

第六~九章巩固与提升①

1. A 2. C 3. B 4. D 5. A 6. C 7. C
8. B 9. D 10. D 11. B 12. A 13. B 14. D
15. A 16. AC 17. CD 18. B 19. AD 20. C
21. (1) A E F G B C (2) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Ca(OH)}_2$
22. (1) 物理 (2) 分子在不断地运动 (3) 蒸馏或煮沸 (4) ②③ (5) 蛋白质
23. (1) 没有 (2) $\text{Al(NO}_3)_3$ 、 $\text{Zn(NO}_3)_2$ 、 $\text{Cu(NO}_3)_2$ (3) $\text{Cu} + 2\text{AgNO}_3 \longrightarrow \text{Cu(NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$
 $\text{Zn} + 2\text{AgNO}_3 \longrightarrow \text{Zn(NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$ [或 $\text{Zn} + \text{Cu(NO}_3)_2 \longrightarrow \text{Zn(NO}_3)_2 + \text{Cu}$]
24. (1) ABCE 铝性质活泼, 表面生成了致密的氧

化膜 (2) Hg 液态 蒸发结晶(或降温结晶) 化肥(氮肥)

25. (1) Na_2CO_3 和 BaCl_2 CuSO_4 和 NH_4Cl

(2) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{BaCl}_2 \longrightarrow \text{BaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$

26. (1) 磷矿粉 (2) 碳酸氢铵 (3) 氯化铵 碱降低肥效 A

27. [分析猜想](1) CuSO_4 或硫酸铜 [实验结论]

(2) SO_2 或二氧化硫 $\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓}) \xrightarrow{\Delta} \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (3) 浓度大小或质量分数大小 [拓展延伸] $\text{SO}_2 + 2\text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

28. (1) 五 (2) 3.5 g (3) 12.25%

第六~九章巩固与提升②

1. D 2. B 3. D 4. B 5. A 6. C 7. A
8. B 9. C 10. A 11. C 12. D 13. D 14. C
15. B 16. D 17. C 18. C 19. AC 20. AD
21. (1) HCl $\text{Ca(ClO)Cl} + 5$
22. (1) 分子在不断运动 (2) $4\text{Fe} + 3\text{O}_2 \longrightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3$ 涂油(或喷漆、搪瓷、电镀等合理即可) (3) 隔绝白磷与空气接触
23. (1) > (2) 饱和 (3) 升高温度 (4) KNO_3 溶解度随着温度升高而增大
24. (1) Cu CuSO_4 (2) $4\text{Al} + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{Al}_2\text{O}_3$
(3) 置换反应 (4) $2\text{CuO} + \text{C} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Cu} + \text{CO}_2 \uparrow$

25. (1) 过滤 碳酸钠(或 Na_2CO_3) 碳酸钙(或 CaCO_3) (2) $2\text{NaOH} + \text{MgCl}_2 \longrightarrow \text{Mg(OH)}_2 \downarrow + 2\text{NaCl}$
(3) 除去 NaOH 和 Na_2CO_3 (4) 搅拌, 防止局部过热导致残留物飞溅

26. ① > 稀硫酸 ② 将稀硫酸加入滴有酚酞试液的 NaOH 溶液是否有颜色变化 $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ ③ 利用反应前后溶液 pH 的变化来判断反应发生了 ④ 放热 三

27. (1) 76 (2) 6 : 1 : 12 (3) 4.8 g

28. (1) 1.7 (2) 21.3% (3) 66%

中考模拟测试①

1. D 2. D 3. B 4. C 5. C 6. D 7. B 8. C
9. C 10. A 11. A 12. C 13. B 14. D 15. D 16. AC 17. BC 18. BD 19. B 20. BD
21. H_2SO_4 HNO_3 引流 搅拌
22. (1) ①②③⑤ (2) $2\text{C}_8\text{H}_{10} + 21\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 16\text{CO}_2 +$

$10\text{H}_2\text{O}$ (3) 密封保存、严禁烟火

23. (1) ① 分子是不断运动的 ② 蛋白质 ③ 隔绝氧气 ④ 碱 ⑤ 物理 饱和 (2) ① $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ 分解 ② 催化 H_2

24. (1) 非金属 得 (2) 最外层电子 (3) 从上到

下电子层数递增或最外层电子数相等或从上到下核电荷数增大等(只要合理均可) (4) 逐渐减小

25. 反应生成的二氧化碳气体放出 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ 把烧杯换成锥形瓶, 在锥形瓶口系一个气球

26. (1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ B
C (2) ①和② $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$ 氧气
水

中考模拟测试②

1. D 2. B 3. D 4. D 5. A 6. D 7. D 8. D
9. D 10. B 11. B 12. D 13. A 14. D 15. D
16. AC 17. C 18. D 19. AB 20. BD

21. b d c a
22. (1) 碳在常温下化学性质很稳定(或不活泼)
(2) 物理 吸热 (3) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

23. (1) $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ 血红蛋白
(2) 潮湿的空气 碳
24. (1) $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 = 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$ (2) ③
可吸收呼吸产生的 CO_2 、反应在常温下即可进行

中考模拟测试③

1. C 2. D 3. A 4. C 5. A 6. A 7. A 8. C
9. C 10. C 11. A 12. C 13. B 14. D 15.
A 16. A 17. CD 18. BC 19. A 20. B

21. (1) 使温度达到着火点 隔离可燃物 (2) $4\text{Al} + 3\text{O}_2 = 2\text{Al}_2\text{O}_3$ 氧气和水 (3) 维生素 (4) 化学
(5) 复合

22. ① 3 60 6 : 1 : 8 ② $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$
2 : 1 大于

23. (1) ② ④ (2) H_2 和 O_2 $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$ H^+ 和 Zn 锌原子失去电子, 变成锌离子, 氢离子得到电子变成氢原子, 两个氢原子结合生成一个氢分子 H^+ 和 OH^- 不相同 ③是化学变化, 原子核(元素和原子的种类)不变; ⑥是核变化, 原子核(元素和原子

27. (1) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CaCl}_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$
(2) 与碳酸钠充分反应 (3) 不洗涤碳酸钙, 表面可能会附着一层可溶性物质使沉淀物质量增加, 所以使得计算出的碳酸钠的质量增大 (4) 二氧化碳 (5) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} = 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ (6) 质量守恒 C 偏大
28. (1) 3.3 g (2) 石灰石样品中碳酸钙的质量分数为 75%

25. (1) ① 酸+盐 ② 金属+盐(①、②无顺序要求)
(2) ① H_2 改良酸性土壤(合理均可) ② 放出 ③
 $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$

26. (1) $2\text{NaOH} + \text{ZnSO}_4 = \text{Zn}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$
[或 $2\text{NaOH} + \text{FeSO}_4 = \text{Fe}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$] (2) 过滤
漏斗 引流(搅拌) (3) 硫酸镁、硫酸钠 硫酸、硫酸亚铁(两种即可) (4) 6.84%

27. 7 : 1 : 12 10 190
28. (1) 生成白色沉淀的质量为 10 g (2) 固体 B 的化学式为 FeO

的种类)发生改变 (3) 放热
24. (1) Fe_2O_3 (或氧化铁) Fe (或铁) CO_2 (2) C
 $+ 2\text{CuO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Cu} + \text{CO}_2 \uparrow$ 减小 (3) 三 (4) 游离

25. (1) 硝酸铜 硫酸钠 (2) 碳酸氢钠 向固体中加入过量稀盐酸时, 无气泡产生 (3) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 = 2\text{NaNO}_3 + \text{BaSO}_4 \downarrow$ (4) 硝酸、硝酸钠、硝酸钡、硝酸铜

26. Fe Cu $\text{Fe} > \text{Cr} > \text{Cu}$ 无明显现象发生(或无气泡生成, 溶液也不变色) 1 除去金属表面的氧化膜, 利于反应 能 $\text{Cr} + \text{FeSO}_4 = \text{Fe} + \text{CrSO}_4$

27. (1) 60 (2) 7 : 8 (3) 53%
28. (1) 19.7 (2) 解: 设溶液中溶质 NaCl 的质量为 x 。



117 197

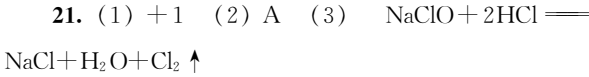
x 19.7 g

$\frac{117}{x}=\frac{197}{19.7\text{ g}}$ x=11.7 g

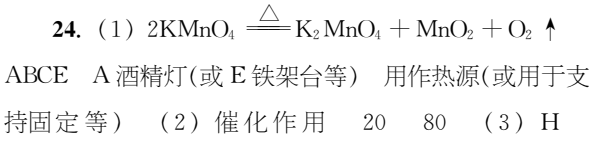
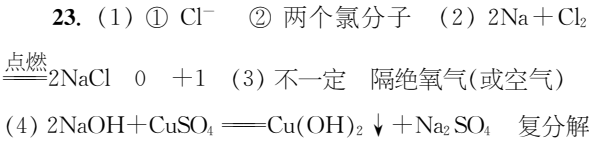
滤液中溶质的质量分数为 $\frac{11.7\text{ g}}{58.5\text{ g}}\times 100\%=20\%$

中考模拟测试④

1. D 2. B 3. D 4. A 5. A 6. B 7. C
8. C 9. D 10. C 11. C 12. C 13. D 14. D
15. C 16. B 17. CD 18. B 19. AB 20. B



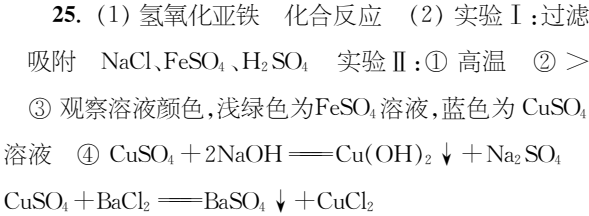
22. 铜 CuO+H₂SO₄==CuSO₄+H₂O 将浓硫酸沿着容器壁慢慢地注入盛有水的烧杯中



双氧水

6%

(4) 将导管移出水槽,用玻璃片盖住集气瓶口



26. (1) 脱水 吸水 (2) ①浓硫酸 水 ②浓硫酸
和一定浓度以上的稀硫酸都具有吸水性或浓硫酸吸水能力比稀硫酸强(吸水速度快、吸水量大)或开始两者吸水速度差异比较大,随着时间的推移吸水速度越来越接近,

吸水能力越来越弱或硫酸浓度越稀吸水性越弱,到一定浓度后就失去吸水性等(任写两条即可,其他答案合理也行)

(3) ①

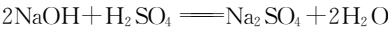
实验现象与结论
浸过浓硫酸的铁片表面无明显变化,另一铁片表面产生红色固体

采用了对比实验的方法,更科学 ②取两片相同的铁片,一片放入浓硫酸中一段时间,取出,与另一片同时放入稀硫酸溶液中(其他合理答案均可) ③加热条件下,氧化膜被破坏(被浓硫酸溶解),铁继续与浓硫酸反应(或热的浓硫酸能与铁反应产生刺激性气体;或热的浓硫酸不能使铁钝化;或铁的钝化随条件的改变而改变;或铁与浓硫酸的作用与温度有关)(其他合理答案均可)

27. (1) 漏斗 烧杯 (2) 玻璃棒,在过滤过程中起引流作用(答出玻棒、引流即可) (3) 搅动散热,防止局部温度过高而造成液滴飞溅

28. 解:40 g 氢氧化钠溶液中所含氢氧化钠的质量为40 g×15%=6 g。

设一定量的石油产品中含 H₂SO₄ 的质量为 x。



40×2 98

6 g x

$\frac{80}{98}=\frac{6\text{ g}}{x}$ x=7.35 g

答:一定量的石油产品中含 H₂SO₄ 7.35 g。