

NEUTRACIDE

ABSORBANT NEUTRALISANT D'INTERVENTION POUR LIQUIDES DE CARACTERE ACIDE

Avec indicateur coloré



PROPRIÉTÉS PRINCIPALES - UTILISATIONS

- Partiellement soluble dans les fluides aqueux de caractère acide.
- Dissolution rapide pour une intervention en cas d'écoulement accidentel de liquide acide.
- Apporte des fonctions neutralisantes du PH, viscosifiantes pour lutter contre les écoulements ou renversements accidentels de produits liquides de caractère acides, dangereux ou corrosifs, tels que : acide chlorhydrique, acide phosphorique, acide sulfurique, acide nitrique, solution d'acide citrique, solution d'acide sulfamique.
- Évite les écoulements d'acides présentant des risques pour les personnes, l'environnement, les locaux.
- Neutralise et permet de recueillir les écoulements des acides de batteries lors des accidents de la route ou dans les garages.
- Réduit les risques de pollution par la présence de métaux lourds dans les acides.

MODE D'EMPLOI

Dans le cas d'un écoulement accidentel de produit :

Se munir dès que possible de bottes, tablier, gants étanches ainsi que de lunettes de protection afin de se protéger des projections accidentelles d'acides. Eprendre progressivement et en couche régulière l'absorbant sur la surface à traiter. Une teinte rose apparaît. Laisser absorber. Lorsque la globalité de l'acide est neutralisé la teinte vire au jaune. Si la teinte rose persiste, cela indique qu'il reste de l'acide à neutraliser. Dans ce cas faire un apport progressif de poudre neutralisante. En fin d'application, racler et ramasser le produit dans des emballages en polyéthylène. Terminer l'opération par un balayage. Vérifier le pH du produit recueilli avant évacuation pour destruction (pH compris entre 6,50 et 8,50) à l'aide de bandelette de papier indicateur.

NOTA : ne convient pas pour les écoulements accidentels d'acide fluorhydrique. Dans le cas de neutralisation d'acide sulfurique ou d'acides de batteries, tenir compte que lors de la neutralisation ou d'un contact avec de l'eau une élévation de la température significative se produit.



ÉLÉMENTS DE COMPOSITION

Combinaison de fonctions gélifiantes et neutralisantes, inorganique d'origine minérale, indicateur coloré de fin de réaction neutralisante.

CARACTÉRISTIQUES PHYSIQUES

Aspect : poudre blanche
 Masse volumique tassée : 855 g/l environ
 Réaction chimique : alcaline-
 Masse volumique apparente : 750 g/l environ
 Inflammabilité : ininflammable

QUANTITES EN ACIDE ET EN NEUTRALISANT GELIFIANT DONNEES A TITRE INDICATIF ET ARRONDIES EN VOLUME ET EN POIDS

ACIDE	Volume en ml		Poids en grammes		T° de réaction	la	pH final	Réaction chimique	Sel formé	Résultat observations
	acide	absorbant neutralisant	acide	absorbant						
Acide chlorhydrique d = 1165	1000	760	1165	545	55 °C		7,1	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{CO}_2 + 2 \text{NaCl}$	chlorure de sodium	Obtention d'un gel blanc avec apparition d'un surnageant au bout de quelques minutes.
Acide sulfurique d = 1805	1000	3350	1805	2414	130 °C 55 °C		7,3	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{Na}_2\text{SO}_4$	sulfate de sodium	Très gros gel avant neutralisation complète, ajouter lentement un peu d'eau pour finir la neutralisation
Acide nitrique d = 1165	1000	915	1334	660	60 °C		7	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2 \text{HNO}_3 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + 2 \text{NaNO}_3$	nitrate de sodium	Obtention d'un gel grisâtre très épais qui déphase dans le temps.
Acide acétique d = 1072	1000	1040	1072	750	35 °C		7	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2 \text{CH}_3\text{CO}_2\text{H} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + 2 \text{NaCO}_2\text{CH}_3$	acétate de sodium	Obtention d'un gros gel avant neutralisation complète, ajouter un peu d'eau pour finir la neutralisation
Acide formique d = 1173	1000	1620	1175	1165	40 °C		7	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2 \text{CH}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2 \text{NaHCO}_2$	formiate de sodium	Obtention d'un gros gel avant neutralisation complète, ajouter un peu d'eau pour finir la neutralisation
Acide phosphorique d = 1550	1000	1910	1550	1375	55 °C		7	$3 \text{Na}_2\text{CO}_3 + 2 \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow 3 \text{CO}_2 + 3 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{Na}_3\text{PO}_4$	phosphate trisodique	Très gros gel avant neutralisation complète, ajouter un peu d'eau pour finir la neutralisation : cristaux
Solution 15 % d'acide sulfamique d = 1083	1000	134	1083	97	20 °C		7,1	$3 \text{Na}_2\text{CO}_3 + 2 \text{H}_3\text{NO}_3\text{S} \rightarrow 3 \text{CO}_2 + 3 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{Na}_3\text{NH}_2\text{SO}_3$	sulfamate de sodium	Liquide trouble et blanchâtre avec surnageant.
Solution 50 % d'acide citrique d = 1083	1000	705	1215	508	25 °C		7,3	$3 \text{Na}_2\text{CO}_3 + 2 \text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7 \rightarrow 3 \text{CO}_2 + 3 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{Na}_2\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_7$	citrate de sodium	Obtention d'un gel blanc

PRODUIT À USAGE PROFESSIONNEL

Les indications mentionnées sur cette fiche sont données de bonne foi et n'engagent en rien notre responsabilité, le contenu de cette documentation est donné à titre d'information, il doit être adapté à chaque cas particulier.