

一级结构工程师基础科目考试全真练习5结构工程师考试 PDF  
转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

[https://www.100test.com/kao\\_ti2020/636/2021\\_2022\\_\\_E4\\_B8\\_80\\_E7\\_BA\\_A7\\_E7\\_BB\\_93\\_E6\\_c58\\_636456.htm](https://www.100test.com/kao_ti2020/636/2021_2022__E4_B8_80_E7_BA_A7_E7_BB_93_E6_c58_636456.htm)

1. 在简谐波传播过程中，沿传播方向相距为为波长) 的两点的振动速度必定：

(A)大小相待，而方向相反 (B)大小和方向均相同 (C)大小不同，方向相同 (D)大小不同，而方向相反

2. 一束白光垂直照射到一光栅上，在形成的同一级光栅光谱中，偏离中央明纹最远的是：

(A)紫光 (B)绿光 (C)黄光 (D)红光

3. 在双缝干涉实验中，光的波长为600nm (1nm=10<sup>-9</sup>m)，双缝间距为2mm，双缝与屏的间距为300mm。在屏上形成的干涉图样的明条纹间距为：

(A) 4.5mm (B) 0.9mm (C) 3.1mm (D) 1.2mm

4. 在下列原子的电子结构式中，不能正确表示基态原子的电子结构式的有：(A) [He]2S<sup>2</sup> (B) [Ne]3S<sup>2</sup>3P<sup>2</sup> (C) [Ne]3S<sup>2</sup>3P<sup>4</sup> (D)

(E) [Ar]3d<sup>6</sup>4S<sup>3</sup> 说明：[He]、[Ne]、[Ar]分别代表惰性气体He、Ne、Ar相应的电子结构，[He]表示1S<sup>2</sup>结构，[Ne]表示1S<sup>2</sup>2S<sup>2</sup>2P<sup>6</sup>结构，[Ar]表示1S<sup>2</sup>2S<sup>2</sup>2P<sup>6</sup>3S<sup>2</sup>3P<sup>6</sup>结构。

5. 下列物质分子中化学键有极性，分子也有极性的是：(A) CCl<sub>4</sub> (B) CO (C) BeCl<sub>2</sub> (D) N<sub>2</sub>

6. 下列物质中，酸性最强的是：(A) HMnO<sub>4</sub> (B) H<sub>3</sub>AsO<sub>4</sub> (C) H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub> (D) H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>

7. 在100ml的0.14mol/L HAc溶液中，加入100ml的0.10mol/L NaAc溶液，则该溶液的PH值是(计算误差 0.01PH单位)：

(A) 9.40 (B) 4.75 (C) 4.60 (D) 9.25 注：HAc的Pka=4.75

8. 烟道气中的SO<sub>2</sub>可以用氢氧化溶液吸收，其化学反应方程式为：2Ca

(OH)<sub>2</sub> + 2SO<sub>2</sub> + O<sub>2</sub> = 2CaSO<sub>4</sub> + x, x应是：(A) H<sub>2</sub>O (B) 2H<sub>2</sub>O

(C)  $\text{H}_2\text{O}$  (D)  $4\text{H}_2\text{O}$  9. 已知反应  $\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{SO}_3(\text{g})$ , 若欲提高  $\text{SO}_2(\text{g})$  的转化率, 理论上可采取的方法是: (A) 高温高压 (B) 低温高压 (C) 低温低压 (D) 高温低压 10. 已知: 当  $[\text{ClO}_3^-] = [\text{Cl}^-] = 1.0 \text{ mol/L}$  的溶液中  $[\text{H}^+] = 10.0 \text{ mol/L}$  时, (A) 1.39V (B) 1.51V (C) 1.45V (D) 1.33V 注: 对应电极反应为: 11. 下列物质中只能生成一种一氯取代物的是: (A)  $\text{CH}_4$  (B)  $\text{C}_3\text{H}_8$  (C)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$  (D)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$  100Test 下载频道开通, 各类考试题目直接下载。详细请访问 [www.100test.com](http://www.100test.com)