



## 2017~2018年12月深圳第二实验学校高二上化学...

### 一、选择题（共25小题，每小题2分，共50分，每小题只有一个选项符合题意）

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

12 B 13 A 14 D 15 A 16 A 17 B 18 D 19 B 20 A 21 C 22 C

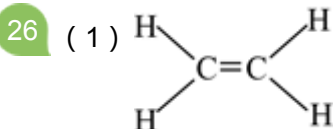
23 B 24 D 25 D

扫码领取更多资料

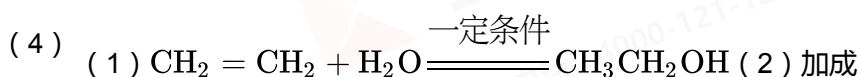


健康 扫一扫二维码，加我QQ。

### 二、填空题（本题包括5个小题，共50分）



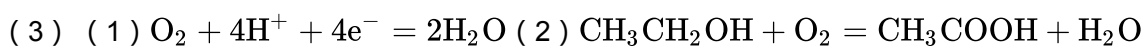
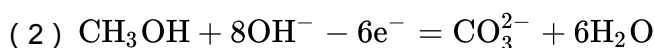
(3) ③



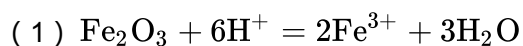
27 (1) ① (1) 黄绿色气体 (2)  $2\text{Cl}^- - 2\text{e}^- = \text{Cl}_2 \uparrow$

② (1)  $\text{Pb} - 2\text{e}^- + \text{SO}_4^{2-} = \text{PbSO}_4$  (2) 负

③ 0.1 mol



28



(2) ① N

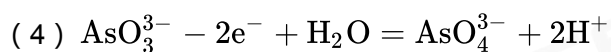
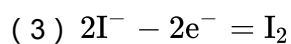
② 牺牲阳极的阴极保护法

(3) 0.1

(4) 准潮湿的环境中形成原电池

29 (1) 这是原电池, 指针偏转是由于电子流过电流表  $\textcircled{\text{G}}$ ;

(2)  $\text{AsO}_4^{3-}$  发生得电子反应; 而当加入 NaOH 后,  $\text{AsO}_3^{3-}$  发生失电子反应, 为负极。



30 (1) (1) 正极 (2)  $\text{CH}_4 + 4\text{O}^{2-} - 8\text{e}^- = \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

(2) (1)  $4\text{OH}^- - 4\text{e}^- = 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$  (2) 1 (3) a、c