

2022江西高二上学期人教版高中化学月考试卷

1.

今有如下三个热化学方程式：



关于它们的下列表述正确的是()

- A. 它们都是吸热反应 B. a、b和c均为正值
C. a=b D. 2b=c

2.

已知：① $2\text{C}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{CO}(\text{g}) \quad \Delta H = -221.0$

$\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ ，② $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H = -483.6 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ 。则制备水煤气的反应 $\text{C}(\text{s}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g})$ ， ΔH 为()

- A. $+262.6 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ B. $-131.3 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$
C. $-352.3 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ D. $+131.3 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

3.

已知 $\text{S}(\text{s}) \rightleftharpoons \text{S}(\text{g}) \quad \Delta H_1$ ， $\text{S}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{SO}_2(\text{g}) \quad \Delta H_2$ ，则 $\text{S}(\text{s})$ 燃烧的热化学方程式为()

- A. $\text{S}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{SO}_2(\text{g}) \quad \Delta H = \Delta H_2 - \Delta H_1$
B. $\text{S}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{SO}_2(\text{g}) \quad \Delta H = \Delta H_1 - \Delta H_2$
C. $\text{S}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{SO}_2(\text{g}) \quad \Delta H = \Delta H_1 + \Delta H_2$
D. 1 mol $\text{S}(\text{s})$ 燃烧生成1 mol $\text{SO}_2(\text{g})$ 放出的热量大于1 mol $\text{S}(\text{g})$ 燃烧生成1 mol $\text{SO}_2(\text{g})$ 放出的热量

4.

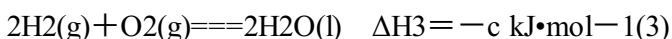
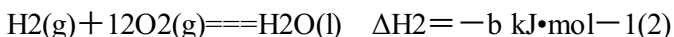
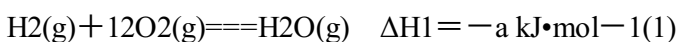
已知： $2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightleftharpoons 2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$

$\Delta H = +571.6 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ ， $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H = -483.6 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ 。当1 g液态水变为气态水时，对其热量变化的下列描述：①放出；②吸收；③2.44 kJ；④4.88 kJ；⑤88 kJ。其中正确的是()

- A. ②和⑤ B. ①和③
C. ②和④ D. ②和③

5.

今有如下3个热化学方程式：



关于它们在下列表述中原因和结论都正确的是()

选项 原因 结论