2015成都中考区锦江区一诊试题详解

解题老师：张赢 王梦婉.

一. 选择题.

1-5 BACDB　　6-10 CADBA　　11-14 CDCD

二. 计算题.

15. (1) 酸雨

(2) 7

解：设化工产品中残留$Ba(OH)_2$的质量为x

$$Ba(OH)_2 + H_2SO_4 = BaSO_4\downarrow + 2H_2O$$

171　　98

x　　$9.8\% \times 100g$

$$\frac{171}{x} = \frac{98}{9.8\% \times 100g}$$

$x = 17.1g$

答：化工产品中残留$Ba(OH)_2$的质量为17.1g.

三. 填空题.

16. ① 烧瓶内的CO_2与体5 NaOH溶液反应，导致瓶内压强变小

② 硫粉燃烧，产生明亮的蓝紫色火焰，放出大量的热，生成一种有刺激性气味的气体.

小于

③ AD

17. (1) 光合作用；O_2

(2) 复合；+5价

(3) 12g

(4) D

(5) 偏小

18. (1) 二氧化碳(CO_2)

(2) 除铁锈

(3) ② $Fe + H_2SO_4 = FeSO_4 + H_2\uparrow$；④ $Ca(OH)_2 + CO_2 = CaCO_3\downarrow + H_2O$；置换.

(4) 氢氧化钙

2015 成都中考区锦江区一诊试题详解

解题老师：张嘉、王梦婉.

四、实验题

19. (1) $2KMnO_4 \triangleq K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2\uparrow$

(2) B； $CaCO_3 + 2HCl = CaCl_2 + H_2O + CO_2\uparrow$； $2H_2O_2 \xlongequal{MnO_2} 2H_2O + O_2\uparrow$

(3) 防止 CO_2 与水反应

五、流程题.

20. (1) HCl；过滤

(2) C

(3) $2KOH + CO_2 = K_2CO_3 + H_2O$； $K_2CO_3 + BaCl_2 = BaCO_3\downarrow + 2KCl$

(4) CO_2 ；钾肥

(5) A；C

六、探究题.

21. (1). $Na_2CO_3 + CaCl_2 = CaCO_3\downarrow + 2NaCl$

(2) 确保将纯碱完全反应掉

(3) 因为能溶于水的固体干燥后也会随着在沉淀上.

(4). 排尽装置中含有 CO_2 气体的空气

(5) $Na_2CO_3 + H_2SO_4 = Na_2SO_4 + CO_2\uparrow + H_2O$

盐酸具有挥发性，会挥发出 HCl 气体影响实验.

(6) 让 C 中的氢氧化钠吸收残留在装置内的 CO_2 气体；

质量守恒； C；偏大.