

2019年4月市南中考一模化学参考答案

1-5. B A D D B    6-10. B C C B C    11-15. D B C D A    16. B

17-22. BC    A    AB    C    B    AD

23. (1)  $N_2$      $CH_4$      $CO_2$      $NaCl$

24. (1) B    (2) 300     $16g$     钙元素    碳酸钙

25. (1) 分液漏斗    试管    (2)  $2H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} 2H_2O + O_2 \uparrow$     (3) 反应物为固体和液体, 反应条件为常温

分液漏斗可以控制反应速率    (4) 不易溶于水且不与水反应    使收集到的气体更纯净

26. (1) 

26. (1) {	$Zn$	$H_2SO_4$	$Na_2CO_3$	$Ca(OH)_2$	$CO_2$	(答案合理均可)					
	$Fe_2O_3$	$H_2SO_4$	$Fe$	$CuSO_4$	$NaOH$		$Fe$	$CuSO_4$	$NaOH$	$HCl$	$Fe_2O_3$
	$CO_2$	$NaOH$	$FeCl_3$	$Mg$	$HCl$		$HCl$	$Fe$	$CuSO_4$	$NaOH$	$CO_2$
	$CuSO_4$	$Fe$	$HCl$	$NaOH$	$CO_2$						

(2)  $Na_2CO_3 + Ca(OH)_2 = CaCO_3 \downarrow + 2NaOH$  (答案合理即可)

27. 产生无色气体    溶液红色逐渐褪去    产生蓝色沉淀     $Cu^{2+} + 2OH^- = Cu(OH)_2 \downarrow$   
 沉淀, 气体, 水    氢氧化钠    恰好无蓝色沉淀生成 (溶液由蓝色变为无色)

28. (1) 氧气, 水蒸气    探究水对铁生锈的影响

蓝, 酸存在    隔绝氧气与水蒸气

(2) 使空气流通, 使氧气与铜粉充分反应    化学.

29. (1) 酸    (2)  $CaCl_2$      $CaCO_3 + 2HCl = CaCl_2 + CO_2 \uparrow + H_2O$     反应物浓度的大小 <

30. (1) 增大接触面积, 使反应充分, 加快反应速率

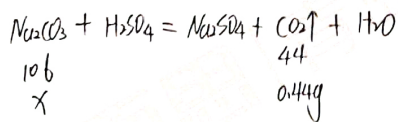
(2)  $Fe + H_2SO_4 = FeSO_4 + H_2 \uparrow$  (或  $2Al + 3H_2SO_4 = Al_2(SO_4)_3 + 3H_2 \uparrow$ )

(3)  $Al^{3+}$      $Fe^{2+}$      $H^+$     (4) 将铜单质全部转化为  $Cu^{2+}$     (5) C

31. (1)  $Na_2CO_3$  的溶解度随温度的降低而明显降低,  $NaCl$  溶解度随温度变化较小, 夏天蒸发水而析出.

(2)  $AgNO_3$     ① 将装置 B 中生成的  $CO_2$  全部赶入装置 D 中    ②  $2NaOH + CO_2 = Na_2CO_3 + H_2O$

③ 解: 设样品中  $Na_2CO_3$  的质量为 x



$$\frac{106}{44} = \frac{x}{0.44g}$$

$$x = 1.06g$$

$$w = \frac{1.06g}{10g} \times 100\% = 10.6\%$$

答: 样品中  $Na_2CO_3$  的质量分数为 10.6%