

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_ti2020/553/2021_2022__E4_B8_80_E7_BA_A7_E7_BB_93_E6_c58_553505.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=10⁻⁹m)，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]2S² (B) [Ne]3S²3P² (C) [Ne]3S²3P⁴ (D)

(E) [Ar]3d⁶4S³ 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1S²结构，[Ne]表示1S²2S²2P⁶结构，[Ar]表示1S²2S²2P⁶3S²3P⁶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) CCl₄ (B) CO (C) BeCl₂ (D) N₂

6. 下列物质中，酸性最强的是：(A) HMnO₄ (B) H₃AsO₄ (C) H₃BO₃ (D) H₂SO₃

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P_{ka}=4.75 8. 烟道气中的SO₂可以用氢氧化溶液吸收，其化学反应方程式为：2Ca(OH)₂ + 2SO₂ + O₂ = 2CaSO₄ + xH₂O

x应是：(A) H₂O (B) 2H₂O

(C) H_2O (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) CH_4 (B) C_3H_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