

太原 37 中 2019-2020 学年九年级第一次月考化学试卷【答案】

一、选择题

DABBD DBCAD BCBDD CDABC DDCAA

二、生产生活应用题

26、(1) 氧原子和汞原子

(2) Si

(3) NO₂ CO SO₂

27、(1) 温度越高, 原子间隔越大

(2) 分子是不断运动的


(3) 纯净物由同种分子构成, 混合物由不同种分子构成

28、(1) 21% 物理沸点

(2) 供给呼吸 引发火灾 氧气能支持燃烧, 而氮气不能支持燃烧 分子构成不同

三、科普阅读题

29、(1) 银白色固体

(2)  DE BC

(3) 锂能与水反应 对环境影响不大

四、物质组成与变化分析题

30、(1) KMnO₄

(2) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ $\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2$ 发出白光, 放出热量

(3) ①②

五、科学探究题

31、(1) 装置一 能使氧气充分反应

(2) 16%

(3) 偏小

(4) ADE

32、(1) 长颈漏斗 水槽

(2) 检查装置气密性 二氧化锰 a $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$

(3) $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$ E 排水法收集气体可以在集气瓶底部预留一部分

水，防止高温熔化物炸裂瓶底 $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$ 剧烈燃烧，火星四射，放出热量，

生成黑色固体 防止高温熔化物炸裂瓶底

(4) b 小于