



初三第一学期期末学业水平调研
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	A	D	D	C	D	A	D
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	C	D	A	A	C	B	C	C	B	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. AB

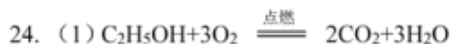
22. (1) 干冰升华吸热



(3) 碳酸不稳定易分解(或 CO_2 从水果中溢出等其它合理答案)



(2) 1:3:1 (或 2:6:2, 不化简也给分)



25. (1) 隔绝了氧气

(2) AB

26. (1) 防止温度达到着火点(或火种引燃其它可燃物)

(2) 移除了可燃物

27. 不易
28. (1) $(16 \times 4) / (23 \times 2 + 12 + 16 \times 4) \times 100\%$
(2) $\text{Na}_2\text{CO}_4 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{O}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3$ 、 $2\text{H}_2\text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$
29. (1) 蛋白质、脂肪、钙
(2) A
(3) 杀死了绝大部分微生物，且在无菌状态下包装（或类似表述）
(4) ①③④
(5) AD
30. (1) +4 (2) 2, TiO_2 (3) 氯气循环利用或减少有害气体排放
31. (1) 物理变化 (2) 置换反应 (3) 产物是 NH_3 ，反应物有氮气，另一反应物应含氢元素（或其它含有元素守恒意思的表述） (4) 34
32. (1) CaCO_3 (2) 发出白光、放出大量热、稀盐酸 (3) Mg/Al（或其它合理答案）
- 33-A (1) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\text{加热}} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$
(2) 将带火星的木条伸入集气瓶，若木条复燃，说明是氧气
- 33-B (1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$
(2) 用燃着的木条放在集气瓶口，若木条熄灭，说明集满
34. (1) CuSO_4 （或其它合理答案）
(2) 反应后，天平仍保持平衡（或其它合理答案）
35. (1) 浑浊， $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$ ， B
(2) 密度比空气大，不支持燃烧（或不可燃）
36. (1) 下降，Cu 与氧气反应，在表面生成质量更大的 CuO
(2) $2\text{AgNO}_3 + \text{Cu} = \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$
37. (1) 1、4 (2) 说明酸性物质会使紫色石蕊变红或变色
(3) 4 中小花变红，2、3 中不变红（2 分，只答 4 变红得 1 分）

38. (1) $4P+5O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2P_2O_5$
- (2) 通入氧气使试管液面上方气压增大，将试管中的水压入长导管和烧杯中，液面下降
- (3) 温度达到着火点
- (4) 丙中白磷起初不燃烧，液面下降接触氧气后丙中白磷燃烧
39. (1) $2Mg+O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2MgO$
- (2) 良好
- (3) 防止温度升高导致气压增大，将部分气体压出集气瓶
- (4) 烧杯中水从导管进入集气瓶中，体积约为集气瓶体积的 2/5
- (5) 可能是因为 Mg 的量不足（或其它合理原因）
- (6) 将燃着的木条放入瓶中观察现象，若燃烧更旺说明乙的猜想成立，若熄灭说明甲的猜想成立



考在线
:BJ_zkao



微信扫一扫，关注北京中考

