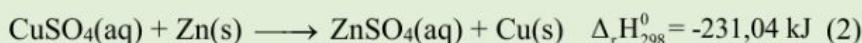
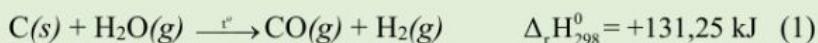


Họ và tên:

Lớp:

PHIẾU HỌC TẬP SỐ 5

Câu 1. Cho 2 phương trình nhiệt hóa học sau:



Trong 2 phản ứng trên, phản ứng nào thu nhiệt, phản ứng nào tỏa nhiệt?

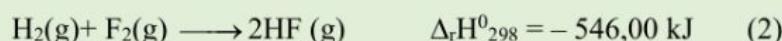
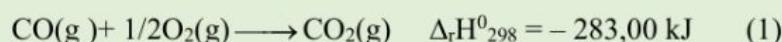
- A. Phản ứng (1) tỏa nhiệt, phản ứng (2) thu nhiệt
- B. Phản ứng (1) thu nhiệt, phản ứng (2) tỏa nhiệt
- C. Cả hai phản ứng đều thu nhiệt
- D. Cả hai phản ứng đều tỏa nhiệt

Câu 2. Cho phản ứng: $CH_4(g) + H_2O(l) \rightarrow CO(g) + 3H_2(g) \quad \Delta_r H_{298} = 250 \text{ kJ}$

Ở đkc, để thu được 1 gam H_2 , phản ứng này cần hấp thụ nhiệt lượng bao nhiêu?

- A. 124,95 kJ
- B. - 124,95 kJ
- C. 41,67 kJ
- D. -41,67 kJ

Câu 3. Cho hai phương trình nhiệt hóa học sau:



So sánh nhiệt giữa 2 phản ứng? Phản ứng nào xảy ra thuận lợi hơn?

- A. Phản ứng (1) nhiệt tỏa ra ít hơn nên thuận lợi hơn
- B. Phản ứng (1) nhiệt thu vào ít hơn nên thuận lợi hơn
- C. Phản ứng (2) nhiệt tỏa ra nhiều hơn nên thuận lợi hơn
- D. Phản ứng (2) nhiệt thu vào nhiều hơn nên thuận lợi hơn

Câu 4. Vẽ sơ đồ biểu diễn biến thiên enthalpy của phản ứng nhiệt phân $CaCO_3$.



Từ kết quả giải thích vì sao khi nung vôi cần cung cấp nhiệt liên tục, nếu dừng cung cấp nhiệt phản ứng sẽ không tiếp diễn.