

HYDROGENOCARBONATE DE SODIUM 1993

FABRICATION INDUSTRIELLE : NaHCO_3 , produit intermédiaire dans le procédé Solvay, n'est pas utilisé directement car il n'est pas suffisamment pur. Il est obtenu par carbonatation, en solution aqueuse, de carbonate de sodium purifié, selon la réaction :



Appellation commerciale : bicarbonate de sodium.

PRODUCTIONS : en milliers de t de capacités en 1993. Monde : 1 600.

Etats-Unis	540	Reste de l'Europe	180
Union européenne	430	Japon	75

Producteurs :

- n°1 mondial : Church et Dwight (Etats-Unis).
- Autres producteurs : Solvay, Rhône-Poulenc, Brunner Mond (Royaume-Uni), FMC, North American Chemicals (Etats-Unis), Asahi Glass (Japon).

SITUATION FRANCAISE : en 1993.

Capacités de production : 90 000 t Consommation : 45 000 t

UTILISATIONS : aux Etats-Unis, en 1993 (en %).

Alimentation humaine	35 %	Pharmacie	8 %
Alimentation animale	25 %	Textile, papiers	5 %
Chimie	18 %	Extincteurs	5 %

Utilisations principales : l'alimentation humaine aux Etats-Unis, animale en Europe et les sels de bain au Japon. L'hydrogénocarbonate apporte CO_2 , par un chauffage modéré (au dessus de 60°C) ou en milieu aqueux acide, ce qui permet son utilisation comme poudre levante dans l'alimentation et comme sel effervescent dans les boissons et les comprimés.

Autres utilisations :

- L'épuration de SO_2 et HCl des fumées et le traitement des eaux.
- Son pH de 8,5 (à 20°C pour une solution à 100 g NaHCO_3/l) permet une utilisation comme agent de nettoyage. Employé aussi dans l'alimentation animale comme substance tampon.