

BÀI TẬP VỀ NHÀ



Họ và tên:

Lớp:

Câu hỏi: Với các phản ứng hóa học phía dưới:

1. Cho biết phản ứng nào là phản ứng tỏa nhiệt, phản ứng nào là phản ứng thu nhiệt?
2. Dự đoán khả năng phản ứng của các phản ứng hóa học?
2. Dạng sơ đồ biến thiên enthalpy của các phản ứng?

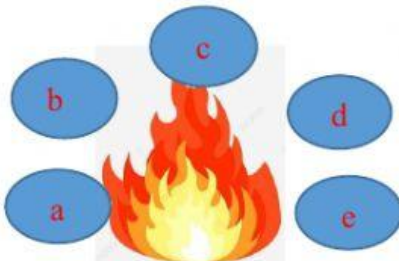
Chú thích: Kích vào các đáp án a, b, c, d, e ở các mục tương ứng với kết quả của các phản ứng.

Biết nhiệt sinh (kJ/mol) của các chất:

Chất	CaCO ₃ (s)	CaO(s)	CO ₂ (g)	Al ₂ O ₃ (s)	Fe ₂ O ₃ (s)	H ₂ O(l)	CO(g)	CH ₄ (g)
$\Delta_f H_{298}^\circ$ (kJ/mol)	-1207	-635	-393,5	-1675,7	-824,2	-285,8	-110,5	-74,8

Các phản ứng:

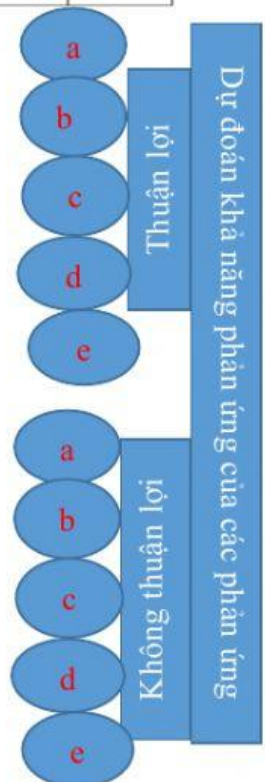
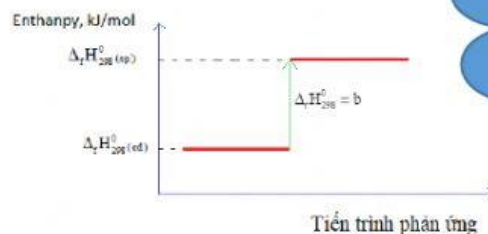
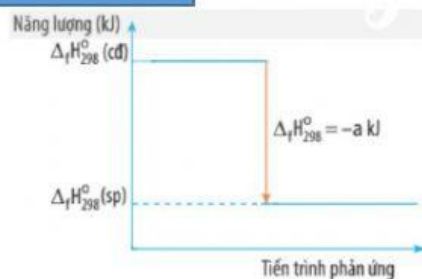
- a. $\text{CaCO}_3(s) \longrightarrow \text{CaO}(s) + \text{CO}_2(g)$
- b. $\text{C}(\text{graphite}) + \text{O}_2(g) \longrightarrow \text{CO}_2(g)$
- c. $\text{CO}(g) + 1/2\text{O}_2(g) \longrightarrow \text{CO}_2(g)$
- d. $\text{CH}_4(g) + 2\text{O}_2(g) \longrightarrow \text{CO}_2(g) + 2\text{H}_2\text{O}(l)$
- e. $2\text{Al}(s) + \text{Fe}_2\text{O}_3(s) \xrightarrow{t^\circ} 2\text{Fe}(s) + \text{Al}_2\text{O}_3(s)$



Phản ứng tỏa nhiệt



Phản ứng thu nhiệt



Dạng sơ đồ biến thiên enthalpy của các phản ứng