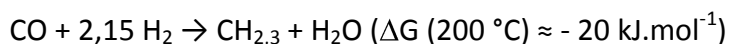


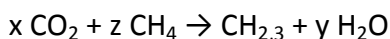
Complément à l'article « La valorisation chimique du CO₂ : les conditions du sens », Hervé Toulhoat et Laurent Forti (*L'Act. Chim.*, 2013, 371-372, p. 35)

Erratum

Les lecteurs attentifs auront probablement localisé quelques erreurs dans l'article « La valorisation chimique du CO₂ : les conditions du sens » paru dans le numéro 371-372 (p. 35-39). Ces erreurs se situent au tableau I et page 38, bas de la 2^e colonne, au paragraphe concernant le réformage sec du méthane. Il convient tout d'abord de rectifier le coefficient de l'hydrogène dans l'équation de bilan de la synthèse Fisher-Tropsch au *tableau I* et page 38, pour arriver au rapport H/C = 2,3 en moyenne pour la distribution d'alcane produite par la synthèse :



Ensuite, le bilan global de l'enchaînement du réformage sec, de la conversion du gaz à l'eau pour une fraction du CO produit, puis de la synthèse Fischer-Tropsch, doit respecter la conservation de chaque élément. Une écriture générale comme :



impose les contraintes :

$$y = 2x ; x + z = 1 ; 4z = 2,3 + 2y$$

La solution de ce système de trois équations à trois inconnues conduit finalement à :



Si CO₂ est émis par combustion de gaz naturel, ΔG_C vaut à présent 238,6 kJ.mol⁻¹, et le critère zy s'établit à 1,39. La conclusion n'est pas modifiée.

Les auteurs prient les lecteurs de bien vouloir excuser ces fautes d'inattention commises il est vrai dans un contexte un peu bousculé.