

# 2022—2023 学年度九年级上期期末教学质量测试卷

## 化学试题参考答案

一、1.B 2.A 3.D 4.B 5.C 6.D 7.B 8.A 9.B 10.B 11.D

12.A 13.B 14.A

二、15. (1) 氮气(或  $N_2$ ) (2) 水和氧气( $H_2O$ 、 $O_2$ )

16. (1) 吸附 (2) 煮沸 (3)  $ClO_2$

17. (1)  $CH_4 + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2H_2O + CO_2$  (2) 增大煤与空气(或氧气)的接触面积。

18. (1) 化学反应前后原子的种类、个数和质量都不变(合理即可) (2) 氧(或 O)

(3)  $4NH_3 + 5O_2 \xrightarrow[\Delta]{\text{催化剂}} 4NO + 6H_2O$

19. ①  $CaCO_3 + 2HCl = CaCl_2 + H_2O + CO_2 \uparrow$ ; 紫色石蕊溶液变红色

② 不燃烧不支持燃烧, 密度比空气大。

20. (1) 冶炼金属(或作燃料) (2) 分子构成不同 (3)  $CO_2 + C \xrightarrow{\text{高温}} 2CO$

三、21. (1) 分子在不断运动, 温度越高运动速率越快

(2) 分子之间有间隔, 加压能使分子间的间隔变小

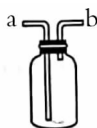
22. (1) 温度达到可燃物的着火点。 (2) I

23. (1) ②①⑤③④ (2) 加快 NaCl 的溶解

(3) 量水时仰视读数(或 NaCl 不纯)等

24. (1) AD(或 AE);  $2KMnO_4 \xrightarrow{\Delta} K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2 \uparrow$

(2)



四、25. (1) d

(2) 因为铝在空气中与氧气反应, 其表面生成一层致密的氧化铝薄膜, 从而阻止铝的进一步氧化。(合理即可)

(3) ① 一定含有铜和银, 可能有锌或(Zn)(写出一定含有铜和银或(Cu 和 Ag)即可) 或(Cu 和 Ag)

②  $Zn + 2AgNO_3 = Zn(NO_3)_2 + 2Ag$  或  $Zn + Cu(NO_3)_2 = Zn(NO_3)_2 + Cu$

(4) ①  $3CO + Fe_2O_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2Fe + 3CO_2$  ② 澄清石灰水变浑浊

③ 点燃或收集尾气。

(5) 解: 设 100g 过氧化氢溶液中含过氧化氢的质量为  $x$

$2H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} 2H_2O + O_2 \uparrow \dots\dots (1 \text{ 分})$

68

32

$x$

1.6g

$\frac{68}{32} = \frac{x}{1.6g}$

$x = 3.4g \dots\dots (1 \text{ 分})$

原过氧化氢溶液中溶质的质量分数为:  $\frac{3.4g}{100g} \times 100\% = 3.4\% \dots\dots (1 \text{ 分})$

答: 原过氧化氢溶液中溶质的质量分数为 3.4%。