

太原市知达常青藤九年级 10 月月考调研化学

【答案】

一、选择题

1-5 CBCAA 6-10 BDDDC 11-15 BBACC 16-20 ADDAC

二、非选择部分

21. (1) B;

(2) ①O₂; ②H₂O; ③N₂; ④CO₂

22.

(1) 阳光下温度高,温度升高,分子运动的速率加快.

(2) 水分子很小

23. (1) 沸点; 熄灭;

(2) 温度升高, 压强减小, 氧分子之间的间隔增大。

(3) 大;

24.

(1) 混合物;

(2) 化合;

(3) 密度比空气小; 化学性质稳定;

(4) 物理变化.

25. (1) 支持燃烧

(2) 化合反应

(3) 硫+氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 二氧化硫; 收集生成的二氧化硫, 防止污染空气。

26. (1) 量筒; 胶头滴管。

(2) ①; 凹液面最低点。

(3) ⑩; 将药品装进药匙 (或纸槽) 中, 水平将药匙 (或纸槽) 放进试管中, 再将试管直

27. (1) 是为了防止高温熔融物溅落时炸裂集气瓶; 剧烈燃烧, 火星四射, 放出热量, 生成一种

黑色固体; $\text{Fe} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$

(2) 铁丝表面的锈或油未打磨(合理均可)(解析: 做“铁丝在氧气中燃烧”的实验时, 铁丝只能在纯氧中燃烧, 并且铁丝不能生锈或有油等污物, 铁丝也不能太粗等, 否则会导致实验失败;)

(3) 硫在氧气中剧烈的燃烧,发出明亮的蓝紫色火焰,放出大量的热,生成有刺激性气味的气体。

(4) ①活塞回到刻度 5 处,静止②红磷+氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 五氧化二磷③试管冷却后,活塞静止时停

在 4 处④D

28. (1) 一团棉花;为了防止高锰酸钾进入导管; $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\text{加热}} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow$;E

(或 D);氧气不易溶于水(或氧气的密度比空气大);当观察到集气瓶口有气泡冒出即可证明氧气已经集满(或用带火星的木条放在集气瓶口,木条复燃,则已集满)。

(2) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$;分解反应。

(3) b