

初三化学第一学期期中学业水平调研

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	B	C	A	D	A	B	A	D	C
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	A	C	B	D	B	C	C	B	C	A

第二部分 非选择题 (60分)

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. (1) 稳定 (或不活泼)

(2) BC (漏选、错选 0 分)

22. (1) 低于

(2) 氧气支持燃烧, 若烛火熄灭, 说明氧气不足, 无法供给呼吸 (2 分, 每个性质 1 分)

23. (1) 氯酸钠 (或 NaClO_3)

(2) 加快反应速率 (合理即可)

24. (1) $\frac{16}{1 \times 2 + 16} \times 100\%$

(2) B

25. 水蒸气 (水也给分); 物理

26. (1) +4

(2) $\text{Mg}(\text{OH})_2$

(3) 金属; 26.98 (或 27)

27. (1) 96
(2) 15:1
28. (1) 不能
(2) AB (2分, 少选1个扣1分; 多选、错选0分)
29. (1) 导热性强(或导电率高、坚硬等)
(2) 微粒很小
(3) 在图示范围内, 随着层数增加, 先减小, 3层时导热性最差, 后增大
(4) 2
(5) AB
30. (1) 氮气+氢气 $\xrightarrow[\text{催化剂}]{\text{高温高压}}$ 氨气; 化合反应
(2) 混合物
(3) N、H
31. (1) 氮气(有氮气即可)
(2) CO₂(或 H₂O)
(3) AC
(4) C
32. (1) 2
(2) 水 $\xrightarrow{\text{通电}}$ 氢气+氧气
(3) 1中气体可燃, 2中气体可以使带火星的木条复燃(说明不是一种元素合理即可)
33. (1) 分子不断运动
(2) 在远处即可闻到花香(合理即可)
34. (1) 探究火焰不同位置的温度是否相同
(2) 烧杯壁上有无色液滴生成
- 35-A (1) 过氧化氢 $\xrightarrow{\text{二氧化锰}}$ 氧气+水
(2) ②
(3) ③; 氧气不易溶于水, 不与水反应(选择和解释匹配即可)
- 35-B (1) 高锰酸钾 $\xrightarrow{\Delta}$ 氧气+锰酸钾+二氧化锰
(2) ①

- (3) ④；氧气密度比空气大（选择和解释匹配即可）
36. (1) 发出白光，放热
(2) 滴入澄清石灰水震荡，石灰水变浑浊
(3) 铁+氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 四氧化三铁；生成黑色固体
37. (1) 防止气体受热后从集气瓶中逸出
(2) 烧杯中水倒吸入集气瓶，占集气瓶中空气体积的五分之一
(3) 红磷能与氧气反应，反应后不生成气体（2分，每个方面1分）
38. (1) 良好
(2) 吹气时，瓶中压强大于大气压，水沿着长吸管流出，直至瓶内压强与大气压相等（合理即可）
(3) 不能（1分）；呼出气体中大量的水蒸气也不支持燃烧，不能根据木条熄灭证明是二氧化碳（合理即可）（1分）
(4) 吸气时石灰水无明显变化，呼气时澄清石灰水变浑浊
(5) 2-1 和 2-3
(6) 单位时间呼出气体的量不同（呼气速度），也可能是所用澄清石灰水的浓度不同（2分，每个方面1分）



微信扫一扫，快速关注