

2020~2021 学年第一学期九年级期中质量监测

化学试题参考答案及评分建议

一、选择题（每小题 2 分，共 40 分）

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

二、生活、生产应用题（每个化学方程式 2 分，其余每空 1 分，共 18 分）

21. (3 分) CO SO₂ 骑自行车出行

22. (3 分)

(1) 乙醇分子在不停运动

(2) 二者的组成元素相同 二者的分子构成不同

23. (5 分)

(1) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$ 氢气燃烧的生成物是水，无污染

(2) H₂O 物理

24. (7 分)

(1) 78% 沸点

(2) $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \xrightarrow[\text{催化剂}]{\text{高温、高压}} 2\text{NH}_3$ 加快

(3) 300℃、500 大气压

(4) N₂、H₂

三、科普阅读题（每空 1 分，共 6 分）

25. (6 分)

(1) +4

(2) Mn

(3) 软水 泡沫多，没有浮渣

(4) 杀死水中的细菌和病毒

(5) A

四、物质组成与变化分析题（每个化学方程式 2 分，其余每空 1 分，共 13 分）

26. (5 分)

(1) 2 Si

(2) 氢分子分解为氢原子 硅原子构成硅

(3) 化学反应前后原子个数不变

27. (8 分)

(1) O₂ S 吸收生成的 SO₂，防止污染空气

(2) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$

(3) $2\text{Mg} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{MgO}$ 发出耀眼的白光，放热，生成白色固体

五、科学探究题（每个化学方程式 2 分，其余每空 1 分，共 18 分）

28.（8 分）

(1) 酒精灯

(2) AC

(3) 试管口放一团棉花 $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$

(4) 集气瓶口有大气泡冒出

将导管从水槽中取出，在水下用玻璃片盖住集气瓶口 正

29.（10 分）

①26.3

②将玻璃管灼烧至红热后，迅速塞紧橡胶塞，引燃红磷 $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$

③缓冲气压，防止冲塞 先胀大，后变瘪

④不同意 质量守恒定律研究的是参加化学反应和反应生成的物质质量

⑤上述实验结束后的锥形瓶内氧气有剩余 氧气达到一定浓度

六、定量分析题（本大题共 1 小题，共 5 分）

30A.（5 分）

(1) 60（1 分）

(2) 1:8（1 分）

(3) 解： $500\text{mL} \times 4\text{g} / 100\text{mL} = 20\text{g}$ （1 分）

$$20\text{g} \times \frac{24}{60} \times 100\% = 8\text{g} \quad (2\text{分})$$

答：（略）

30B.（5 分）

(1) 144（1 分）

(2) 46:19（1 分）

(3) 解： $200\text{g} \times 0.133\% = 0.266\text{g}$ （1 分）

$$\frac{0.266\text{g}}{\frac{19}{144} \times 100\%} = 2\text{g} \quad (2\text{分})$$

答：（略）

注意：1. 以上答案只要合理均可得分。

2. 化学方程式中化学式错误、不配平不得分，反应条件、↑不标扣 1 分。