

2017-2018 学年成都市 青羊 区初三 “一诊” 考试真题

化学 试卷解析

解析老师：化学解析小组

第 I 卷 (选择题)

一、 选择题

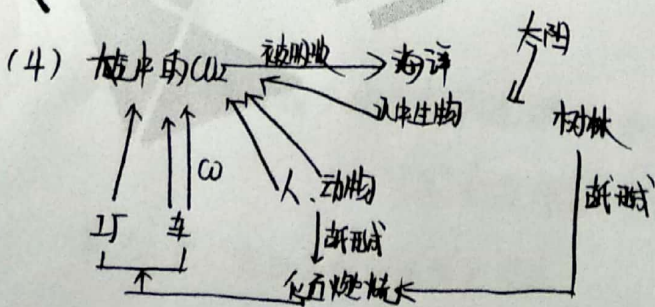
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
B	C	A	A	A	C	C	B	D	D
11	12	13	14	15					
A	D	B	D	B					

第 II 卷 (非选择题)

16. (1) CO_2

(2) 石油

(3) 



让学习更有效

17. (1) ③

(2) C

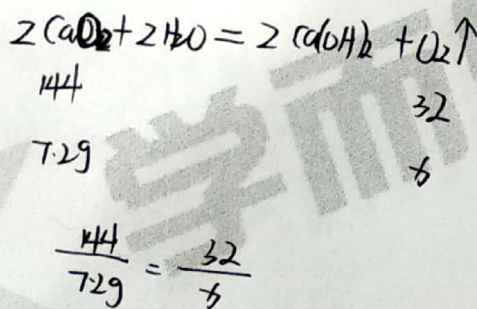
(3) CO_2 ; $28:4:17$

(4) 煮粥; 肥皂水

学而思 1对1

18. (1) 44.44%

(2) ① 设反应生成的质量为 x



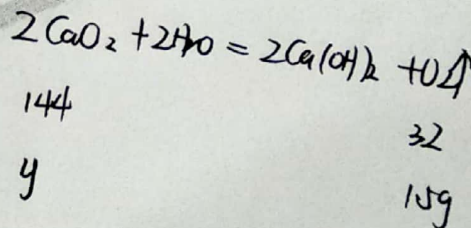
$x = 1.6g$

此时水中钙离子浓度为 $1.6g \div 500L = 0.0032g/L$

因为 $0.0029g/L > 0.003g/L$, 此时水中钙离子浓度超标

② 设生成过氧化钙的质量为 y

超标水中钙离子浓度为 $0.0029g/L \times 500L = 1.45g$



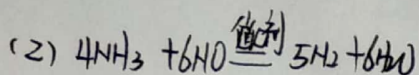
$\frac{144}{y} = \frac{32}{1.5g}$

$y = 6.75g$

答: 生成过氧化钙质量是 6.75g



19.(1) NO



(3) ① CaSO_3 ; ② 硫元素和氧元素

20.(1) ① 氧化 ; $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{电解}} 2\text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$

② 活性炭吸附氟

③ 下层蜡烛先熄灭, 上层蜡烛后熄灭

④ 比较高锰酸钾在不同溶剂中的溶解情况

(2) ① F

② CO_2

③ 除净 CO_2

④ 猜想乙正确, 由现象可知生成物是水和一氧化碳, 则推断反应物一定含有碳氢元素, C和H守恒故乙正确, 又因为水蒸气可能干扰生成物的水, 所以丙也可正确

改进: 在C和D之间添加除水装置(例如: 浓硫酸)

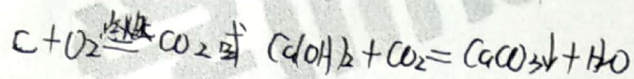


让学习更有效

21. 方案一 = 蔗糖燃烧有单质参加反应

方案二 = (1) 小烧杯中有水珠

(2) 小烧杯中加澄清石灰水, 向硬质玻璃管中通入氧气; 澄清石灰水变浑浊



拓展之流 = (1) 排尽硬质玻璃管中的空气

(2) 氧的相对原子质量是氢的相对原子质量的16倍

