

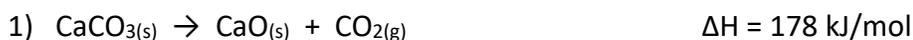
Nom : _____ Groupe : _____

Date : _____

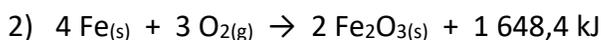
CHIMIE 5^e secondaire

LES ÉQUATIONS THERMOCHEMISTIQUES ET LA CHALEUR MOLAIRE DE RÉACTION

Équations thermochimiques d'une réaction endothermique :



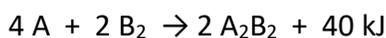
Équations thermochimiques d'une réaction exothermique : (Réaction de synthèse donc le ΔH est exprimé en fonction de $\text{Fe}_2\text{O}_{3(s)}$)



N.B. :

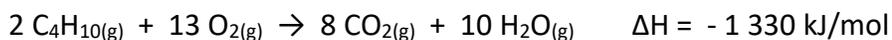
Pour inclure la variation d'enthalpie molaire (ΔH) dans l'équation, il faut l'adapter au nombre de moles de substance en jeu dans l'équation balancée. Pour déterminer de quelle substance il s'agit, il faut savoir de quel type de réaction il s'agit.

- Pour une réaction de synthèse ($A + B \rightarrow AB$), le ΔH sera celui de la substance formée (AB).



- Pour une réaction de décomposition ($AB \rightarrow A + B$), le ΔH sera celui de la substance décomposée (AB).

- Pour une réaction de combustion (substance qui brûle + $\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$), le ΔH sera celui de la substance qui brûle.



- Pour une réaction de dissolution ($\text{AB}_{(s)} \rightarrow \text{AB}_{(aq)}$), le ΔH sera celui de la substance dissoute.
- Pour une réaction de neutralisation (Acide + Base \rightarrow Sel + Eau), le ΔH sera celui de la substance neutralisée.