

太原市 2019 年初三毕业班综合测试 (二)

化学参考答案及评分建议

新东方

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	B	B	C	A	D	C	A	D	A	B

三、生活、生产应用题 (每个化学方程式 2 分, 其余每空 1 分, 共 15 分)

21. (3 分)

- (1) 可节省化石能源
- (2) SO_2
- (3) 太阳能路灯

22. (4 分)

- (1) 金属
- (2) N_2
- (3) 分子间隔变大 常温下化学性质稳定

23. (3 分)

- (1) 物理
- (2) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

24. (5 分)

- (1) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$
- (2) 化合反应
- (3) > 碱性溶液与油污反应, 洗涤剂乳化油污

四、科普阅读题 (每空 1 分, 共 5 分)

25. (5 分)

- (1) 人体内不能合成或合成量极少
- (2) 维生素 A Zn、Fe
- (3) HI
- (4) 鱼中富含硒, 硒有利于维生素 A 的吸收, 维生素 A 可预防眼病

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 10 分)

26. (3 分)

- (1) 2
- (2) 1:3
- (3) 一个氢分子由 2 个氢原子构成

27. (7 分)

- (1) O_2
- (2) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$
- (3) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} = 2\text{NaCl} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ 二者交换成分后, 有气体和水生成
- (4) CO_3^{2-} 与 Ca^{2+} 结合成 CaCO_3

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. (5 分)

- (1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$
- (2) 对照
- (3) C 试管中的溶液由紫色变为红色 CO_2 与 H_2O 反应生成了 H_2CO_3 , 溶液显酸性

29. (10分)

- (1) K
(2) 过滤 BCD
(3) 若 CuSO_4 浓度小, 则不易观察到蓝色

【进行实验】

- ①河水中无 K_2CO_3
② $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 溶液 无明显现象 河水中无 CuSO_4
③继续向上述烧杯中滴加 AgNO_3 溶液

【反思评价】

可能是土壤中的氯化物溶解到河水中

七、定量分析题 (共5分)

30. (5分)

解: $m(\text{NaOH}) = 20\text{g} \times 40\% = 8\text{g}$ 1分

设 50g 稀硫酸中溶质质量为 x 。



80 98

8g x

$\frac{80}{8\text{g}} = \frac{98}{x}$ 1分

$x = 9.8\text{g}$ 1分

$\frac{9.8\text{g}}{50\text{g}} \times 100\% = 19.6\%$ 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。