**NOM : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Groupe : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**CHIMIE : Le bilan énergétique d’une transformation**

**Comment effectuer un bilan énergétique à partir des enthalpies de liaison et comment dessiner un diagramme énergétique d’une réaction**

**Consignes** : Lire attentivement les pages 183 à 186. Compléter l’exercice sur cette feuille et remettre à la fin de la période.

**Devoir** : Exercices p.189 à 192

**La combustion du propanol-1** : 2 CH₃CH₂CH₂OH (l) + 9 O2 (g) → 6 CO2 (g) + 8 H2O (l) ∆H= ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| http://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/thumb/3/30/Propan-1-ol-2D-flat.png/320px-Propan-1-ol-2D-flat.png |  O=O  | http://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/thumb/1/1f/Carbon-dioxide-2D-dimensions.svg/125px-Carbon-dioxide-2D-dimensions.svg.png |  https://www.mysciencework.com/bundles/mswblog/images/Gallery/2013/04/51654260dd5ce.png |

BILAN ÉNERGÉTIQUE: exemple p.183 et 185 (formation de l’eau)

(Démarche complète s.v.p)

DIAGRAMME ÉNERGÉTIQUE DU PROPANOL-1: exemple p.186

 H (kJ/mol)

 Progression de la réaction