石景山区 2020 年初三综合练习

化学试卷答案及评分参考

第一部分　选择题

（每空 1 分，共 12 分）

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

第二部分　非选择题

（每空 1 分，共 33 分）

13．（1）溶质　　（2）碳酸氢钠与柠檬酸反应生成二氧化碳

14．（1）H_2O_2　　（2）氢氧化钠具有强腐蚀性

（3）$Fe_2O_3 + 6HCl = 2FeCl_3 + 3H_2O$

15．（1）蛋白质　　（2）元素

（3）腐乳营养价值与奶酪相当

（4）化学变化　　（5）AD

16．（1）增大接触面积，加快反应

（2）$BaCO_3 + 2HCl = BaCl_2 + H_2O + CO_2\uparrow$

（3）$CaCl_2$、$BaCl_2$

17．（1）C 和 H　　（2）$3CO + Fe_2O_3 \xlongequal{高温} 2Fe + 3CO_2$

18．（1）不断地运动　　（2）＞

19．（1）木炭剧烈燃烧、发出白光、放出热量

（2）向集气瓶中倒入适量澄清石灰水，振荡

20．（1）5　　（2）ACB

21．（1）$HCl + NaOH = NaCl + H_2O$

（2）氢氧化钠与盐酸反应放热，瓶内压强增大

22．方案一：（1）$Fe + H_2SO_4 = FeSO_4 + H_2\uparrow$

（2）不能，没有证明出铜和银的金属活动性

方案二：（1）$Fe + CuSO_4 = FeSO_4 + Cu$

（2）第一支试管中铁丝表面附着一层紫红色的固体，蓝色溶液逐渐变浅，第二支试管中无明显变化

23．（1）取一片钙片放入试管中，再加入稀盐酸，并将生成的气体导入澄清石灰水中

（2）去除粗盐中难溶性杂质

北京中考在线 微信号：BJ_zkao

24.（1）小苏打

（2）复分解

（3）$2NaHCO_3 + CaCl_2 = 2NaCl + CaCO_3\downarrow + CO_2\uparrow + H_2O$

（4）相同条件下，不同浓度的 $NaHCO_3$ 溶液中均有 CO_2 产生，且浓度越大，产生 CO_2 速度越快

（5）生成 CO_2 的速度慢

（6）溶液的浓度低或滴加 $CaCl_2$ 的滴数少

北京中考在线 微信号：BJ_zkao