在太阳下晾晒比在阴凉处干得更快。

(2) 加压时,3 000 L 氧气可装入容积为 20 L 的钢瓶中。

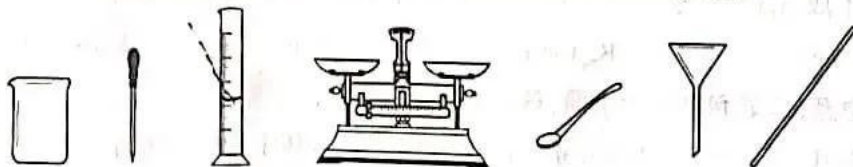
22. (2 分)某化学小组用右图所示的装置进行探究实验。

(1) 请写出滴加过氧化氢溶液时发生反应的化学方程式。

(2) 用 80 ℃ 的水加热 Y 形管,白磷燃烧而红磷不燃烧,说明燃烧需要什么条件?



23. (3 分)实验室选用下列仪器配制 50 g 质量分数为 6% 的氯化钠溶液。

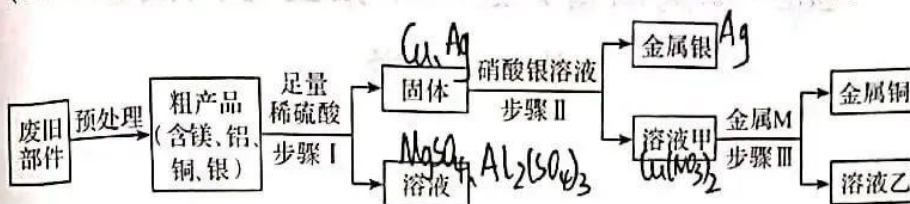


(1) 所需氯化钠固体的质量为_____ g。

(2) 完成该实验,上图中有一种仪器不必用到,请写出该仪器的名称。

(3) 若其他操作正确,量取水时俯视量筒读数,对结果会造成什么影响?

(3分)从废旧手机的某些部件中可以回收银和铜,其操作流程如下图所示。



(1)请写出步骤 I 中发生反应的化学方程式。(写出一个即可)

(2)步骤 II 中,加入硝酸银溶液的作用是什么?

(3)步骤 III 中,若溶液乙的质量大于溶液甲,确定 M 后写出发生反应的化学方程式。

综合应用题(共 10 分)

碳及其化合物与生产、生活密切相关,是化学学习和研究的重要内容。

(1)请将右边虚线框内碳原子的结构示意图补画完整。

(2)金刚石和石墨都属于碳单质,它们的化学性质相似,物理性质却有很大差异,其原因是_____ (填字母代号)。

- a. 构成它们的原子大小不同 b. 两种物质由不同种原子构成
c. 构成它们的原子数目不同 d. 两种物质里碳原子的排列方式不同

(3)某同学用下图装置(铁架台等略去)制取纯净、干燥的 CO_2 , 并探究 CO_2 的性质。



①A 装置能控制反应的发生和停止,请简述使反应停止的原理。

②B 装置中可能发生反应的化学方程式为_____。

③证明 CO_2 与水发生了反应的实验现象为_____。

(4)制取 CO_2 后的酸性废液需处理后再排放;除去 CO_2 常采用碱液吸收法。

①检验某废液是否呈酸性,可选用的一种试剂(或用品)是_____。

②为探究足量 NaOH 溶液吸收 CO_2 后溶液中溶质成分,某同学设计了如下方案:
取少量溶液,加入足量 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 溶液,反应后静置,取上层清液滴加酚酞溶液。
若溶液变红,溶质为 Na_2CO_3 和 NaOH 。请指出该方案中的错误并加以改正。

(5)某温室大棚需用到 440 L CO_2 (按标准状况计算, CO_2 密度为 1.964 g/L),用足量盐酸与含 CaCO_3 80% 的石灰石反应制取,需要这种石灰石的质量是多少?

2021年河南中考化学参考答案

一. 选择题

1-5: C A A B B 6-10: C D D A B

11-14: A B D C

二. 填空题

15: N_2 0

16: $(C_6H_{10}O_5)_n$ 氮肥

17: $NaOH + HCl = NaCl + H_2O$ $Na^+ \cdot Cl^-$ $H^+ + OH^- = H_2O$ (或 H^+ 与 OH^- 反应生成 H_2O)

18: 过滤 $BaCl_2$ 除去溶液中过量 $NaOH$ 和 Na_2CO_3

19: (1) $2H_2 + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2H_2O$; $Zn + H_2SO_4 = ZnSO_4 + H_2 \uparrow$

(2) $C_2H_8N_2$

20: Fe_2O_3 ; $FeCl_3 + 2NaOH = Fe(OH)_3 \downarrow + 2NaCl$; $2FeCl_3 + Fe = 3FeCl_2$

21: (1) 分子在不断的运动, 且温度越高运动越快

(2) 分子间有间隔, 压强越大, 间隔越小

22: (1) $2H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} 2H_2O + O_2 \uparrow$

(2) 温度达到可燃物着火点

23: (1) 3.0g (2) 漏斗 (3) 会使量取的水偏小, 溶质质量分数偏大

24: (1) $Mg + H_2SO_4 = MgSO_4 + H_2 \uparrow$ 或 $2Al + 3H_2SO_4 = Al_2(SO_4)_3 + 3H_2 \uparrow$

(2) 把 Cu 、 Ag 固体进行分离

(3) $Zn + Cu(NO_3)_2 = Zn(NO_3)_2 + Cu$

25: (1) (B) (2) d (3) ① 当用弹簧夹夹紧胶皮管时, 产生的气体

使装置内压强增大, 液体被压回长颈漏斗, 中与固体反应物脱离, 反应即停止。

② $NaHCO_3 + HCl = NaCl + H_2O + CO_2 \uparrow$

③ D 中干燥紫色石蕊试纸不变色, 中湿润的紫色石蕊试纸变红。

(4) ① 紫色石蕊 (或 Zn)

② 错误: 加入过量的 $Ca(OH)_2$ 改正: 取少量溶液, 加入足量 $CaCl_2$ 溶液, 看有白色沉淀生成, 反应后静置取上层清液滴加无色酚酞, 若溶液变红, 则溶液中含有 Na_2CO_3 和 $NaOH$ 。

100

44

$x \times 80\%$

$(440 \times 1.964)g$

$$\text{则 } \frac{100}{44} = \frac{x \times 80\%}{440 \times 1.964g}$$

解得 $x = 24.55g$

答: 需要这种中石灰石质量为 24.55g。

关于我们

自主选拔在线（原自主招生在线）创办于 2014 年，历史可追溯至 2008 年，隶属北京太星网络科技有限公司，是专注于**中国拔尖人才培养**的升学咨询在线服务平台。主营业务涵盖：新高考、学科竞赛、强基计划、综合评价、三位一体、高中生涯规划、志愿填报等。

自主选拔在线旗下拥有网站门户、微信公众平台等全媒体矩阵生态平台。平台活跃用户达百万量级，网站年度流量超 1 亿量级。用户群体涵盖全国 31 省市，全国超 95% 以上的重点中学老师、家长及考生，更有许多重点高校招办老师关注，行业影响力首屈一指。

自主选拔在线平台一直秉承 “专业、专注、有态度” 的创办公理念，不断探索 “K12 教育+互联网+大数据” 的运营模式，尝试基于大数据理论为广大中学和家长提供中学拔尖人才培养咨询服务，为广大高校、中学和教研单位提供 “衔接和桥梁纽带” 作用。

平台自创办以来，为众多重点大学发现和推荐优秀生源，和全国数百所重点中学达成深度战略合作，累计举办线上线下升学公益讲座千余场，直接或间接帮助数百万考生顺利通过强基计划（自主招生）、综合评价和高考，进入理想大学，在家长、考生、中学和社会各界具有广泛的口碑影响力，2019 年荣获央广网 “年度口碑影响力在线教育品牌”。

未来，自主选拔在线将立足于全国新高考改革，全面整合高校、中学及教育机构等资源，依托在线教育模式，致力于打造更加全面、专业的**新高考拔尖人才培养**服务平台。



微信搜一搜



自主选拔在线