

# 初三第一学期期中学业水平调研

## 化学参考答案

### 第一部分 选择题 (共 20 分)

(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)

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

### 第二部分 非选择题 (共 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。
- 化学专用词汇若出现错别字为 0 分。

【生活现象解释】

21. (2分)

(1) A

(2) 保护气 (或食品包装中充入氮气、灯泡中充入氮气、焊接金属用氮气做保护气等)

22. (3分)

(1) 供给呼吸

(2) 物理

(3) 氧气具有助燃性

【获得最佳“解释原因”答案的方法】

第 1 步: 给出科学准确、逻辑严密、表述完整的回答。

第 2 步: 从中找出最本质的内容

示例:

问题: 为什么在使用氧气瓶、制氧机的过程中应远离易燃易爆物质?

解释: 因为氧气具有助燃性, 能使易燃易爆物质 (燃料) 燃烧。因此, 在使用氧气瓶和制氧机时, 应远离易燃易爆物质。

找出重点: 见划线部分。因此, 回答“氧气能使易燃易爆物质燃烧”、“氧气是燃料”不给分。

23. (2分)

(1) 渐好

(2) 保护空气 (或环保、减少空气污染、遵纪守法等)

24. (3分)

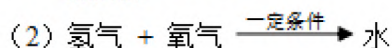
(1) B

(2) 4:1

(3) 过滤

25. (3分)

$$(1) \frac{2 \times 1}{2 \times 1 + 16} \times 100\% \quad b$$





26. (4分)

- (1) 非金属
- (2) 28.09 (28)
- (3) 不属于
- (4) +4

27. (4分)

- (1)  $\text{H}_2\text{O}_2$
- (2) BC (2分)
- (3) 水  $\xrightarrow[\text{光}]{\text{Pt/TiO}_2}$  过氧化氢 + 氢气

【科普阅读理解】

28. (5分)

- (1) 4
- (2) 混合物
- (3) 无色、易挥发、沸点为 $-51.6^\circ\text{C}$ 、凝固点为 $-155^\circ\text{C}$  (答出其中的一点即可)
- (4) R22含氯元素，在紫外线照射下，含Cl元素的氟里昂会产生氯自由基，将臭氧( $\text{O}_3$ )催化转化变成氧气，从而破坏臭氧层
- (5) B

【生产实际分析】

29. (5分)

- (1)  $\text{H}_2$
- (2) ①化合反应 ② $\text{H}_2$
- (3) C、H (4) 水/水蒸气

【基本实验及其原理分析】

30. (3分)

- (1) B
- (2) 底部
- (3) AB

31. (3分)

- (1) 外焰部分温度高于内焰和焰心部分，或外焰温度最高
- (2) 烧杯壁上出现水雾或水滴，或无色液滴
- (3) 蜡烛燃烧生成了二氧化碳

32. (6分)

- (1) 高锰酸钾  $\xrightarrow{\text{加热}}$  氧气+锰酸钾+二氧化锰  
氧气不易溶于水(难溶于水不得分)，且不与水反应
- (2) 生成黑色固体  
铁+氧气  $\xrightarrow{\text{点燃}}$  四氧化三铁
- (3) 发出白光 纯氧中氧气含量高于空气，氧气含量越高，燃烧越剧烈

33. (3分)

- (1) 热
- (2) 分子在不断运动
- (3) >

34. (6分)

(1) 红磷+氧气  $\xrightarrow{\text{点燃}}$  五氧化二磷

(2) ④①③②

(3) 烧杯中水倒吸回集气瓶，集气瓶内水面上升至刻度线1 (或上升一个刻度)

(4) BD (2分)

(5) AB

【科学探究】

35. (8分)

(1) 澄清石灰水变浑浊 化学

(2) 比较空气和呼出气体中水蒸气的含量

(3) 向盛有空气的集气瓶中倒入少量澄清石灰水，振荡

(4) 不成立

(5) ①和③ (①和④) (①、③、④)

(6) AC (2分)

