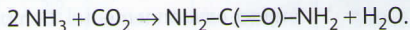


Doc. 2 Comparaison de deux procédés de valorisation du dioxyde de carbone

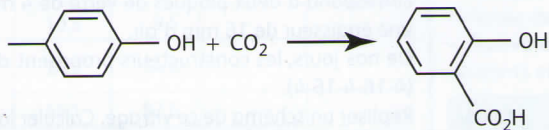
● Synthèse de l'urée

La synthèse de l'urée est réalisée à partir d'ammoniac NH_3 et de dioxyde de carbone dans des conditions de hautes pression et température, selon la réaction d'équation :

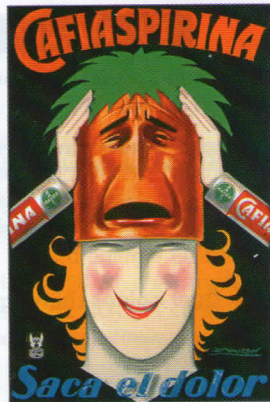


● Synthèse de l'acide salicylique

L'équation de réaction de la synthèse de l'acide salicylique, précurseur de l'aspirine est :



Cette réaction a lieu à 150 °C environ et sous une pression de 10 bar.



▲ Publicité pour l'aspirine.

| Espèce chimique synthétisée | Masse de produit synthétisée par an dans le monde (en tonne) | Masse de dioxyde de carbone valorisé (en tonne) |
|-----------------------------|--|---|
| urée | 130 millions | entre 70 et 100 millions |
| acide salicylique | 70 000 | ? |

▲ Comparaison des deux procédés de valorisation du CO_2 .