



EQUIPEMENTS ET SERVICES
CHIMIQUES

PH – POUDRE
BISULFATE DE SODIUM

FICHE TECHNIQUE

1 - DISTRIBUTEUR

Non : AQUA CHIMIE
Adresse : Rue CHEBIL NOUIRA TEBOULBA 5080 MONASTIR
Tél : 00216 73 494 009 / 493 841
Fax : 00216 73 493 188
Email : aquachimie@topnet.tn
Sites : www.aquachimie.com

2 - SYNONYMES

Sulfate acide de sodium
Hydrogénosulfate de sodium
 NaHSO_4
CAS : 7681-38-1 Poids moléculaire : 120.06

3 – PRESENTATION

Produit de qualité technique, sous forme de granules sphériques blanches ou légèrement jaunâtres, pratiquement inodores et solubles instantanément.

4 – SPECIFICATION

	Unités	valeurs
Analyse du NaHSO_4	%	Min. 92
Teneur en chlore	%	Max. 0.1
Teneur en fer	%	Max 0.015

5 – PROPRIETES PHYSIQUES :

Point de fusion : env. 180° C
Densité apparente 1.40-1.45 g/cm³
Solubilité dans l'eau à 25°C : env. 28/g/100ml

6 – CONDITIONNEMENT :

Sacs en polyéthylène, scellés, de 25 kg /net

7 – ENTREPOSAGE ET MANUTENTION :

Le bisulfate de sodium est hygroscopique et doit être conservé en un endroit sec dans son emballage d'origine ou en silo. Il est recommandé de le conserver dans des conteneurs en plastique (PVS, polyéthylène. etc.) ou dans des silos de polyester. Nos services techniques sont prêts à fournir toutes les informations techniques nécessaires à ce sujet.

Au contact de l'eau, le bisulfate de sodium forme une solution acide corrosive similaire à l'acide sulfurique. En conséquence, les renversements accidentels doivent être récupérés à l'état sec. Après élimination du produit, le site doit être neutralisé au moyen d'une solution alcaline, puis abondamment rincé à l'eau.

Le bisulfate de sodium est fortement irritant, car il réagit avec l'humidité de la peau et des muqueuses.

Les personnes chargées de sa manipulation doivent porter un masque anti poussière, des gants de caoutchouc et des lunettes hermétiques. Un rince-œil sera prévu à proximité du site de travail.

8 – PRINCIPALES APPLICATIONS :

La majorité des applications découlent de la facilité d'utilisation en tant que seul acide solide immédiatement soluble dans l'eau (28 g/100g d'eau à 25°C). C'est pourquoi l'on utilise le bisulfate de sodium à la place de l'acide sulfurique dans des nombreuses applications, et en particulier en teinture, pour la carbonisation (flambage) de la laine, comme agent de blanchiment pour la laine, les cuirs, et les peaux, pour la décarbonations de certains bains et le décapage de métaux (traitement de surface de tôles).

Le bisulfate de sodium est le principal constituant des poudres utilisées pour le nettoyage des Sanitaires et le détartrage.

Il est recommandé comme :

- matière première dans l'industrie du verre, pour l'obtention de sulfate de sodium et d'alun sodique utilisés comme agents de polissage ;
- fondant pour l'attaque acide de certains minerais ;
- auxiliaire dans la fabrication de savon, de papier, d'articles de parfumerie et de colles ;
- régulateur de PH, en particulier dans les piscines et les stations de traitement d'eaux ;

Le bisulfate de sodium est également utilisé en agrochimie ; on l'utilise notamment, combiné à d'autres substances, comme agent conservateur pour l'ensilage du foin, des céréales, du colza, etc.

Il s'emploie également en aviculture, dans le traitement des litières animales industrielles, comme agent neutralisateur des vapeurs d'ammoniaque et comme agent bactéricide.

Le bisulfate de sodium sert également d'agent neutralisateur de l' H_2O_2 , utilisé pour le blanchiment et la désinfection des bouchons en liège pour l'industrie vinicole.

% NaHSO ₄ dans l'eau	PH à 20°C ISO 3241
12	0.5
1.2	1.3
0.12	2.1
0.012	3.1