

## 九年级市北化学一模答案 2019.4

一、选择题：每题各有一个正确答案。(本题共 16 小题，每题 1 分，共 16 分)

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

二、选择题：每题各有一个或两个正确答案。(本题共 6 小题，每题 2 分，共 12 分)

题号	17	18	19	20	21	22
答案	B	AC	B	BD	A	AD

三、非选择题

23. (1) (1) ①CO<sub>2</sub> ②KNO<sub>3</sub> (填序号或汉字不得分) (2)A (3) 使可燃物与氧气隔绝 (隔绝氧气隔绝空气均得分) (4) ①隔绝氧气和水 (只答一项不得分) ②节约化石燃料, 减少有害气体的排放 (答案合理即给分答降低污染或更环保或提高燃料利用率可得, 答无污染或者热值高不得分)

(每空 1 分, 共 6 分)

24. (1) 2 7 -1 (2) D 化学反应前后原子的种类及数目不变 (答依据质量守恒定律不得分, 没说化学反应前后不得分, 只答种类或数目一项扣 0.5, 多答质量不扣分)

(每空 1 分, 共 5 分)

25. (1) 探究物质的性质 (答验证氢氧化钠能否与盐酸反应、验证中和反应发生、酸和碱能否反应、探究氢氧化钠性质、探究盐酸性质均可得分) (2) 气密性 (密封性、密闭性不得分, 错别字不得分) (3)



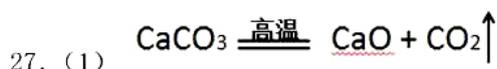
(4) C 集气瓶底没有留少量的水或沙 高温熔化物溅落炸裂集气瓶 (答出炸裂集气瓶或炸裂瓶底即得分, 集气瓶写成其他装置不得分, 只指出错误, 没写导致后果不得分)

(化学方程式 2 分, 缺条件和气体符号每个扣 0.5 分, 化学式书写错误或没配平不得分, 其他每空 1 分, 共 5 分)

26. (1) ①锥形瓶 ②分液漏斗 (2) CaCO<sub>3</sub>+2HCl=CaCl<sub>2</sub>+H<sub>2</sub>O+CO<sub>2</sub>↑

(3) 二氧化碳的密度比空气大 (答二氧化碳密度大扣 0.5, 多答了能溶于水不扣分, 但是如果多写写错如“二氧化碳易溶于水”不得分) (4) A (5) 溶液红色刚好消失 (颜色变化占 0.5, 恰好, 刚好, 刚刚等描述反应程度的词占 0.5)

(化学方程式 2 分, 缺条件和气体符号每个扣 0.5 分, 化学式书写错误或没配平不得分, 其他每空 1 分, 共 7 分)



(2) 放热 漏斗 产生大量固体 (剩余少量液体也可得分, 只说有晶体析出没说大量不得分)

(3) NaOH C

(化学方程式 2 分, 缺条件和气体符号每个扣 0.5 分, 化学式书写错误或没配平不得分, 其他每空 1 分, 共 7 分)

28. ①生成白色沉淀，溶液仍为红色（溶液颜色无变化）（白色沉淀和溶液颜色变化各占0.5）  
 ②向溶液中引入OH<sup>-</sup>，对NaOH的检验产生干扰（答案合理即可）（两句话各占0.5，干扰句只说对后续结果造成影响等笼统说法扣0.5）  
 ③≤                      ④  $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$   
 ⑤不能                      ⑥某种反应物消失（减少）

说明：方程式2分，其余每空1分，共7分。

（每空1分，共7分）

29. (1) Ag 蓝色 （各1分）

(2) 取少量滤渣于试管中，向其中加入少量的稀盐酸，若有无色气泡生成，则滤渣中含有银，铜，锌。若无明显现象，则滤渣中含有银，铜。（其他答案合理即可）（未取样本本次不扣分，盐酸0.5，产生气泡0.5，两个结论各占0.5，共2分，少说一个结论扣0.5）  
 （共4分）

30. (1) Mg(OH)<sub>2</sub>    (2) 若含有硫酸铜，则加入氢氧化钡溶液就会立刻有沉淀生成（答案意思正确即得分，若只说生成硫酸钡沉淀，没有说是硫酸铜引起的扣0.5）

- (3) 2    (4) HCl、MgCl<sub>2</sub>（只答一个扣0.5，多答或答错不得分）

（每空1分，共4分）

31. (1) 解：方案一：解：设需要碳酸钠的质量为 x



106	197	
x	19.7g	-----1分

$\frac{106}{197}$	$\frac{x}{19.7g}$	
$\frac{106}{197}$	$\frac{x}{19.7g}$	

x=10.6g -----1分

（本步若有变形式，答案错了扣0.5，没有变形式算错答案扣1分）

-----1分

$\frac{10.6g}{10.65g} \times 100\% = 99.5\%$     样品中Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>质量分数为99.5%，大于99.2%；因此属于优等品。（1分）  
 （解设、答、单位、百分号不占分，但如果缺少一项即扣0.5，四项都没有倒扣1分）

- (2) 方案二：节约药品，（控制液体药品的滴加速率也可得分，答控制反应速率不得分）

二氧化碳能溶于水且能与水反应，会导致收集的二氧化碳偏少或导管中存留一部分水产生误差。（每空1分，答案合理即可），本题共7分。（答同体积二氧化碳不能讲同体积水压入量筒、导管中实验前无水实验后有水、量筒读数仰视也可得分）