



2017~2018 学年第一学期九年级阶段性测评

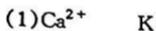
化学试题参考答案及评分建议

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)



(2) H_2O + 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)



(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)O₂ 21

(3)2H₂+O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 2H₂O 化合反应

(4)3Fe+2O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ Fe₃O₄ 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 2KClO₃ $\xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2}$ 2KCl+3O₂↑ C

(3)D 排水法收集氧气可以在集气瓶中预留少量水吸收SO₂,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

②500g 口香糖中钠的质量 = 500g × $\frac{46\text{mg}}{100\text{g}}$ = 230mg 2分

答:(略)

30B. (5分)

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

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

(3) $\frac{5.7\text{mg}}{50\text{kg}} = 0.114\text{mg/kg} < 0.7\text{mg/kg}$ 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。