

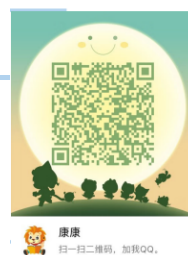


# 2017~2018年10月深圳科学高中高二上化学月考...

扫码领取更多资料

## 一、单项选择题 (每小题 3 分, 共 18 题 54 分)

- 1 C 2 C 3 C 4 D 5 C 6 D 7 D 8 A 9 B 10 C 11 B  
12 D 13 B 14 C 15 A 16 D 17 D 18 A



康康  
扫一扫二维码, 加我QQ。

## 二、填空题 (共 4 题 46 分)

- 19 (1) ①  $(1) \frac{c(\text{CO}_2)^3}{c(\text{CO})^3}$  (2) <  
② (1)  $0.006 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$  (2) 60%  
③ C  
(2) B  
(3) (1)  $\text{Al}(\text{OH})_3 \rightleftharpoons \text{Al}^{3+} + 3\text{OH}^-$  (2) 盐酸

- 20 (1) (1) 酸 (2)  $\text{Cu}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{Cu}(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+$   
(2) (1) 溶解 (2)  $\text{BaSO}_4(\text{s}) \rightleftharpoons \text{Ba}^{2+}(\text{aq}) + \text{SO}_4^{2-}(\text{aq})$   
(3) (1) ②③ (2)  
 $\text{CH}_3\text{OH}(\text{l}) + \text{O}_2(\text{g}) = \text{CO}(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H = -442.8 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$   
(4) (1) 大于 (2) 草酸溶液 (3) A、C

- 21 (1) (2)、(4)、(5)  
(2) (1) (1) (2) (3) (3) (2)  
(3)  $\text{NH}_4^+ + \text{HCO}_3^- + 2\text{OH}^- = \text{NH}_3 \uparrow + \text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}_2\text{O}$



(4) (1) > (2)  $\text{CH}_3\text{COONH}_4$  溶液呈中性, 说明  $\text{CH}_3\text{COO}^-$  和  $\text{NH}_4^+$  水解程度相同,  $\text{H}_2\text{CO}_3$  酸性弱于  $\text{CH}_3\text{COOH}$ , 所以  $\text{HCO}_3^-$  的水解程度大于  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ , 因此  $\text{NH}_4\text{HCO}_3$  溶液的  $\text{pH} > 7$

22 (1) ① (1) < (2)  $1 \times 10^{-13}$

② 碱性

③ 促进

(2) ①  $c > a > b$

② >

