

AMELIORER LA CONNAISSANCE

Il y a

SOUFRE et **SOUFRE**

Faits décrits sur le **SO² chimique**, issus d'une technique strictement mécanique

Toutes ces sources, proviennent de l'INERIS et INTERNATIONAL FERTILIZER INDUSTRY.
Asso 28 rue Marbeuf 75008 PARIS.

Le producteur/transformateur en France est Elf Atochem

Actuellement la base du dit soufre, provient du pétrole (magma de provenance végétale) suite à un raffinage avec de l'acide sulfurique. Cette séparation des éléments H₂S /CO₂ /hydrocarbures se fait par barbotage-hydrogénation à contre-courant du gaz dans une solution aminée, ce qui permet de fixer les 2 éléments cités et en présence d'un catalyseur ajouté (cobalt molybdène).

2° opération: opération catalytique sur A₁₂₀₃ ou TI à 300° à base d'aluminium

3° opération: à 300° se forme un gaz que l'on ramène à 200° sous pression à 70 bars, mélangé avec des diéthylamines, ces gaz mélangés sont envoyés en haut d'une colonne (60 à 100 mètres) de régénération, colonne réchauffée jusqu'à la décomposition des sels formés avec les gaz acides. On récupère, en haut de la colonne, le mélange H₂S et de CO₂.

Ces mélanges de gaz acides traversent successivement; un four à réaction horizontale et une mise en contact avec de la bauxite activée.

La conversion de l'H₂S en soufre est activée durant ce second cycle. Ce triturage en diminuant la température devient liquide, des pompes spéciales l'envoient vers des aires de stockage bétonnées, recouvert d'éléments métalliques, là le soufre liquide se solidifie.

On reprend cette matière solide pour la distiller, les vapeurs sont recueillies et condensées dans des chambres de plomb.

Ces liquides contiennent du SO₂ du fer et de l'arsenic, dont il est difficile de se débarrasser, ils sont maintenus à 120°.

- L'acide sulfurique est obtenu par perlage avec de l'eau, et nous avons obtenu notre Anhydride sulfureux à l'état gazeux ou liquide.
- S'il est sous la forme de sels, il est appelé sulfite, bisulfite ou méta bisulfite
- S'il est mélangé avec des sels de potassium, il est à la base de fabrication des fongicides, des triazines- désherbants et détergents, des décapants peinture.

Le soufre naturel de volcan

Le soufre est un élément natif, non combiné à d'autres. Sa forme orthorhombique est stable jusqu'à 95°, puis prend la forme monoclinique jusqu'à 119°C, au-delà il fond.

Il est de la même composition atomique, mais de provenance minérale, que la fleur d'une crucifère.

Ce soufre naturel est épuré, ne contient ni trace de goudron, ni trace d'arsenic.

Il ne fait qu'améliorer la qualité de jeunesse du vin. Son rôle n'est pas de détruire les levures, mais de dévier leurs activités, il améliore l'albumine présente dans le vin.

Il est utilisé à petite dose, il combine très peu dans le vin, laissant un libre important, dans le vin.

Il n'a aucun méfait sur l'être humain.