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	$CaCO_{3(s)}$	$CaO_{(s)}$	$CO_{2(g)}$	$Al_2O_{3(s)}$	$Fe_2O_{3(s)}$	$H_2O_{(l)}$	$CO_{(g)}$	$CH_{4(g)}$
$\Delta_f H^0_{298}$ (kJ/mol)	–1207	–635	-393,5	-1675,7	-824,2	-285,8	-110,5	-74,8

Các phản ứng:

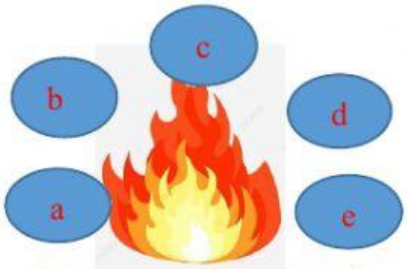
a. $CaCO_3(s) \longrightarrow CaO(s) + CO_2(g)$

b. $C(graphite) + O_2(g) \longrightarrow CO_2(g)$

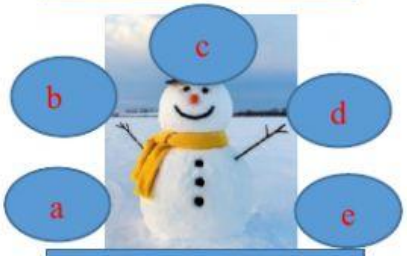
c. $CO(g) + 1/2O_2(g) \longrightarrow CO_2(g)$

d. $CH_4(g) + 2O_2(g) \longrightarrow CO_2(g) + 2H_2O(l)$

e. $2Al(s) + Fe_2O_3(s) \xrightarrow{t^0} 2Fe(s) + Al_2O_3(s)$



Phản ứng tỏa nhiệt

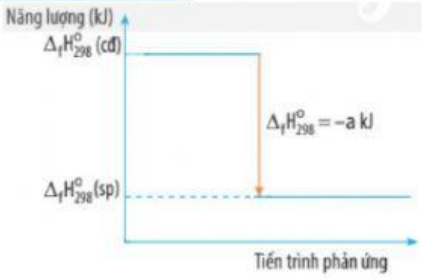


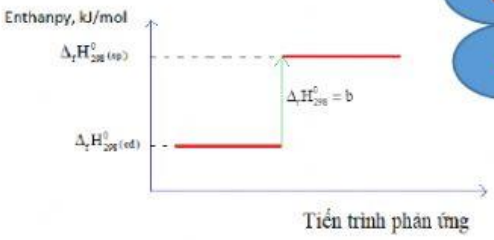
Phản ứng thu nhiệt

Dự đoán khả năng phản ứng của các phản ứng

Thuận lợi: a, b, c, d, e

Không thuận lợi: a, b, c, d, e





a b c d e

a b c d e

Dạng sơ đồ biến thiên enthalpy của các phản ứng

LIVEWORKSHEETS