

平定县 2019—2020 学年第一学期九年级教学质量检测化学试题

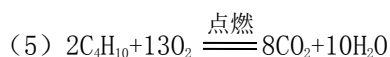
参考答案及评分标准

一、选择题。（在每小题给出的四个选项中，只有一个选项符合题目要求，请选出并填入下表相应的空格内。每小题 2 分，本题共 20 分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	B	D	C	D	B	D	A	B	C	C

三、生活、生产应用题（本大题包括 3 个小题，化学方程式每空 2 分，其余每空 1 分，共 19 分）

21. (1) 展性 (2) 不停地运动 (3) 可燃物 森林火灾灭火时，设置隔离带（合理即可）
(4) 分子间有间隔，气体物质分子间间隔比液体的大（或加大压强，分子间距离变小，物质由气态变为液态等，合理即可）



22. (1) 混合物 (2) N_2 C (3) 木条火焰熄灭 液氧 (4) ACD



四、科普阅读题（本大题共 1 个小题，每空 1 分，共 5 分）

24. (1) 石油（或天然气） 太阳能（或风能等） (2) 大 加热煮沸 (3) BCD

五、物质组成与变化分析题（本大题共 1 个小题，化学方程式每空 2 分，其余每空 1 分，共 6 分）

25. (1) CO_3^{2-} (2) $CO_2 + Ca(OH)_2 = CaCO_3 \downarrow + H_2O$
(3) $C + 2CuO \xrightarrow{\text{高温}} 2Cu + CO_2 \uparrow$ （主要指 C 到 B 的转化反应，合理即可）
(4) 温室里的肥料（合理即可）

六、实验探究题（本大题包括 2 个小题，化学方程式每空 2 分，其余每空 1 分，共 14 分）

26. (1) 试管 集气瓶
(2) $2KMnO_4 \xrightarrow{\Delta} K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2 \uparrow$
(3) $c \rightarrow b \rightarrow d$ （或 c b d）
(4) 长颈漏斗 分液漏斗（或其它合理答案）

27. (1) $2Mg + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2MgO$
(2) 不同意 因为镁燃烧是镁与空气中氧气等的反应。
(3) 实验操作：取少量黄色固体于试管中，加入适量的水，并将湿润的红色石蕊试纸放在试管口
现象及结论：试管中有气体产生，湿润的红色石蕊试纸变蓝，说明猜想正确。
 O_2 比 N_2 化学性质活泼（合理即得分）

七、定量分析题（本大题共 1 个小题，共 6 分）

28. 解：设参加反应的铁的质量为 x 。
- | | |
|--|--|
| $Fe + H_2SO_4 = FeSO_4 + H_2 \uparrow$ (1 分)
$\begin{matrix} 56 & & 2 \\ x & & 0.2g \end{matrix}$ } (1 分) | 该铁合金中碳的含量为：
$\frac{5.8g - 5.6g}{5.8g} \times 100\% = 3.4\%$ (1 分) |
| $\frac{56}{2} = \frac{x}{0.2g}$ (1 分) | 因为， $2\% < 3.4\% < 4.3\%$ ， |
| $x = 5.6g$ (1 分) | 所以，该铁合金为生铁。 (1 分) |
| | 答：该铁合金是生铁。 |