海南省 2016 年初中毕业生学业水平考试

化学科 参考答案及评分标准

一、选择题(本大题共 14 小题，每小题只有一个选项符合题意。每小题 3 分，共 42 分)

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

二、填空题（每空 2 分，共 26 分）

15. （1）③　（2）②　（3）④　（4）①

16. （1）调大　（2）洗净擦干（保持表面干净干燥）

17. （1）① C　② 钙（Ca）　（2）AB

18. （1）相等（甲=乙）　（2）甲　（3）B

19. C：H：O＝1 ： 4 ： 1

三、简答题（20 小题 4 分，21 小题 6 分，共 10 分）

20. （1）硫酸的化学式为 H_2SO_4（或硫酸的相对分子质量为 98.08；硫酸的含量为 98%；硫酸的溶质质量分数为 98%）

（2）把浓硫酸沿烧杯壁缓缓注入水中（或用玻璃棒引流），并不断搅拌。

21. （1）没有用玻璃棒引流

（2）滤纸破损（或液面高过滤纸边缘；接滤液的烧杯不干净）

（3）不是纯净物，因为经初步提纯所得精盐中仍含有可溶性杂质。

四、实验题（每空 2 分，共 12 分）

22.（1）试管　（2）B E　（3）$2KMnO_4 \xlongequal{\triangle} K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2\uparrow$

23.（1）③

（2）碳酸钠（Na_2CO_3）

（3）取少量(1)中所得溶液于试管中(或取少量原样品于试管中，加入足量水溶解)，加入足量 $CaCl_2$ 溶液（或 $BaCl_2$ 溶液），充分反应后静置，取上层清液于试管中，滴加酚酞试液，若溶液变红，则原样品中含氢氧化钠，反之则不含氢氧化钠。

五、计算题（24 小题 3 分，25 小题 7 分，共 10 分）

24. 90：11：40

25. 解：设可制得氧化钙的质量为 x　.....1 分

$CaCO_3 \xlongequal{高温} CaO + CO_2\uparrow$　.....2 分

56　44

x　2.2 t　.....1 分

56：44 = x：2.2 t　.....1 分

x =2.8t　.....1 分

答：可制得氧化钙的质量为 2.8t　.....1 分