

临海市2022年高一化学下半年期中考试网络考试试卷

1. 选择题

下列属于碱的是()

- A. H₂SO₄ B. KClO₃ C. Ca(OH)₂ D. CO₂

2. 选择题

下列物质中,属于非电解质,但溶于水后所得溶液导电性明显增强的是()

- A. 金属钠 B. 乙醇 C. 硝酸钾 D. 三氧化硫

3. 选择题

研究表明,太阳气体中存在大量的²⁰Ne和²²Ne。下列关于²⁰Ne和²²Ne的说法正确的是()

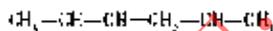
- A. ²²Ne的原子核中有22个中子 B. ²⁰Ne和²²Ne是同一种核素
C. ²⁰Ne的原子核中有20个质子 D. ²⁰Ne和²²Ne互为同位素

4. 选择题

下列属于氧化还原反应,且为吸热反应的是()

- A. C+H₂O $\xrightarrow{\text{高温}}$ CO+H₂ B. 2NaOH+H₂SO₄=Na₂SO₄+2H₂O
C. Zn+2H⁺=Zn²⁺+H₂↑ D. CaCO₃ $\xrightarrow{\text{高温}}$ CaO+CO₂↑

5. 选择题



下列哪个是该烷烃的名称()

- A. 3, 6-二甲基-4-乙基庚烷 B. 2, 5-二甲基-4-乙基庚烷
C. 2, 2-二甲基庚烷 D. 2, 5-甲基-4-乙基庚烷

6. 选择题

下列说法不正确的是()

- A. 工业制取硫酸过程中生成的SO₂可循环利用
B. 钢铁因含杂质而容易生锈,所以合金一定不耐腐蚀
C. 沙子、石英、水晶、硅藻土都是天然存在的二氧化硅
D. 在医疗上硫酸亚铁可用作生产防治缺铁性贫血的药剂

7. 选择题

已知1g火箭燃料肼(N₂H₄)气体燃烧生成N₂和H₂O(g)时,放出16.7kJ的热量,则该反应的热化学方程式正确的是

- A. N₂H₄+O₂=N₂+2H₂O ΔH=-534.4kJ/mol
B. N₂H₄(g)+O₂(g)=N₂(g)+2H₂O(g) ΔH=-534.4kJ/mol
C. N₂H₄(g)+O₂(g)=N₂(g)+2H₂O(g) ΔH=+534.4kJ/mol
D. $\frac{1}{2}$ N₂H₄(g)+ $\frac{1}{2}$ O₂(g)= $\frac{1}{2}$ N₂(g)+H₂O(g) ΔH=-16.7kJ/mol

8. 选择题

以下化学用语正确的是()

- A. 乙烯的结构简式CH₂CH₂ B. 乙烷的分子式C₂H₆