

## EXEMPLE D'APPLICATION PROSIMPLUS

# PROCEDE DE SYNTHESE DE L'AMMONIAC

### INTERET DE L'EXEMPLE

Cet exemple présente le procédé de synthèse de l'ammoniac à partir de gaz naturel. Cet exemple comprend deux simulations : une simulation est dédiée à l'ensemble du procédé et une autre au réacteur seul afin de prendre en compte ses spécificités technologiques. Un diagnostic de l'intégration énergétique est réalisé.

<b>DIFFUSION</b>	<input checked="" type="checkbox"/> <b>Libre Internet</b>	<input type="checkbox"/> <b>Réservée clients</b>	<input type="checkbox"/> <b>Restreinte</b>	<input type="checkbox"/> <b>Confidentielle</b>
------------------	---	--	--	--

<b>FICHIERS PROSIMPLUS CORRESPONDANTS</b>	<p><i>PSPS_EX_FR-Procédé-Synthèse-Ammoniac.pmp3</i></p> <p><i>PSPS_EX_FR-Réacteur-Synthèse-Ammoniac.pmp3</i></p>
---	--

*Il est rappelé au lecteur que ce cas d'utilisation est un exemple et ne doit pas être utilisé à d'autres fins. Bien que cet exemple soit basé sur un cas réel il ne doit pas être considéré comme un modèle de ce type de procédé et les données utilisées ne sont pas toujours les plus exactes disponibles. Fives ProSim ne pourra en aucun cas être tenu pour responsable de l'application qui pourra être faite des calculs basés sur cet exemple.*

### Energy

#### Fives ProSim

Siège social : Immeuble Stratège A - 51 rue Ampère - 31670 Labège - FRANCE

Tél. : +33 (0)5 62 88 24 30

S.A.S. au capital de 147 800 € - 350 476 487 R.C.S. Toulouse - Siret 350 476 487 00037 - APE 5829C - N° TVA FR 10 350 476 487

[www.fivesgroup.com](http://www.fivesgroup.com) / [www.fives-prosim.com](http://www.fives-prosim.com)

# TABLE DES MATIÈRES

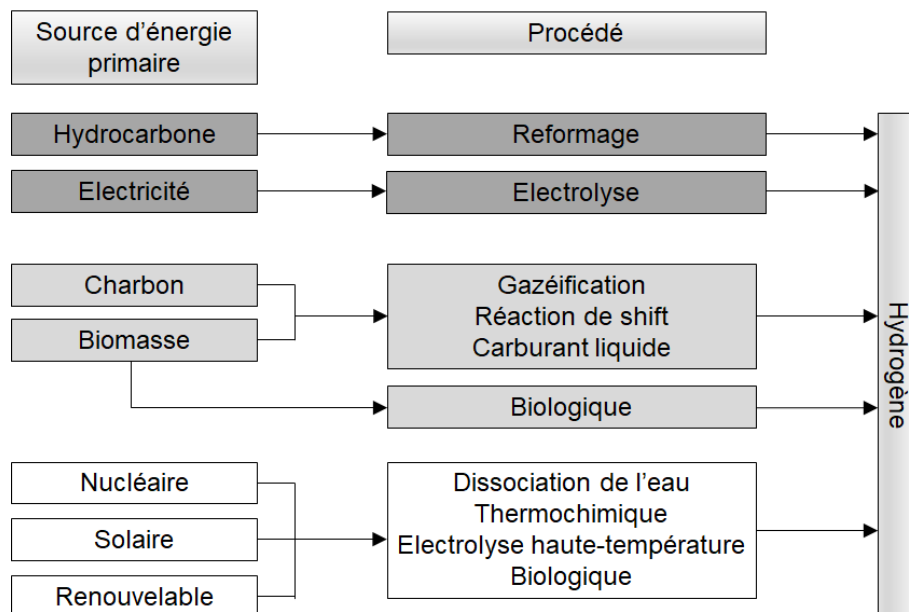
<b>1.</b>	<b>MODELISATION DU PROCEDE .....</b>	<b>3</b>
1.1.	Présentation du procédé .....	3
1.2.	Schéma de simulation.....	6
1.3.	Constituants.....	8
1.4.	Modèle thermodynamique .....	9
1.5.	Réactions chimiques.....	10
1.6.	Conditions opératoires .....	13
1.6.1.	Simulation complète.....	13
1.6.2.	Simulation du réacteur de synthèse de l'ammoniac.....	19
1.7.	Initialisations.....	20
1.7.1.	Simulation complète.....	20
1.7.2.	Simulation du réacteur de synthèse de l'ammoniac.....	20
1.8.	« Trucs et astuces » .....	21
1.8.1.	Changer les visuels des opérations unitaires .....	21
1.8.2.	Utilisation des courants d'information .....	21
1.8.3.	Modules de bilans.....	21
<b>2.</b>	<b>RESULTATS .....</b>	<b>22</b>
2.1.	Performance du procédé .....	22
2.2.	Réacteur de synthèse de l'ammoniac .....	22
2.3.	Analyse pincement.....	23
<b>3.</b>	<b>BIBLIOGRAPHIE .....</b>	<b>25</b>
<b>4.</b>	<b>ANNEXE.....</b>	<b>26</b>

# 1. MODELISATION DU PROCEDE

## 1.1. Présentation du procédé

L'ammoniac ( $\text{NH}_3$ ) est le composé le moins cher associant l'azote aux matières premières, utilisé dans plus de 76% de tous les produits à base d'azote [AMH22]. Les principales catégories d'applications de l'ammoniac sont [AMH22] les productions de bicarbonate d'ammonium, de nitrate d'ammonium, de sulfate d'ammonium, de nitrate de calcium et d'ammonium, d'urée, d'engrais et autres utilisations directes.

Il existe plusieurs façons de produire de l'hydrogène [AMH22], [GOD12], [PAT19], [ROU18]. Actuellement, la majeure partie de l'hydrogène industriel est produite à partir de combustibles fossiles (gaz naturel, pétrole et charbon), principalement par reformage à la vapeur du gaz naturel. Afin de diminuer les émissions de  $\text{CO}_2$  dans l'atmosphère une attention particulière est de plus en plus accordée aux options de production renouvelables qui comprennent l'électrolyse de l'eau (cf. « PSPS\_EX\_FR-Production-Hydrogene-Electrolyse ») utilisant des énergies renouvelables (par exemple : éolienne, solaire, hydroélectrique et géothermique), la gazéification de la biomasse (cf. « PSPS\_EX\_FR-Centrale-CCGI »), les processus photoélectrochimiques et biologiques et les cycles thermochimiques à haute température. Les voies générales de production d'hydrogène par différents procédés et à partir de différentes sources d'énergie primaire sont présentées sur la figure suivante [GOD12].



L'exemple détaillé dans ce document présente la production d'ammoniac par reformage de gaz naturel [AMH12], [ROU18]. La simulation « PSPS\_EX\_FR-Procédé-Synthèse-Ammoniac.pmp3 » présente ce procédé de production d'ammoniac. Les échanges thermiques entre les courants procédés et la génération de la vapeur d'eau nécessaire au reformage par une chaudière sont également simulés. Les réseaux d'utilités et les éventuels couplages turbines – compresseurs ne sont pas simulés mais peuvent être aisément ajoutés avec ProSimPlus.

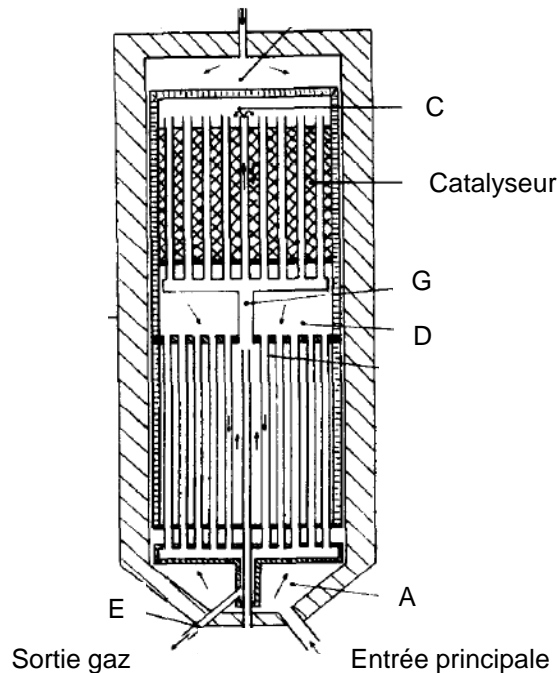
Les différents blocs du procédé sont les suivants :

- ✓ Désulfuration (« Sulfur removal ») : Désulfuration finale du gaz naturel pour éliminer les dernières traces de soufre qui constitue un poison pour les catalyseurs utilisés dans ce procédé. La désulfuration repose sur l'hydrogénation des composés soufrés en hydrocarbures et H<sub>2</sub>S. Un réacteur simple est utilisé pour modéliser cette partie en assimilant les composés soufrés à du Tetrahydrothiophene. L'adsorption du H<sub>2</sub>S est généralement réalisée sur des oxydes de zinc. Un séparateur de constituants permet de représenter simplement cette opération.
- ✓ Reformage primaire à la vapeur (« Primary reforming ») : ce bloc permet de convertir le méthane en hydrogène, CO et CO<sub>2</sub>. Le reformage du méthane à la vapeur est modélisé par un équilibre chimique dans un réacteur agité continu. Le reformage des autres hydrocarbures est fait dans un réacteur simple à taux de conversion fixés.
- ✓ Reformage secondaire (« Secondary reforming ») : une post-combustion du méthane à l'air avec prise en compte simultanée de son reformage à l'air et la conversion du CO est réalisée dans un réacteur agité continu. Ce second bloc de reformage permet de convertir un maximum de méthane en hydrogène, CO et CO<sub>2</sub>.
- ✓ Conversion du CO (« Shift conversion ») : ce bloc permet de convertir le CO en hydrogène et en CO<sub>2</sub> par réaction avec de l'eau. La conversion du CO est faite en deux étapes à deux températures différentes dans deux réacteurs agités continus.
- ✓ Élimination de l'eau résiduelle (« Water removing ») : cette étape est modélisée par un flash liquide-vapeur à température et pression données.
- ✓ Décarbonatation du gaz de synthèse (« CO<sub>2</sub> removing ») : cette étape permet d'éliminer le CO<sub>2</sub> du gaz issu des étapes de reformage. Ce procédé de décarbonatation est réalisé de manière simple à l'aide d'un séparateur de constituants. Des exemples dédiés à différentes méthodes de décarbonatation sont disponibles :
  - Procédé aux amines avec la MEA comme solvant, cf. « PSPS\_EX\_FR-Procédé-capture-CO2-avec-amine » ;
  - Procédé Rectisol avec le méthanol comme solvant, cf. « PSPS\_EX\_FR-Procédé-Rectisol » ;
  - Procédé Purisol avec la NMP comme solvant, cf. « PSPS\_EX\_FR-Procédé-Purisol » ;
  - Procédé Selexsol avec le Selexsol comme solvant, cf. « PSPS\_EX\_FR-Procédé-Selexol ».
- ✓ Méthanation (« Methanation ») : elle a pour but d'éliminer les traces de composés oxygénés. Dans cet exemple le CO et le CO<sub>2</sub> sont les composés oxygénés restant à éliminer.
- ✓ Compression du gaz (« 3 stages synthesis gas compressor ») : réalisée ici en trois étapes avec élimination des condensats.
- ✓ Boucle de synthèse de l'ammoniac (« Ammonia synthesis ») qui comporte :
  - Le réacteur catalytique de synthèse : dans la simulation principale, un réacteur simple à taux de conversion fixé est utilisé. Une simulation avec prise en compte de l'équilibre chimique et de la technologie de ce réacteur est effectuée dans la simulation « PSPS\_EX\_FR-Réacteur-Synthèse-Ammoniac.pmp3 » ;
  - Une série d'échangeurs où l'ammoniac produit est condensé puis séparé à l'état liquide ;

- Un ensemble de réfrigération à l'ammoniac qui fournit le froid nécessaire à la condensation et au refroidissement de l'ammoniac produit. Cette simulation se focalisant sur la partie procédé, cette boucle n'est pas incluse dans la simulation.

L'intégration énergétique de ce procédé est analysée via un module d'analyse pincement énergie (§ 2.3). Les performances du procédé sont analysées à l'aide d'un module de bilan électrique et d'un module de bilan généralisé.

La modélisation du réacteur de synthèse de l'ammoniac suit celle proposée par [BAD65]. Le schéma ci-dessous présente le chemin emprunté par le gaz :



- ✓ Section d'échange thermique :

A → G : Préchauffage du gaz entrant par refroidissement du gaz quittant le réacteur. Ceci est modélisé par le consigneur de température E201a dans lequel la température au point G est imposée.

- ✓ Section réactive :

G → C : Le gaz après préchauffage est utilisé pour contenir la chaleur de réaction. Ceci est modélisé en utilisant la possibilité de définir un fluide caloporteur (réacteur avec double-enveloppe) dans le réacteur tubulaire R201.

C → D : Il s'agit de la section réactive. Les dimensions du réacteur R201 ont été adaptées pour correspondre aux caractéristiques de l'écoulement considérées dans [BAD65].

- ✓ Section d'échange thermique :

D → E : Le gaz sortant du réacteur préchauffe l'alimentation. Le simple échangeur E201b modélise cela. Un courant d'information transfère la quantité de chaleur calculée par l'échangeur E201a.

## 1.2. Schéma de simulation

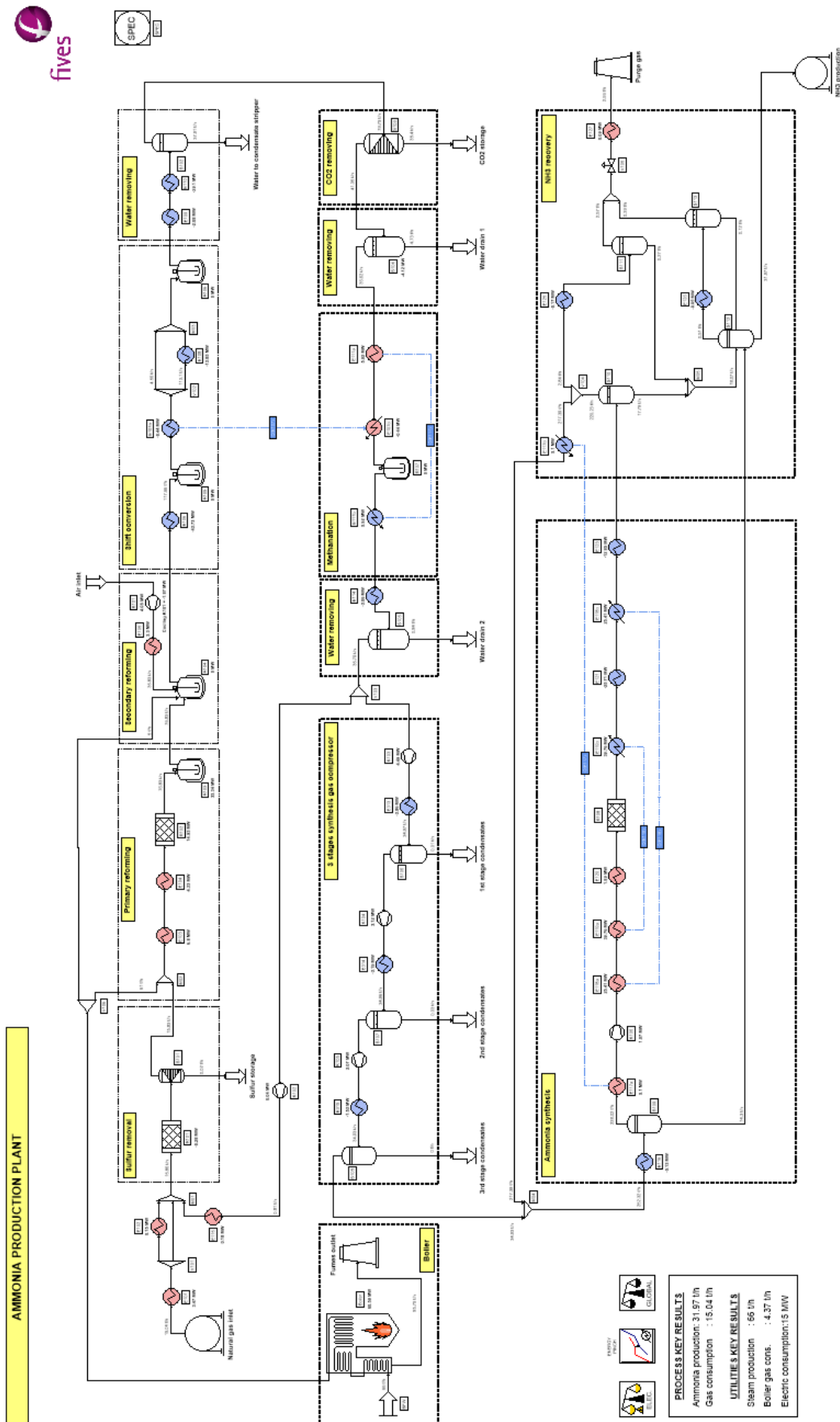


Schéma de simulation d'un procédé de synthèse de l'ammoniac à partir d'un gaz naturel

# AMMONIA CONVERTER

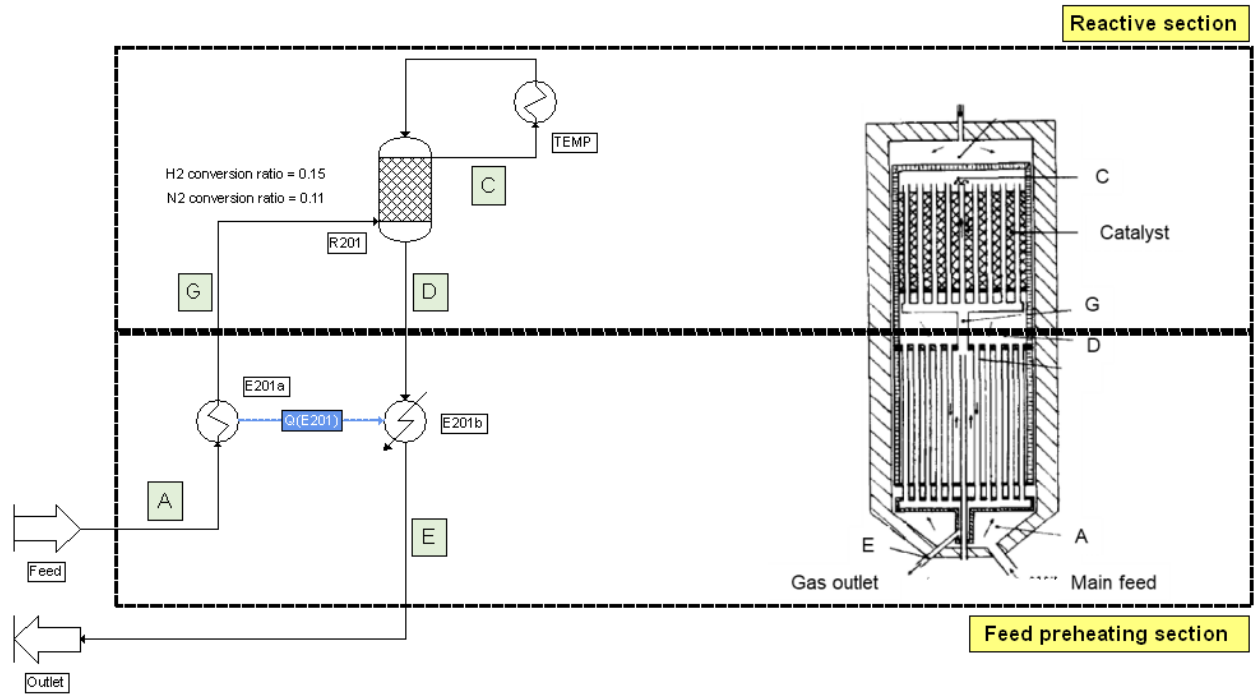


Schéma de simulation d'un réacteur de synthèse de l'ammoniac

### 1.3. Constituants

Les constituants pris en compte dans la simulation ainsi que leurs formules chimiques et leurs numéros CAS<sup>1</sup> sont présentés dans le tableau ci-après. Les propriétés de corps purs sont extraites de la base de données standard des logiciels ProSim [WIL21].

Constituant	Formule chimique	Numéro CAS <sup>(1)</sup>
Water	H <sub>2</sub> O	7732-18-5
Oxygen	O <sub>2</sub>	7782-44-7
Hydrogen	H <sub>2</sub>	1333-74-0
Carbon monoxide	CO	630-08-0
Carbon dioxide	CO <sub>2</sub>	134-38-9
Nitrogen	N <sub>2</sub>	7727-37-9
Argon	Ar	7440-37-1
Methane	CH <sub>4</sub>	74-82-8
Ethane	C <sub>2</sub> H <sub>6</sub>	74-84-0
Propane	C <sub>3</sub> H <sub>8</sub>	74-98-6
Isobutane	C <sub>4</sub> H <sub>10</sub>	75-28-5
n-butane	C <sub>4</sub> H <sub>10</sub>	106-97-8
Isopentane	C <sub>5</sub> H <sub>12</sub>	78-78-4
Pentane	C <sub>5</sub> H <sub>12</sub>	109-66-0
n-hexane	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub>	110-54-3
Ammonia	NH <sub>3</sub>	7664-41-7
Tetrahydrothiophene	C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> S	110-01-0
Hydrogen sulfide	H <sub>2</sub> S	7783-06-4

<sup>1</sup> CAS Registry Numbers® are the intellectual property of the American Chemical Society and are used by ProSim SA with the express permission of ACS. CAS Registry Numbers® have not been verified by ACS and may be inaccurate.



## 1.4. **Modèle thermodynamique**

Deux « calculators » thermodynamiques sont définis dans cette simulation

- « Process » : ce calculator est utilisé pour l'ensemble du flowsheet, excepté pour la chaudière. Le profil thermodynamique retenu est SRK. Les paramètres d'interaction binaire sont ceux de la base de données fournie avec Simulis Thermodynamics.
- « Fumes » ce calculator est utilisé pour la chaudière. Ce calculator (constituants et modèle thermodynamique) est généré automatiquement lors de la configuration de la chaudière (« Boiler »).

## 1.5. Réactions chimiques

Toutes les réactions ont lieu en phase vapeur. Les chaleurs de réaction sont calculées à partir des enthalpies standard de formation (1 atm, 25°C, gaz parfait).

- ✓ La réaction de désulfuration considérée dans cette simulation est :



Cette réaction est supposée instantanée, son taux de conversion est fixé directement dans le réacteur correspondant.

- ✓ La réaction de reformage à la vapeur du méthane est :



La constante d'équilibre est :

$$\ln(K_{eq}) = 29,3014 - \frac{26248,4}{T}$$

- ✓ Les autres réactions de reformage à la vapeur sont :



Ces réactions sont supposées instantanées, leurs taux de conversion sont fixés directement dans les réacteurs correspondants.

- ✓ La réaction « water gas shift » est :



La constante d'équilibre est :

$$\ln(K_{eq}) = -4,35369 + \frac{4593,16}{T}$$

- ✓ La réaction prise en compte pour le reformage secondaire du méthane est :



La constante d'équilibre est :

$$\ln(K_{eq}) = 40$$

- ✓ Les réactions de méthanation sont :



La constante d'équilibre est :

$$\ln(K_{eq}) = -24,94771 + \frac{21655,25}{T}$$



La constante d'équilibre est :

$$\ln(K_{eq}) = -29,3014 + \frac{26248,4}{T}$$

- ✓ La synthèse de l'ammoniac :

- En première approche (« PSPS\_EX\_FR-Procédé-Synthèse-Ammoniac.pmp3 »), la réaction de synthèse considérée est :



Cette réaction est supposée instantanée, son taux de conversion est fixé directement dans le réacteur correspondant.

- En approche détaillée, pour la simulation spécifique du réacteur de synthèse de l'ammoniac (« PSPS\_EX\_FR-Réacteur-Synthèse-Ammoniac.pmp3 »), le modèle proposé par Temkin-Pyzhev [MUR70] est retenu. Il suppose les deux réactions suivantes :



La vitesse de réaction est alors :

$$r = 17895,4 \exp\left(\frac{-20800}{RT}\right) \frac{P_{N_2} P_{H_2}^{1,5}}{P_{NH_3}} - 2,5714 \cdot 10^{16} \exp\left(\frac{-47400}{RT}\right) \frac{P_{NH_3}}{P_{H_2}^{1,5}}$$

Unité énergie d'activation : kcal/kmol

Unité de temps : h

Unité de pression : atm

Le tableau suivant détaille les jeux de réactions créés afin de définir les réactions utilisées pour chaque réacteur.

Jeux de réactions	Réactions
Desulfurization	(1)
Primary reforming (part 1)	(3), (4), (5), (6), (7), (8), (9)
Primary reforming (part 2)	(2)
Secondary reforming	(2), (10), (11)
CO conversion	(10)
Methanation	(12), (13)
Ammonia synthesis (simplified)	(14)
Ammonia synthesis (detailed)	(15), (16)

## 1.6. Conditions opératoires

### 1.6.1. Simulation complète

✓ Alimentations

	Natural gas inlet	Air inlet	BFW
<b>Fraction massique</b>			
Water		0,00994	1
Oxygen		0,20732	
Carbon dioxide	0,019724	0,00039	
Nitrogen	0,038600	0,77314	
Argon		0,00921	
Methane	0,867090		
Ethane	0,051740		
Propane	0,012590		
Isobutane	0,001537		
n-butane	0,002357		
Isopentane	0,000537		
n-pentane	0,000549		
n-hexane	0,001274		
Tetrahydrothiophene	0,004002		
Débit	15 042,6 kg/h	28 001,4 Nm <sup>3</sup> /h	66 000 kg/h
Température (°C)	6	8	25
Pression (bar)	45	1,01325	36

✓ Réacteurs simples

	Température (°C)	Jeu de réactions	Taux de conversion	
<b>R101</b>	304,6	Desulfurization	Tetrahydrothiophene	1
<b>R102</b>	755	Primary reforming (part 1)	Ethane Propane Isobutane n-butane Isopentane n-pentane n-hexane	1 1 1 1 1 1 1
<b>R108</b>	Adiabatique	Ammonia synthesis (simplified)	Nitrogen	0,15

## ✓ Réacteurs agités continus

	Température	Pertes de charge (bar)	Jeu de réactions	Température d'approche (°C)	Phase
<b>R103</b>	755°C	0,5	Primary reforming (part 1)	67	Vapeur
<b>R104</b>	Adiabatique	1,6	Secondary reforming	37	Vapeur
<b>R105</b>	Adiabatique	0,35	CO conversion	0	Vapeur
<b>R106</b>	Adiabatique	0,5	CO conversion	0	Vapeur
<b>R107</b>	Adiabatique	0	Methanation	0	Vapeur

## ✓ Séparateurs diphasiques liquide-vapeur

	Type de flash	Spécification
<b>S104</b>	Température et pression données	62°C 25,2 bar
<b>S102</b>	Pression et quantité de chaleur données	26 bar Adiabatique
<b>S105</b>		24,9 bar Adiabatique
<b>S106</b>		Pression la plus faible des alimentations Adiabatique
<b>S107</b>		
<b>S108</b>		
<b>S109</b>		
<b>S110</b>		25 bar Adiabatique
<b>S111</b>		
<b>S112</b>		Pression la plus faible des alimentations Adiabatique
<b>S113</b>		

## ✓ Consignateurs de température

	Température (°C)	Perte de charge (bar)
E101	314	8,9
E102	325	2
E103	480	0
E104	560	0
E105	505	0
E106	345	0
E107a	407,232	0
E108	203	0
E109	194	0
E110	110	0
E111a	235,721	0
E114	17,7	0
E115	300	0
E116	-9,4	0
E117a	17	0
E118a	157	0
E119a	369	0
E120	379	0
E121	199,7	0
E123	18	0
E125	-21,5	0
E126	-21	0
E127	11	0
E313	28	0
E314	20	0
E315	31,2	0

Pour les utilités ne changeant pas de phase les échangeurs suivants sont définis :

	Utilité	Type	Efficacité	T <sub>entrée</sub> (°C)	T <sub>sortie</sub> (°C)	P <sub>entrée</sub> (bar)
E114	Water	Contre-courant	0,8	15,1	22	4
E121				100	268	96,6
E123				15,1	22	5

✓ Echangeurs simples

Il est possible de « coupler » un module « Consignateur de température » à un module « Echangeur simple » via un courant d'information. Le courant d'information permet de transférer la quantité de chaleur calculée par le module « Consignateur de température » (*i.e.* à température de sortie fixée) au module « Echangeur simple ». Le module « Echangeur simple » calcule ensuite la température de sortie du courant à partir de cette valeur. Cette modélisation permet de diminuer le nombre de recirculations dans la modélisation d'un procédé diminuant d'autant le temps calcul et la complexité de la résolution. L'association d'un « Consignateur de température » et d'un « Echangeur simple » (par courant d'information) est équivalent à l'utilisation d'un « Echangeur généralisé » (cf. 1.8.2 Utilisation des courants d'information).

Quantité de chaleur	
<b>E107b</b>	Valeur reçue par courant d'information du consignateur de température E107a Valeur initiale : 0 kcal/h
<b>E111b</b>	Valeur reçue par courant d'information du consignateur de température E111a Valeur initiale : 9 800 000 kcal/h
<b>E117b</b>	Valeur reçue par courant d'information du consignateur de température E117a Valeur initiale : 5 240 000 kcal/h
<b>E118b</b>	Valeur reçue par courant d'information du consignateur de température E118a Valeur initiale : 12 490 000 kcal/h
<b>E119b</b>	Valeur reçue par courant d'information du consignateur de température E119a Valeur initiale : 15 000 000 kcal/h

✓ Compresseurs généralisés

Les paramètres du compresseur d'air K101 sont :

- Type : Isentropique
- Pression de refoulement : 30,2 bar
- Efficacités : Isentropique 0,95  
Mécanique 0,95  
Electrique 0,98
- Nombre d'étages : 3  
Même rapport de compression entre les étages  
Température de sortie des refroidisseurs intermédiaires supérieure de 10°C à la température de rosée

Les autres compresseurs, présentés dans le tableau ci-dessous, sont des compresseurs polytropiques avec une efficacité mécanique de 0,95 et une efficacité électrique de 0,98.

	Pression de refoulement (bar)	Efficacité polytropique
<b>K102</b>	69	0,90
<b>K103</b>	65	0,76
<b>K104</b>	119	0,69
<b>K105</b>	170	0,59
<b>K106</b>	180	0,90



## ✓ Mélangeurs de courants

	Pression de sortie (bar)
M01, M03, M04, M05, M06	Egale à la plus faible des alimentations
M02	31,3

## ✓ Diviseurs de courants

	Courant spécifié	Vers	Type de spécification	Spécification
V101	C9	M01	Taux de partage	0
V102	C24	E108		0,961234
V103	C44	K103		0,977253
V104	C76	E125		0,0129
V106	C5	M02	Débit massique	61 t/h

## ✓ Vanne de détente

	Type de contrainte	Spécification
V105	Spécification de la pression	7,4 bar

## ✓ Séparateurs de constituants

	Température	Constituants	Taux de récupération
S101	294°C	Tetrahydrothiophene	0
		Hydrogen sulfide	0
		Tous les autres constituants	1
S103	Egale à la température du premier courant entrant	Carbon dioxide	0,00199714
		Tous les autres constituants	1

## ✓ Chaudière (« Boiler »)

Seuls les paramètres différents de ceux par défaut sont repris ci-après :

Spécification de l'échangeur interne :

Température des fumées en sortie : 90°C

Présence d'un économiseur :

Mode de calcul : Modèle UA

Aire : 200 m<sup>2</sup>

Coefficient d'échange moyen : 120 kcal/h/m<sup>2</sup>/K

Spécification de la combustion :

Combustible défini par l'option « Description avancée » :

Teneur en méthane : 98% massique

Teneur en éthane : 2% massique

Mettre à jour le calcul des coefficients stœchiométriques et charger les constituants des fumées

Spécification de la contrainte :

Contrainte du module : Puissance utile imposée

Température de sortie de l'utilité : 379°C

## ✓ Gestion des contraintes et des recyclages (« SPEC »)

Un module de gestion des contraintes et recyclages est ajouté à la simulation afin d'augmenter le nombre maximal d'itérations de 20 (valeur par défaut) à 50.

## ✓ Analyse pincement énergie (« Energy Pinch Analysis »)

Tous les paramètres sont ceux par défaut, notamment le pincement de 10°C. L'impression des potentiels d'intégration est activée dans les options avancées du module.

## ✓ Bilan électrique (« Electrical balance »)

Tous les paramètres sont ceux par défaut.

## ✓ Bilan généralisé (« Generalized balance »)

Tous les paramètres sont ceux par défaut.

## 1.6.2. Simulation du réacteur de synthèse de l'ammoniac

### ✓ Alimentation

Débits molaires partiels (kmol/h)	
Ammonia	771
Hydrogen	12 962
Nitrogen	6 179
Argon	238
Methane	865
Température (°C)	157
Pression (bar)	180

### ✓ Réacteur tubulaire

Les paramètres du réacteur R201 sont :

- Jeu de réaction : Ammonia synthesis (detailed)
- Mode de fonctionnement : Fluide caloporteur (température calculée)
- Sens de circulation du caloporteur : Contre-courant
- Conductivité thermique de la paroi : 16,3 W/m/K
- Diamètre du tube contenant le fluide caloporteur : 2,75 m
- Etat physique : Vapeur
- Longueur du réacteur : 7 m
- Diamètre externe des tubes : 2,345 m
- Diamètre interne des tubes : 2,35 m
- Rugosité :  $10^{-6}$  m
- Inclinaison : Horizontal
- Nombre de tubes : 1
- Nombre de pas de maillage pour l'impression : 25

### ✓ Consignateurs de température

	Température (°C)	Perte de charge (bar)
<b>E201a</b>	369	0
<b>TEMP</b>	Egale à la température du courant d'entrée	0

Afin de connecter le courant sortant de la double-enveloppe du réacteur R201 à l'entrée du fluide réactif de ce même réacteur, il est nécessaire dans ProSimPlus d'intercaler une opération unitaire. En effet, il n'est pas possible de connecter une opération unitaire à elle-même dans ProSimPlus. Le rôle du consigneur de température « TEMP » est donc de pouvoir réaliser cette connexion. Pour cette raison, il n'a aucun rôle thermique.

- ✓ Echangeur simple

La mise en œuvre de cet échangeur est la même que celle décrite dans la partie équivalente du paragraphe 1.6.1.

Quantité de chaleur	
<b>E107b</b>	Valeur reçue par courant d'information du consignateur de température E201a Valeur initiale : 0 kcal/h

## 1.7. Initialisations

La séquence de calcul est automatiquement déterminée par ProSimPlus.

### 1.7.1. Simulation complète

Trois courants coupés sont détectés dans la simulation complète :

- ✓ C47 : Courant sortant de l'échangeur E115
- ✓ C78 : Courant sortant de l'échangeur E117b
- ✓ C88 : Courant liquide sortant du séparateur diphasique liquide-vapeur (flash) S113

Ces courants coupés ne sont pas initialisés. L'initialisation de ces courants peut permettre de réduire le temps calcul mais elle n'est pas nécessaire dans ce cas précis pour atteindre la convergence.

### 1.7.2. Simulation du réacteur de synthèse de l'ammoniac

Un courant coupé est détecté pour la simulation du réacteur seul :

- ✓ C104 : Courant entrant dans le réacteur R201

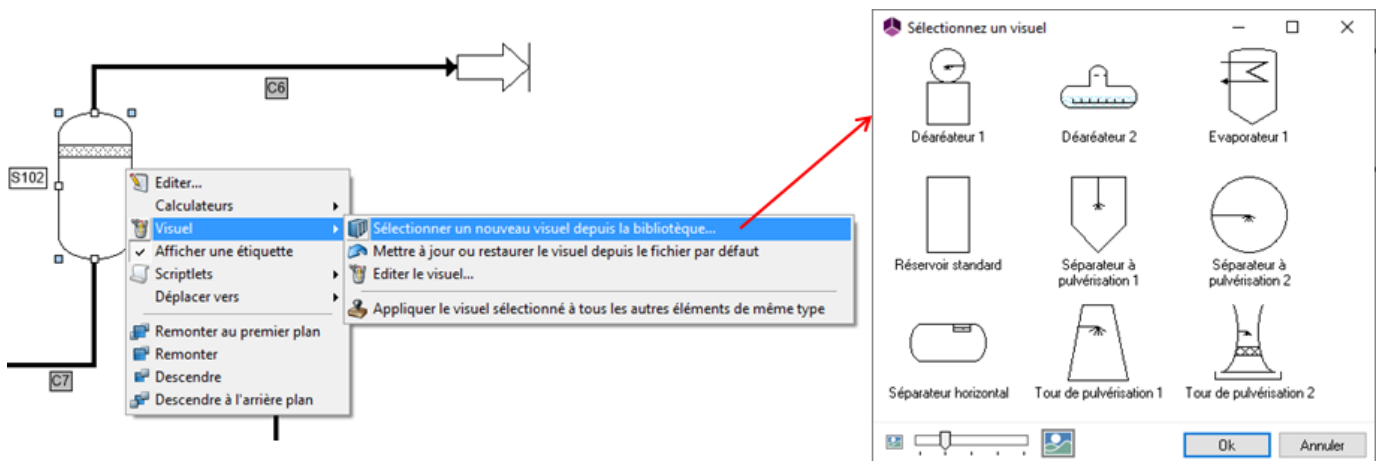
L'initialisation choisie est la suivante (les débits molaires partiels et la pression sont identiques à l'alimentation, seule la température est différente) :

Débits molaires partiels (kmol/h)	
Ammonia	771
Hydrogen	12 962
Nitrogen	6 179
Argon	238
Methane	865
Température (°C)	370
Pression (bar)	180

## 1.8. « Trucs et astuces »

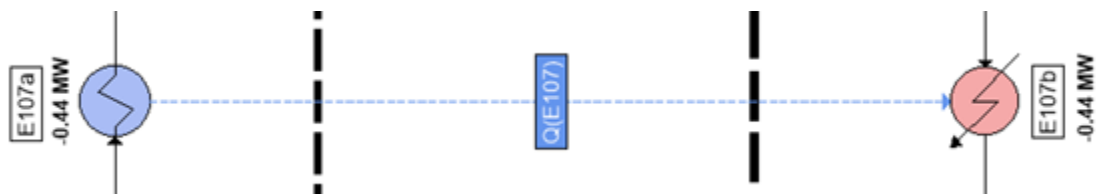
### 1.8.1. Changer les visuels des opérations unitaires

Il est possible de changer les visuels des opérations unitaires afin de les adapter aux équipements du procédé simulé. Pour cela, il faut utiliser le sous-menu « Visuel » du menu contextuel de l'opération unitaire. Dans le fichier de simulation associé à ce document, les visuels de l'alimentation en gaz naturel, des « Fumes outlet », « Purge gas » et « NH3 production », des échangeurs de chaleur ainsi que celui de la chaudière ont été modifiés et sélectionnés dans la base de données des visuels.



### 1.8.2. Utilisation des courants d'information

L'utilisation d'un courant d'information pour « coupler » un consigneur de température et un module simple échangeur permet de représenter un échangeur à 2 fluides. L'association d'un « Consigneur de température » et d'un « Echangeur simple » (par courant d'information) est équivalent à l'utilisation d'un « Echangeur généralisé ». Cette technique de modélisation pour les échangeurs d'intégration (c'est-à-dire les échangeurs entre deux courants procédés) permet d'éviter la création de boucle de recirculation.



### 1.8.3. Modules de bilans

Les modules de bilans (bilan électrique, bilan eau, bilan utilités, bilan généralisé) permettent de réaliser rapidement des bilans sur le procédé. Dans cet exemple le module bilan électrique est utilisé pour obtenir la consommation électrique du procédé. Le module bilan généralisé permet dans cette simulation d'avoir le bilan matière complet.

## 2. RESULTATS

### 2.1. Performance du procédé

Le tableau suivant présente les résultats clés côté procédé :

<b>Consommation en gaz naturel (t/h)</b>	15,04
<b>Production d'ammoniac (t/h)</b>	31,97
<b>Pureté de l'ammoniac produit (% massique)</b>	99,12

Le tableau suivant présente les résultats clés côté utilité :

<b>Production de vapeur (t/h)</b>	66
<b>Consommation gaz de la chaudière (t/h)</b>	4,37
<b>Consommation électrique (MW)</b>	15

### 2.2. Réacteur de synthèse de l'ammoniac

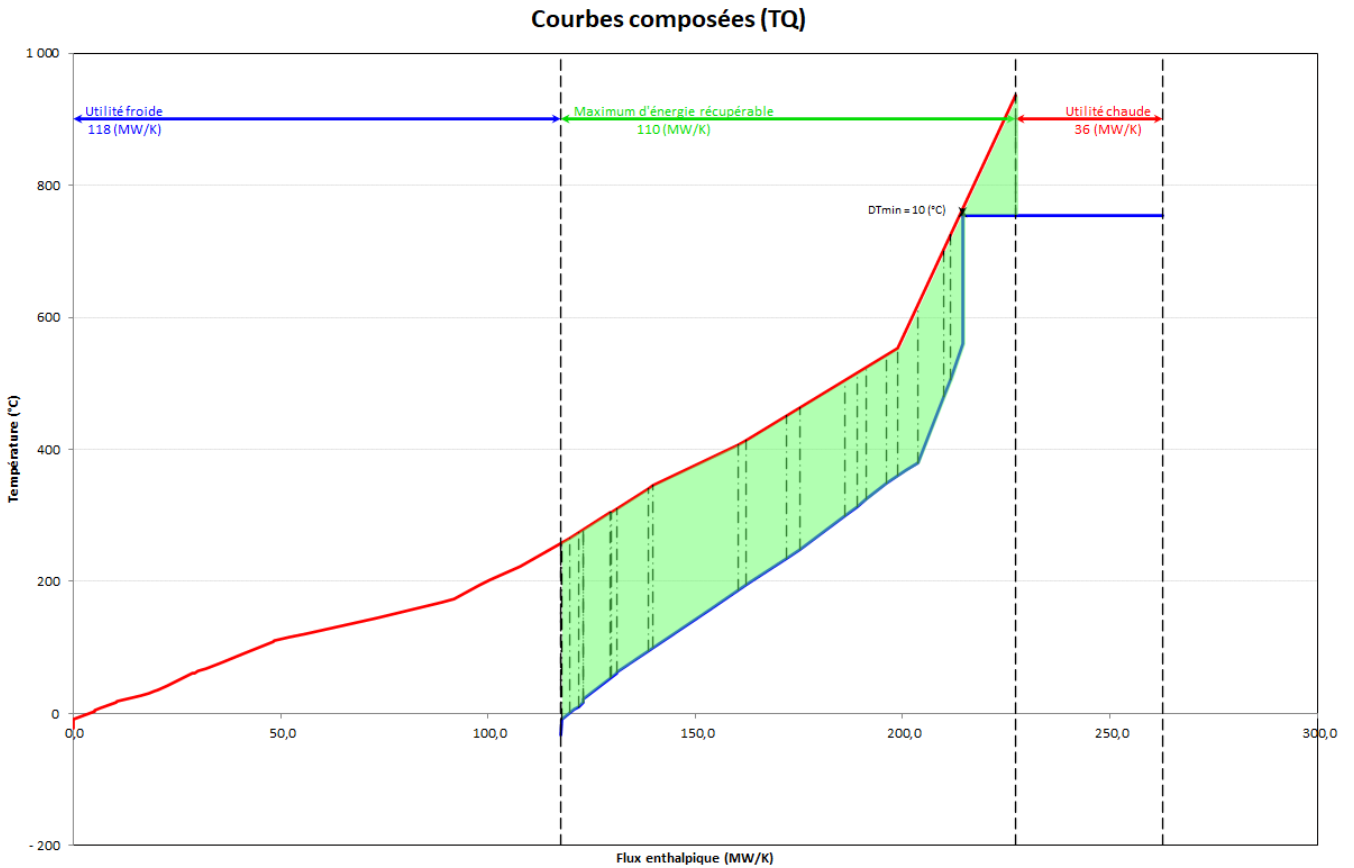
La simulation du réacteur de synthèse de l'ammoniac calcule un taux de conversion de l'hydrogène de 15% et de l'azote de 11%. Cette valeur est à comparer à la valeur de 15% spécifiée comme taux de conversion de l'azote dans la simulation complète (§ 1.6.1).

Il est possible d'intégrer la simulation du réacteur de synthèse de l'ammoniac dans la simulation du procédé complet afin de représenter plus finement la synthèse de l'ammoniac.

*Note : Il est à noter que le « copier-coller » est tout à fait possible entre les deux simulations afin de réutiliser directement le flowsheet de « PSPS\_EX\_FR-Réacteur-Synthèse-Ammoniac.pmp3 » dans le fichier « PSPS\_EX\_FR- Procédé-Synthèse-Ammoniac.pmp3 ».*

### 2.3. Analyse pincement

Les courbes composées chaudes et froides présentées dans le graphique ci-dessous permettent d'identifier les récupérations énergétiques pertinentes grâce à la méthode du pincement (cf. 4 Annexe).



La zone de recouvrement entre les deux courbes (zone en vert) indique la quantité d'énergie qu'il va être possible d'économiser en privilégiant les récupérations énergétiques internes, c'est à dire en associant de la manière la plus judicieuse possible les courants « sources d'énergie » (courants chauds) avec les courants « puits d'énergie » (courants froids). Cette zone de recouvrement est appelée le « MER » pour Maximum d'Énergie Récupérable. A gauche, l'écart entre les deux courbes montre la quantité d'énergie minimale en utilité froide nécessaire pour le procédé si 100% du MER est récupéré par un réseau d'échangeurs efficient. A droite, l'écart entre les deux courbes montre la quantité d'énergie minimale en utilité chaude nécessaire pour le procédé si 100% du MER est récupéré par un réseau d'échangeurs efficient.

<b>Quantité maximale de chaleur récupérable (MW)</b>	110
<b>Quantité minimale d'utilité froide (MW)</b>	118
<b>Quantité minimale d'utilité chaude (MW)</b>	36

En cochant la case « Impression des potentiels d'intégration » dans l'onglet « Options avancées » du module « Energy Pinch Analysis », il est possible de connaître les quantités d'énergie actuellement nécessaires pour les utilités froide et chaude du procédé simulé. Ici,  $\approx 151$  MW sont actuellement fournis par les utilités froides (les quantités de chaleur récupérées couvrent  $\approx 34\%$  des besoins) et  $\approx 68$  MW par les utilités chaudes (les quantités de chaleur récupérées  $\approx 53\%$  des besoins,  $\approx 77$  MW récupérés par des échangeurs d'intégration). Le taux d'intégration actuel atteint  $\approx 70\%$ . L'intégration thermique du procédé est donc intéressante mais des économies d'énergie sont encore réalisables.

	QUANTITE D'UTILITE (MW)			TAUX DE SATISFACTION (%)
	MINIMALE	ACTUELLE	MAXIMALE	
UTILITE FROIDE	117.687	150.590	227.209	33.722
UTILITE CHAUDE	35.5664	68.4688	145.088	52.809

Quantité maximale de chaleur récupérable	=	109.522	(MW)
Température de pincement	=	759.990	(°C)
Taux d'intégration réel	=	69.958	(%)
Indicateur du potentiel d'intégration n°1	=	58.836	(%)
Indicateur du potentiel d'intégration n°2	=	41.679	(%)

#### RESEAU ACTUEL DES ECHANGEURS D'INTEGRATION

NOM DE L'ECHANGEUR	Q (MW)
E107b - E107a	0.440599
E111b - E111a	5.91717
E119b - E119a	39.7584
E118b - E118a	25.4059
E117b - E117a	5.09740
TOTAL	76.6195



### 3. BIBLIOGRAPHIE

- [AMH22] AMHAMED A.I., QARNAIN S.S., HEWLETT S., SODIQ A., ABDELLATIF Y., ISAIFAN R.J., ALREBEI O.F., "Ammonia Production Plants – A Review", *Fuels*, 3, 408-435 (2022).
- [BAD65] BADDOUR R.F., BRIAN P.L.T., LOGEAS B.A., EYMERY J.P., "Steady-State Simulation of an Ammonia Synthesis Converter", *Chem. Eng. Sci.*, 20, 281-292 (1965).
- [CAN03] RESSOURCES NATURELLE DU CANADA, "L'analyse Pinch : pour l'utilisation efficace de l'énergie, de l'eau, de l'hydrogène" (2003).
- [GOD12] GODULA-JOPEK A., JEHLE W., WELLNITZ J., "Hydrogen Storage Technologies", Wiley-VCH (2012).
- [KAI99] KAISER V., FILIPPI E., LEGER H.D., LESUR P., "Calcul des réacteurs catalytiques. Synthèse d'ammoniac", *Techniques de l'Ingénieur*, J4040 (1999).
- [MUR70] MURASE A., ROBERTS H.L., CONVERSE A.O., "Optimal Thermal Design of an Autothermal Ammonia Synthesis Reactor", *Ind. End. Chem. Process Des. Develop.*, 9, 503-513 (1970).
- [PAT19] PATTABATHULA V., "Ammonia", *Kirk-Othmer Encyclopedia of Chemical Technology* (2019).
- [ROU18] ROUWANE A., "Ammoniac", *Techniques de l'Ingénieur*, J6135 (2018).

## 4. Annexe

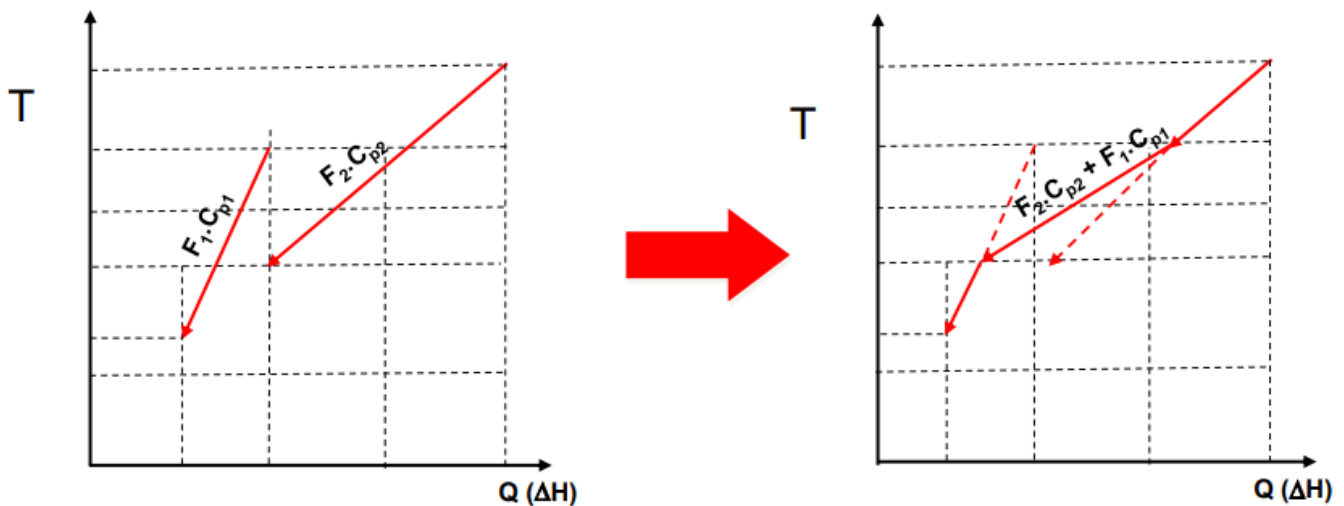
L'analyse pincement, ou analyse Pinch, est une méthode rigoureuse et structurée permettant d'optimiser les dépenses énergétiques d'un procédé.

La principale caractéristique de l'analyse Pinch est de permettre de déterminer, pour un procédé ou une usine donnée, la consommation minimale en énergie, en eau et en hydrogène nécessaire à son fonctionnement. Il est donc possible d'évaluer le potentiel maximum d'amélioration et ceci, avant même de débiter des travaux de conception détaillée. L'approche peut être appliquée de manière systématique au niveau de chacun des procédés de l'usine ou de manière globale pour l'ensemble du site.

Les économies typiques identifiées dans le cadre d'une analyse Pinch dans des secteurs industriels tels que le raffinage de pétrole, la chimie, la sidérurgie, les pâtes et papiers, la pétrochimie et l'agroalimentaire sont de l'ordre de 10 à 35% [CAN03].

La première étape de la méthode du pincement est de construire les courbes composées (aussi appelées courbes composites). Pour construire ces courbes, il faut connaître les valeurs des débits des courants  $F$ , leur capacité calorifique  $C_p$ , et les températures d'entrée et de sortie ( $\Delta T$ ) pour chaque chauffe et refroidissement du procédé. Les courbes composées représentent le profil des sources de chaleur disponibles (« courbe composite chaude ») et le profil des besoins thermiques du procédé (« courbe composite froide »). Selon leur forme et leur emplacement, ces courbes renseignent sur les possibilités de récupération de chaleur au sein du procédé.

La figure suivante montre la construction de la courbe composée chaude sur un diagramme Température-Quantité de chaleur échangée. La courbe composite chaude est construite tout simplement en ajoutant, pour chaque intervalle de température, les changements de charge thermique de chacun des courants pris individuellement.



La construction est fondée sur la relation :

$$Q = FC_p \Delta T$$

Avec :

$Q$  : Quantité de chaleur échangée (W)

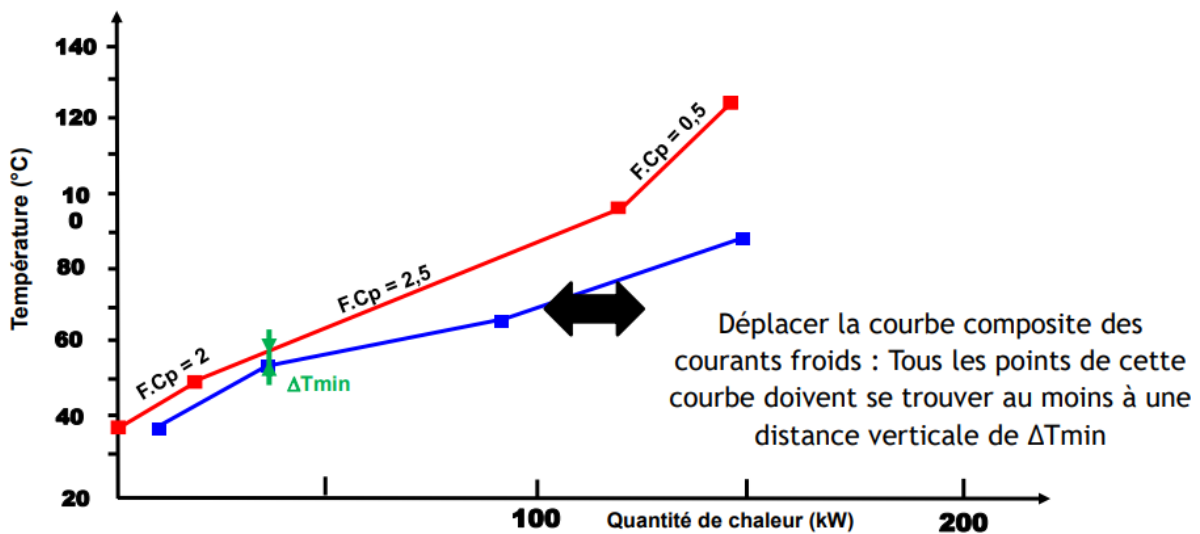
$F$  : Débit massique du courant chauffé ou refroidi (kg/s)

$C_p$  : Chaleur spécifique du courant (J/kg/°C)

$\Delta T$  : Ecart de température entre l'entrée et la sortie de la chauffe ou du refroidissement (°C)

La courbe composée froide est obtenue de la même façon.

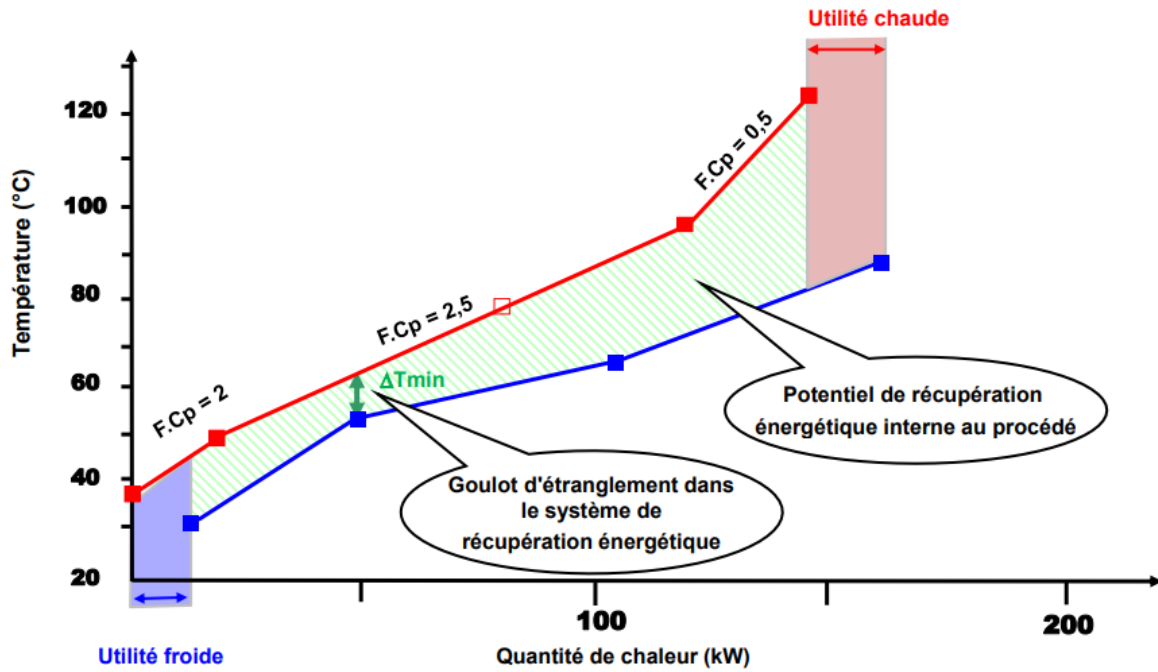
Pour établir la cible de consommation minimale d'énergie du procédé étudié, la courbe composite froide est positionnée sur le même diagramme que celui de la courbe composite chaude.



Les 2 courbes sont translattées horizontalement jusqu'à obtenir un écart entre les 2 courbes. La courbe composée chaude doit être au-dessus de la courbe composée froide (pour que l'un échange de chaleur soit possible). L'écart le plus faible entre les deux courbes (lieu où elles sont le plus rapprochées) représente la différence de température  $\Delta T_{min}$  aussi appelé le pincement. Cette valeur indique la différence de température minimale qui est acceptable entre les deux fluides dans un échangeur de chaleur. Ce pincement varie en fonction des procédés et des technologies d'échangeurs utilisés sur chaque procédé (de 10 à 20°C pour la pétrochimie, de 3 à 5°C pour la cryogénie...).

La zone de recouvrement des deux courbes représente le Maximum d'Énergie Récupérable (MER). Les zones à l'extérieur de la zone de recouvrement représentent les quantités d'énergie devant être apportées par les utilités.

L'analyse Pinch permet donc d'établir les cibles de consommation minimale d'énergie nécessaire pour satisfaire les besoins d'un procédé, et ce, avant même de commencer la conception du réseau d'échangeurs de chaleur. Cela permet d'identifier rapidement l'ampleur des économies d'énergie qui peuvent être envisagées à un stade préliminaire de l'analyse. Cet avantage est probablement le plus intéressant qu'offre l'analyse Pinch.



Lorsque les deux courbes composées s'éloignent, le pincement augmente, et donc les écarts de température entre les courants chauds et les courants froids augmentent. Il devient alors possible de réduire les surfaces d'échange de des échangeurs pour la récupération du MER et donc de réduire le coût des échangeurs de chaleur (investissement). A l'inverse, plus le pincement est important et moins le MER (zone de recouvrement) est important. Le procédé consomme alors plus d'utilités chaude et froide et le coût en énergie augmente.

La figure suivante montre qu'il existe une valeur optimale du pincement, qui minimise le coût total, en prenant en compte les dépenses liées aux installations et celles liées à l'énergie [CAN03].

