

# 2019 九年级上册期末统考 (白云区)

## 一. 选择题

1-5 BCBCC 6-10 DCBDB

11-15 ACBDC 16-20 DADDC

## 二. 填空题

21.  $NO_3^-$ ; 四氯化碳;  $Al_2(SO_4)_3$

22. (1)  $2H_2O_2 \xrightarrow{\text{催化剂}} 2H_2O + O_2 \uparrow$ ; -1

(2) 27:44

(3) A; 钠原子最外层有1个电子, 易失去1个电子变成  $Na^+$ , 形成8电子稳定结构, 氯原子最外层有7个电子, 易得到1个电子, 变成  $Cl^-$ , 形成8电子结构, 因此  $Na^+$  与  $Cl^-$  结合后也较稳定。

23. (1) 32.5

(2)  $CuO$

(3) 135

24. (1) 分解

(2)  $WO_3 + 3H_2 \xrightarrow{1000^\circ C} W + 3H_2O$

(3) 加快反应速率

(4) 钨酸亚铁

25. (1) 4

(2) 增大反应物接触面, 加快反应速率; 研钵

(3) 固体由蓝色变白色; 11

(4)  $CuSO_4 + Fe = FeSO_4 + Cu$

(5) ① 其它条件相同, 温度越高, 密度越小;

② 其它条件相同, 浓度越大, 密度越大。

26. (1) ① B. C. A

② 沙子; 高温熔融物溅落, 使蒸发皿炸裂; 产生 $O_2$ ,

(2) 燃烧匙; 有蓝紫色火焰; 吸收生成的 $SO_2$ 有害气体;

27. (1) 水槽、集气瓶

(2) A. C;  $2KMnO_4 \xrightarrow{\Delta} K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2 \uparrow$

(3) 可溶于水; 密度比空气小

(4) 能控制反应进行与结束

(5) B. E

28. (1) 吸附色素异味; 除去有害菌的部分病毒; 煮沸

(2) ① 石英砂

② 将A层物质与B层物质隔离.

③ 不是

29. (1) ①; B; ②;  $Na_2CO_3 + 2HCl = 2NaCl + H_2O + CO_2 \uparrow$

(2) >; 红; 产生淡黄色沉淀