



北京市怀柔区 2019 年高级中等学校招生模拟考试（二）

第一部分 选择题（12 分 每小题 1 分）

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

第二部分 非选择题（共 33 分, 每空 1 分）

【生活现象解释】

13.（2 分）请从 13-A 或 13-B 两题中任选一个作答，若均作答，按 13-A 计分。

13-A 物质—用途	13-B 物质—俗称
稀硫酸 ———— 除铁锈	烧碱 ———— 氢氧化钠
食盐 ———— 改良酸性土壤	生石灰 ———— 碳酸氢钠
熟石灰 ———— 防腐剂	小苏打 ———— 氧化钙

14.（4 分）

(1) 天然气 化石燃料中含有的碳元素与氧气中的氧结合生成二氧化碳

(2) ①14:3 ②2N₂

15.（2 分）(1) A (2) CaCO₃+2HCl=CaCl₂+H₂O+CO₂↑

16.（5 分）

(1) 30 (2) 化学

(3) 检测部门检测的甲醛浓度达标值 0.08mg/m³ 大于儿童发生轻微气喘的 0.06-0.07mg/m³。

(4) 前者的甲醛分子未变，后者甲醛分子改变，生成了新的分子，即二氧化碳分子和水分子。

(5) ABD

17.（4 分）(1) 除去 H₂S (2) 空气 (3) K₂CO₃+CO₂+H₂O=2KHCO₃ (4) Fe₂O₃·H₂O

18.（3 分）

(1) B

(2) E 中红色溶液变为无色 NaOH+HCl=NaCl+H₂O

19.（3 分）

(1) 烧杯内导管口处有气泡冒出。

(2) 氢氧化钠与硫酸反应放热，使饱和石灰水温度升高，造成溶解度随温度升高而减小的氢氧化钙固体析出。

(3) 排除 NaOH 固体溶于水放热的干扰。

20.（4 分）

(1) 反应前后的原子种类和数目都没有改变 没有使锥形瓶冷却便进行称量，导致因白磷燃烧放热而使气球鼓起引起的浮力造成天平指针向右偏。

(2) 防止气体逸出 生成的氧化镁形成白烟散发到空气中

21. (6分)

(1) ① C_3 ② $A_1B_1C_1$ 在温度相同(20℃)时, 碳酸钠溶液的碱性随溶质质量分数变大而增强。

(2) ①10%的碳酸钠溶液, 在 20-70℃之间, pH 值随温度升高先增大, 达到 60℃后便不再改变。

②碳酸钠在热水中的碱性较强

(3) BD



北京中考在线
微信号: BJ_zkao



北京中考在线
微信号: BJ_zkao

