

昌平区 2017 年初三年级第二次统一练习

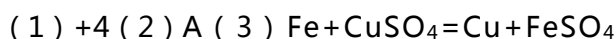
化学试卷参考答案及评分标准 2017 . 5

第一部分 选择题

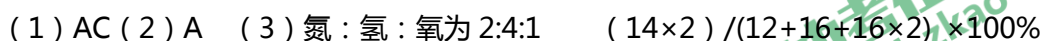
题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	B	C	B	C	A	C	C	A	B	A
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	C	D	A	B	D	B	D	D	C	B

第二部分 非选择题

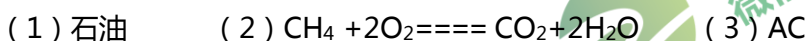
21. (3分, 每空1分)



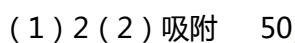
22. (4分, 每空1分)



23. (3分, 每空1分)

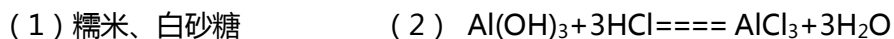


24. (3分, 每空1分)



27. (1分) 氢氧化钠具有较强的腐蚀性

28. (2分, 每空1分)



29. (2分, 每空1分)

29-A	29-B
<p>(1) 分子是不断运动的</p> <p>(2) 乙醇燃烧时, 放出大量的热使水蒸气蒸发。由于大量水蒸气蒸发时带走了部分热量, 降低温度, 没有达到手帕着火点, 所以手帕没有燃烧。也可能有剩余的水隔绝热量传递给手帕, 隔绝空气。(答案合理给分)</p>	<p>(1) NaHCO_3</p> <p>(2) 取少量溶液于试管中, 想其中滴入紫色石蕊溶液(合理即给分)</p>

30. (5分, 每空1分)

(1) 纯净物 (2) 能溶于水; 水溶液是无色(答案合理给分)

(3) 取少量样品溶解于水中, 加入含有碘化钾(KI)的淀粉溶液, 最后滴加酸液, 变蓝为真, 无蓝色则为假。

(4) 贮存方式、存放时间、煮沸时间 (5) A

31. (2分, 每空1分)

(1) 3HCl (2) 112

32. (5分, 每空1分)

(1) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$ (2) 分解反应 $2\text{NaHCO}_3 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

(3) NH_4Cl 、 NaHCO_3 (4) CO_2 、 NH_3

33. (5分, 每空1分)

高温

(1) 苏打 (2) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} = 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$

(3) NaOH HCl 、 NaCl (缺一不可) (4) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$

34. (4分, 每空1分)

Δ

(1) 集气瓶 (2) D (3) A $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\quad\quad\quad} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow$

35. (3分, 每空1分)

- (1) 空气中氧气的体积分数为 1/5
 (2) 蜡烛自下而上逐渐熄灭
 (3) 反应后称量的不是所有生成物的总质量

36. (2分, 每空1分)

- (1) ACB
 (2) 过滤次数少/滤纸破损/过滤速度快 (答案合理给分)

37. (2分, 每空1分)

- (1) 验证铜、银的金属活动性强弱
 (2) 稀盐酸、 FeSO_4 溶液、 CuSO_4 溶液 (答出一个即可)

38. (5分, 每空1分)

(1) B 侧长导管中有气泡冒出, 松手后, 导管中液面上升, 一段时间内高度不变

(2) 白磷燃烧, 产生大量的白烟 $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$

(3) 排除 B 中的空气

将注射器2中的溶液推入到B中, 观察到气球明显鼓起

(答案合理给分)

39. (7分, 每空1分)

- (1) 久置固体中一定含有 Fe
 (2) 无色酚酞
 (3) 试管中固体逐渐减少, 有大量无色气体产生, 溶液变成黄色; 澄清石灰水变浑浊

$\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} \xrightarrow{\quad\quad\quad} 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \xrightarrow{\quad\quad\quad} \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$ (每个方程

式1分)

(4) Fe、 Fe_2O_3 、CaO、 CaCO_3

(5) 氧化钙与水反应生成的氢氧化钙也能使酚酞变红 (答案合理给分)



在线
J_zkao



微信扫一扫，关注北京中考在线微信

了解更多北京中考相关资讯



北京中考在线
微信号：BJ_zkao



北京中考在线
微信号：BJ_zkao



