



## 2017~2018 学年第一学期九年级阶段性测评

### 化学试题参考答案及评分建议

#### 一、选择题(本大题共 20 小题, 每小题 2 分, 共 40 分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	B	B	A	D	C	D	B	C	D	B	C	C	C	D	A	D	A	A	B	D

#### 二、生产生活应用题(本大题共 3 小题, 共 15 分)

##### 21. (5 分)

(1)  $\text{Ca}^{2+}$       K

(2)  $\text{H}_2\text{O}$       + 4      小苏打受热生成的气体把面团吹大

##### 22. (6 分)

(1) 加入肥皂水振荡, 观察

(2) 吸附      消毒

(3) 能      过滤

(4) D

##### 23. (4 分)

(1) 混合物

(2) 发酵

(3) 酒精易挥发      酒精分子易运动到空气中

#### 三、阅读理解题(本大题共 1 小题, 共 4 分)

##### 24. (4 分)

(1) 0.1~100nm

(2) 硅原子的质子数是 14

(3) 作手机卡

(4) AC

#### 四、物质组成与变化分析题(本大题共 2 小题, 共 15 分)

##### 25. (6 分)

(1)  $2\text{HgO} \xrightarrow{\Delta} 2\text{Hg} + \text{O}_2 \uparrow$

(2) 氧化汞分子分裂为汞原子和氧原子

汞原子构成金属汞

(3) 种类和数目

(4) 化学反应中分子可分, 原子不可分



26. (9 分)

(1) 铝

(2)  $O_2$  21

(3)  $2H_2 + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2H_2O$  化合反应

(4)  $3Fe + 2O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} Fe_3O_4$  剧烈燃烧, 火星四射, 放热, 生成黑色固体

五、活动探究题(本大题共 3 小题, 共 21 分)

27. (4 分)

(1) B 胶头滴管垂直悬空在量筒正上方滴加液体

(2) 10

(3) 试管口不能对着人

28. (8 分)

(1) 酒精灯 集气瓶

(2) A  $2KClO_3 \xrightarrow[\Delta]{MnO_2} 2KCl + 3O_2 \uparrow$  C

(3) D 排水法收集氧气可以在集气瓶中预留少量水吸收  $SO_2$ , 防止污染空气

29. (9 分)

压强 空气容易被压缩

压强 减小 物质状态

温度 温度越高, 分子的间隔越大

将温度计放入温水中, 温度计里的液柱升高

将氧气加压液化装入钢瓶

六、定量分析题(本大题共 1 小题, 共 5 分)

30A. (5 分)

(1) 152 ..... 1 分

(2) 解: ①  $\frac{1 \times 12}{152} \times 100\% = 8\%$  ..... 2 分

②  $500g$  口香糖中钠的质量  $= 500g \times \frac{46mg}{100g} = 230mg$  ..... 2 分

答: (略)

30B. (5 分)

(1)  $1g \times \frac{27}{474} \times 100\% = 0.057g = 57mg$  ..... 2 分

(2)  $100g \times \frac{57mg}{1000g} = 5.7mg$  ..... 1 分

(3)  $\frac{5.7mg}{50kg} = 0.114mg/kg < 0.7mg/kg$  未超过安全摄入量 ..... 2 分

答: (略)

注意: 以上答案只要合理均可得分。