

## 太原五中 2019-2020 学年度第一学期阶段性检测

### 初三化学【答案】

#### 一、选择题

ABCDC      DACCA      DBDDA      CCBDA      BACAB

#### 二、生活生产应用题

26. (1) 分子是不断运动的       $C_2H_5OH + O_2 \xrightarrow{\text{酶}} CO_2 + H_2O$

27. Na    Na<sup>+</sup>和 Cl<sup>-</sup>      钠原子失去一个电子变成钠离子, 钠离子得到一个电子变成钠原子

28. (1) 物理      氧气

(2) 使反应更充分

(3)  $H_2 + N_2 \xrightarrow[\text{催化剂}]{\text{加压, } 500^\circ C} NH_3$

#### 三、科普阅读题

29. (1) 硅酸盐      原子颜色为灰黑色

(2) AB

#### 四、物质组成与变化分析题

30. (1) SO<sub>2</sub>

(2)  $H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} H_2O + O_2$       都是由氢氧元素组成      分子构成不同

(3)  $S + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} SO_2$

#### 五、活动探究题

31. (1) 铁架台      酒精灯

太原新东方优能 1 对 1 (tyxdf1v1)

(2) B       $KMnO_4 \xrightarrow{\Delta} K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2$       D      集气瓶口有大气泡冒出

(3) 待火柴快燃尽的时候再伸入集气瓶       $Fe + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} Fe_3O_4$        $C + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} CO_2$

32. (1) 作对比实验  $\text{MnO}_2$   $\text{KClO}_3 \xrightarrow{\text{MnO}_2} \text{KCl} + \text{O}_2$

(2) 有 生成的 KCl 加快了反应

(3) 收集气体的体积

33. (1) 放出热量，产生大量白烟 红磷燃烧消耗氧气，内部压强小于外界大气压  $\text{P} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{P}_2\text{O}_5$

(2) 装置气密性良好

(3) 实验 2 反应后，实验 1 集气瓶中的剩余氧气的体积分数为 8.6%，而实验 2 中的氧气几乎耗尽

(4) 只消耗氧气，不生成气体