

新疆昌吉回族自治州玛纳斯县第一中学高二化学上册月考试卷免费试卷完整版

1. 选择题

未来新能源的特点是资源丰富，在使用时对环境无污染或污染很小，且可以再生。下列符合未来新能源标准的是（ ）

- ①天然气 ②煤 ③核能 ④石油 ⑤太阳能 ⑥生物质能 ⑦风能 ⑧氢能
A.①②③④ B.⑤⑥⑦⑧ C.③⑤⑥⑦⑧ D.③④⑤⑥⑦⑧

2. 选择题

1 mol H—H键的键能是436kJ，1 mol I—I键的键能是151kJ，1 mol H—I键的键能是299kJ，则对反应 $H_2(g) + I_2(g) \rightleftharpoons 2HI(g)$ 的说法，不正确的是（ ）

- A.放热反应 B.吸热反应 C.化合反应 D.可逆反应

3. 选择题

下列叙述正确的是：

- A.化学反应一定只伴随热量的变化
B.凡是吸热或放热过程中热量的变化均称为反应热
C.若 $\Delta H < 0$ ，则反应物的总能量高于生成物的总能量
D.若 $\Delta H > 0$ ，则反应物的总能量高于生成物的总能量

4. 选择题

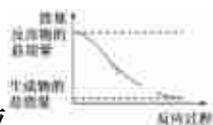
对热化学方程式 $\frac{1}{2}H_2(g) + \frac{1}{2}I_2(s) = HI(g) \quad \Delta H = +26kJ \cdot mol^{-1}$ 的叙述中正确的是：

- A.1mol氢气和1mol碘蒸气完全反应需要吸收26kJ的热量
B.1个氢分子和1个碘分子完全反应需要吸收52kJ的热量
C.1mol $H_2(g)$ 与1mol $I_2(s)$ 完全反应生成2mol HI气体需吸收52kJ的热量
D.1mol $H_2(g)$ 与1mol $I_2(g)$ 完全反应放出26kJ的热量

5. 选择题

下列变化为吸热反应的是

- A. $H_2O(l) = H_2O(g)$; $\Delta H = +44.0 kJ/mol$
B.在高温条件下碳与水蒸气的反应
C.形成化学键时共放出能量862 kJ的化学反应



- D.能量变化如图所示的化学反应

6. 选择题

下列热化学方程式书写正确的是

- A. $C(s) + O_2(g) = CO_2(g) \quad \Delta H = +393.5kJ/mol$
B. $2SO_2 + O_2 = 2SO_3 \quad \Delta H = -196.6kJ/mol$
C. $S(s) + O_2(g) = SO_2(g)$; $\Delta H = +297.23 kJ$
D. $2H_2(g) + O_2(g) = 2H_2O(l) \quad \Delta H = -571.6kJ/mol$

7. 选择题