

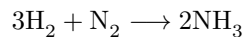
Thématique 2 : Gestion de la production

Groupe 11.64

23/09/2015

Dernière mise à jour: 23 septembre 2015

1 Synthèse de l'ammoniac

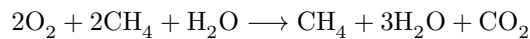


3H_2	$m = 250 \times 10^9 \text{ g}$	N_2	$m = 1167 \times 10^9 \text{ g}$	2NH_3	$m = 1417 \times 10^9 \text{ g}$
	$n = 125 \times 10^6 \text{ mol}$		$n = 41.7 \times 10^6 \text{ mol}$		$n = 83.3 \times 10^6 \text{ mol}$
	$M = 2.0 \text{ g mol}^{-1}$		$M = 28 \text{ g mol}^{-1}$		$M = 17 \text{ g mol}^{-1}$

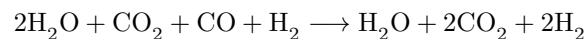
2 Aspect thermique

3 Réactions ATR I et WGS

ATR I :



WGS :



4 Bilan des données

- 0 Quelle quantité de O_2 et N_2 nécessaire ?
- 1a Quelle quantité d'énergie libérée lors de la combustion ?
- 1a Quelle quantité de CH_4 et H_2O
(Pourquoi rentrée d' H_2O dans zone de combustion ?)
- 1b Zone de reformage \rightarrow 2 réactions incomplètes
 - o K_c des 2 réactions
 - o Energie libérée ou absorbée par chaque réaction
- 2 Energie absorbée ou libérée par la réaction
- 3 Technique d'élimination du $\text{CO}_2/\text{H}_2\text{O}$ + énergie
- 4 Voir séance 1
Température dans chaque bloc