太原市2025年初中学业水平模拟考试（二）

化学试题参考答案和评分建议

一、选择题（每小题2分，共20分。）

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

三、工程、技术应用题（化学方程式每空2分，其余每空1分，共16分。）

21.（2分）碳　　粉尘

22.（2分）可再生　　密度小

23.（3分）78　　小　　钙

24.（3分）岩棉不属于可燃物　　$SnCl_4+2H_2O\overset{\triangle}{=\!=}SnO_2+4HCl$

25.（6分）

（1）混合物

（2）$Ca(OH)_2+CO_2=CaCO_3\downarrow+H_2O$

（3）金属　　低

（4）打磨

四、科普阅读题（化学方程式2分，其余每空1分，共7分。）

26.（7分）

（1）糖类　　≤

（2）稀释盐分　　硬度大

（3）$CaSO_4+Na_2CO_3=Na_2SO_4+CaCO_3\downarrow$

（4）改善生态

五、物质性质与应用题（化学方程式2分，其余每空1分，共6分。）

27.（6分）

（1）海洋中

（2）$CaCO_3+2HCl=CaCl_2+H_2O+CO_2\uparrow$

（3）二氧化碳分子

（4）干冰升华吸热　　物理

六、定量分析题（化学方程式 1 分，共 6 分。）

28.（6 分）

（1）70% ……1 分

（2）解：设理论上需氧化铁的质量为 x。

$Fe_2O_3 + 3CO \xlongequal{高温} 2Fe + 3CO_2$ ……1 分

160 112

x 56 t ……1 分

$\frac{160}{x} = \frac{112}{56\ t}$ ……1 分

$x = 80\ t$ ……1 分

$\frac{80\ t}{80\%} = 100\ t$ ……1 分

答：要炼出 56 t 纯铁，理论上需要含氧化铁 80%的赤铁矿石 100 t。

七、科学探究题（化学方程式 2 分，其余每空 1 分，共 15 分。）

29.（6 分）

（1）试管横放，将铁钉放在试管口，慢慢竖立试管，使铁钉缓缓滑到试管底部

（2）吸收空气中的水蒸气

（3）除去蒸馏水中的氧气

【问题与交流】

（1）咸菜中有食盐，会加速铁的锈蚀　　洗净擦干

（2）氢离子变成氢原子，氢原子结合成氢分子

30.（9 分）

项目一：【分析交流】塑料袋　　白色污染

项目二：【进行实验】②溶液由无色变为红色

③$AgNO_3$ 溶液

【反思评价】（1）$AgNO_3+HCl=AgCl\downarrow+HNO_3$

（2）铁粉

项目三：【交流测定】加入堆肥接种物

【成果分享】使用纸袋

注意：

①以上答案只要合理均可给分。

②化学式书写正确、化学方程式未配平扣 1 分；未标“↑”或“↓”、未写条件或条件错误扣 1 分。相对分子质量计算错误或因配平导致计算错误，但对应关系、比例关系均正确的，扣 1 分。