



初三第一学期期中学业水平调研 化学参考答案及评分参考

第一部分 选择题

(每小题只有 1 个选项符合题意, 共 20 个小题, 每小题 1 分, 共 20 分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	B	A	C	D	A	A	C	B	B	D
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	A	A	A	C	B	D	D	D	D	B

第二部分 非选择题

评阅非选择题时请注意:

- 除特别标明外, 其余每空均为 1 分。
- 文字表述题中划线部分为给分点, 其他答案合理也给分。
- 方程式中的产物漏写“↑”或“↓”不扣分。化学专用词汇若出现错别字为 0 分。

21. ABC (2 分, 少选 1 个得 1 分)

22. 小于

23. 温度升高, 酒精分子的间隔变大

24. (1) BD

(2) 公路上污染物含量高, 森林中氧气含量高 (或其它合理答案)

25. (1) N₂

(2) 沸点低 化学性质稳定 (或无毒、无异味等合理答案)

26. 分子不断运动, 运动到瓶外 温度

27. (1) 4 (2) 4:1

28. (1) 186.2 (2) 硬度大, 熔点高 (2 分, 每性质 1 分) (3) +7

29. (1) 氢气 + 氧气 $\xrightarrow{\text{一定条件}}$ 水 (2) 不变

30. (1) 氯气、氯胺和二氧化氯

(2) 假, 用户处的自来水中余氯含量远低于允许上限

(3) 煮沸次数越多, 亚硝酸盐含量越高





长按二维码 识别关注

- (4) 可溶解在水中 (或氧化性)
- (5) BC
31. (1) 金属 (2) 氩气的化学性质稳定
32. (1) 降低 (2) 水 (3) 水, 氧化铝 (4) 分解反应
33. (1) 单质 (或纯净物)
- (2) 碳 + 氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 二氧化碳 化合反应 剧烈燃烧, 发出白光
- (3) ∞
34. (1) 高锰酸钾 $\xrightarrow{\text{加热}}$ 锰酸钾 + 二氧化锰 + 氧气 不易溶于水
- (2) 火星四射, 生成黑色固体 铁 + 氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 四氧化三铁
- 35-A 试剂瓶未贴紧试管 瓶塞未倒放在桌面上
- 35-B 使用焰心 (或内焰) 加热 液体超过试管容积的三分之一
36. (1) 研究氨水遇到酚酞是否有变化 (2) 分子在不断运动
37. (1) 向另一集气瓶中滴加相同滴数的澄清石灰水, 观察是否变浑浊 (共 2 分; 未控制相同滴数或量, 其余正确得 1 分)
- (2) BC (2 分, 少选 1 个得 1 分, 多选、错选 0 分)
38. (1) (打开止水夹) 用手握住集气瓶, 观察水下导管口处是否有气泡产生
- (2) 红磷 + 氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 五氧化二磷
- (3) 110 mL 逐渐增大至大气压
- (4) CD (2 分, 少选 1 个得 1 分, 多选、错选 0 分)
39. (1) 过氧化氢 \longrightarrow 水 + 氧气 (可以不写条件)
- (2) 带火星的木条复燃
- (3) 温度高不是导致伤口上过氧化氢分解加快的原因 (或假设 1 不成立)
- (4) 51
- (5) 在 37℃ 的温水中, 注入 5 mL 过氧化氢溶液, 不加过氧化氢酶 (2 分, 温度和过氧化氢溶液量, 控制一个变量得 1 分, 加入过氧化氢酶 0 分)
- (6) 在过氧化氢酶存在时, 温度也会影响过氧化氢分解的速度 (答案合理即给分)



长按二维码 识别关注

