

2019-2020 学年太原市志达中学九年级第一学期

10 月调研 化学试卷

【答案】

一、选择题

1-5 ABCCC 6-10 ADACD 11-16 ABDABB

二、非选择部分

17. (1)C1, Na; (2)闻气味, 物理; (3) 放出热量, 产生蓝色火焰

18. (1)供给呼吸;氧化(2)支持燃烧;(3)都属于氧化反应;(或都放出热量, 合理即可)

19. (1)N₂; 21%;(2)化学变化;(3)1.沸点; II.大于(4)能量

20. (1)无限溶于水:

(2) $C_2H_5OH + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} CO_2 + H_2O$;

(3)乙醇沸点比汽油低,有助于燃油空气混合气的形成;缺少高挥发性成分,对启动不利。

21. (1)H₂O; Fe₃O₄;

$S + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} SO_2$;发出明亮的蓝紫色火焰,生成一种具有刺激性气味的气体:

(3) $C + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} CO_2$ (或 $P + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} P_2O_5$),化合反应

22. (1)检验是否有 CO₂ 产生;

(2)打磨铁丝(氧气浓度较高,盘旋成螺旋状等合理即可);

(3)吸收二氧化硫,防止空气污染;

(4)不易溶于水;红磷量不足(或装置漏气,未冷却至室温就打开弹簧夹等)

23. (1)漏斗；集气瓶

(2)D I；凹液面最低处相平

(3)药匙；将试管倾斜，用药匙将氯酸钾颗粒送入试管底部，将试管直立起来

24. 锥形瓶 BD； $\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow$ ；⑥③②④①⑤

集气瓶中未装满水（或未待导管口气泡连续均匀冒出便开始收集）；b

25. 对比； MnO_2

$\text{KClO}_3 \xrightarrow[\text{MnO}_2]{\Delta} \text{KCl} + \text{O}_2\uparrow$ ；有，氯酸钾分解生成了氯化钾可以加速氯酸钾的分解

收集氧气的体积