

## 太原市 2019 年初三年级模拟试题（一）

### 化学参考答案及评分建议

#### 一、选择题（每小题 2 分，共 20 分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	A	B	B	A	D	B	C	C	C	D

#### 三、生活、生产应用题（每个化学方程式 2 分，其余每空 1 分，共 16 分）

21. (3 分)

- (1) 维生素 (2)  $\text{KNO}_3$  (3) pH 试纸

22. (3 分)

- (1)  $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$  (2) 合成

23. (4 分)

- (1) 石油

- (2)  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$

- (3) 刷油漆

24. (6 分)

- (1) +5

- (2) 蒸发结晶

- (3) 均一 升温 20%

- (4) 受热易分解

#### 四、科普阅读题（每空 1 分，共 5 分）

25. (5 分)

- (1) 钙

- (2) 酸奶

- (3) 防止乳酸菌繁殖

- (4) <4 减弱

#### 五、物质组成与变化分析题（每个化学方程式 2 分，其余每空 1 分，共 9 分）

26. (3 分)

- (1) 氮原子的最外层电子数是 5

- (2) 氨分子由氮原子和氢原子构成

- (3) 分子在不停运动

27. (6 分)

- (1)  $\text{CuO}$

- (2)  $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2\uparrow$  置换反应

- (3) 产生蓝色沉淀，溶液颜色变浅 反应物均可溶，生成物中有沉淀

#### 六、实验探究题（每个化学方程式 2 分，其余每空 1 分，共 15 分）

28. (6 分)



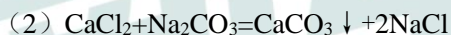
(1) 锥形瓶



(3) 浓硫酸 装置漏气

29. (9分)

(1) 有气泡产生



(3)  $\text{CO}_3^{2-}$   $\text{Ca}^{2+}$

(4) 反应生成的 NaOH 显碱性，无论反应物是否过量，溶液均为红色

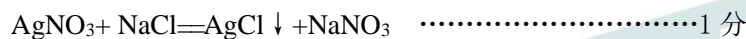
(5) NaCl、HCl 先有气泡产生，后有白色沉淀生成

(6) 熟石灰

七、定量分析题 (共5分)

30. (5分)

解：设该眼药水中硝酸银的质量为  $x$ 。



170 58.5

$x$  0.0585g .....1分

$\frac{170}{x} = \frac{58.5}{0.0585g}$  .....1分

$x = 0.17g$  .....1分

$\frac{0.17g}{17g} \times 100\% = 1\%$  .....1分

答：(略)

注意：1. 以上答案只要合理均可得分。

2. 化学方程式中化学式错误、不配平不得分，反应条件、 $\uparrow$ 、 $\downarrow$ 不标扣1分。

