Université Mohammed Boudiaf de M’sila année universitaire 2019/2020

Faculté de technologie matière : Thermodynamique

1ère année ERE

Série de TD №4

***Exercice№1 :***

*Déterminer l’enthalpie de la réaction de synthèse du méthanol suivante :*

*En utilisant les données suivantes :*

***Exercice№2 :***

*Déterminer l’énergie de la liaison N-H dans l’ammoniac NH3, à partir des données suivantes :*

***Exercice№3 :***

*Le méthanol brûle selon l’équation-bilan :*

*Quelle est l’enthalpie standard de cette réaction à 350 K.*

*On donne :*

***Exercice№4:***

*Quelle est l’enthalpie standard de formation de FeO(s) à la température de 800K.*

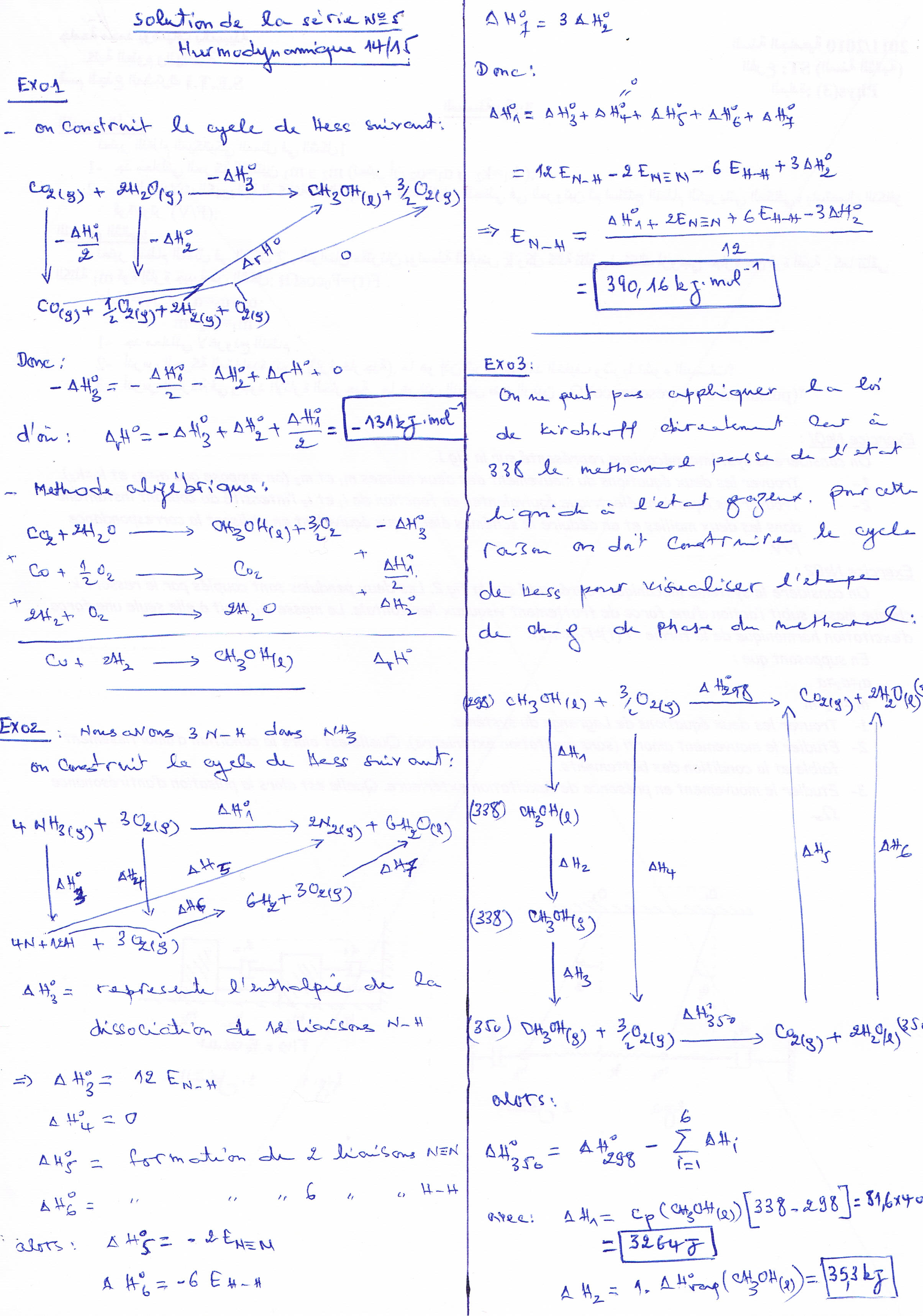
*On donne :*

***Exercice№5 :***

*Calculer la température de flamme obtenue par un chalumeau qui utilise la combustion de l’acétylène (C2H2) avec l’oxygène pur.*

*Comparer cette température avec celle obtenue par la combustion de l’acétylène avec de l’air (composition molaire de l’air: 20% O2 et 80% N2).conclusion.*

*On donne :*

**

