

Corrigé de la série de TD N°3 de Chimie 2

Exercice 1

1. Enthalpie ΔH_r à pression P et température $T = 25^0C$ de la réaction
 $\Delta H_r = -205,2 \text{ kJ}$
2. Chaleur de la réaction à volume constant ($Q_V = \Delta U$)
 $\Delta U_r = -200,247 \text{ kJ}$
3. Cette réaction est exothermique.

Exercice 2

1. Enthalpie standard de la réaction à $298K$
 $\Delta H_r = -92,4 \text{ kJ}$
2. Enthalpie standard de la réaction à $770K$
 $\Delta H_r = -105,01 \text{ kJ}$
3. La réaction est exothermique.

Exercice 3

1. Enthalpie standard ΔH_r à $298K$ de la réaction
 $\Delta H_r = -25,3 \text{ kJ}$
2. Enthalpie de sublimation du carbone
 $\Delta H_{sub}(C) = 659,4 \text{ kJ/mol}$
3. Enthalpie de condensation du carbone
 $\Delta H_{cond}(C) = -659,4 \text{ kJ/mol}$