

2022至2019年高一下学期期末考试化学考试（海南省海南枫叶国际学校）

1. 选择题

我国古代的湿法冶金术是世界闻名的，我国在世界上最先应用湿法冶金的金属是()

- A. 铁 B. 铜 C. 银 D. 汞

2. 选择题

20世纪90年代初，国际上提出“预防污染”这一新概念。绿色化学是“预防污染”的基本手段。下列各项中属于绿色化学的是

- A. 处理废弃物 B. 治理污染点 C. 减少有毒物 D. 杜绝污染物

3. 选择题

下列各组物质的燃烧热相等的是

- A. 碳和二氧化碳 B. 1mol碳和3mol碳
C. 3mol乙炔 (C₂H₂) 和1mol苯 D. 淀粉和纤维素

4. 选择题

已知在25°C，101kPa下，1gC₈H₁₈（辛烷）燃烧生成二氧化碳和液态水时放出48.40kJ热量。表示上述反应的热化学方程式正确的是()

- A. C₈H₁₈ (l) + 12.5O₂ (g) = 8CO₂ (g) + 9H₂O (g) ΔH = -48.40kJ·mol⁻¹
B. C₈H₁₈ (l) + 12.5O₂ (g) = 8CO₂ (g) + 9H₂O (l) ΔH = -5518kJ·mol⁻¹
C. C₈H₁₈ (l) + 12.5O₂ (g) = 8CO₂ (g) + 9H₂O (l) ΔH = +5518kJ·mol⁻¹
D. C₈H₁₈ (l) + 12.5O₂ (g) = 8CO₂ (g) + 9H₂O (l) ΔH = -48.40kJ·mol⁻¹

5. 选择题

分析下面的能量变化示意图，下列热化学方程式正确的是



- A. 2A (g) + B(g)=2C (g) ΔH=a (a>0) B. 2A (g) + B(g)=2C (g) ΔH=a (a<0)
C. 2A + B=2 C ΔH=a (a<0) D. 2C=2A + B ΔH=a (a>0)

6. 选择题

已知热化学方程式：SO₂(g)+ 1/2O₂(g) ⇌ SO₃(g) ΔH=-98.32kJ / mol，在容器中充入2molSO₂和1molO₂充分反应，最终放出的热量为 ()

- A. 196.64kJ B. 小于98.32kJ
C. 小于196.64kJ D. 大于196.64kJ

7. 选择题

下列说法不正确的是 ()

- A. 物质发生化学反应的反应热仅指反应放出的热量
B. 热化学方程式中各物质的化学计量数不只表示物质的量，还表示分子的个数
C. 所有的燃烧反应都是放热的