

ABSORBANT 4 6 6 8

ABSORBANT D'INTERVENTION POUR FUITES OU DÉVERSEMENTS ACCIDENTELS DE LIQUIDES DE CARACTÈRE ACIDE. Avec INDICATEUR COLORÉ

PRINCIPAUX ÉLÉMENTS DE COMPOSITION

Combinaison de fonctions gélifiantes et neutralisantes inorganique d'origine minérale.

CARACTÉRISTIQUES PHYSIQUES

. ÉTAT PHYSIQUE	: Poudre	. RÉACTION CHIMIQUE	: Alcaline
. MASSE VOLUMIQUE apparente	: 750 g/l environ	. COULEUR	: Blanche
. MASSE VOLUMIQUE tassée	: 855 g/l environ	. INFLAMMABILITÉ	: Ininflammable.

PROPRIÉTÉS PRINCIPALES

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.

Quantités en acide et en neutralisant gélifiants données à titre indicatif et arrondies e équivalent d'une part en volume et d'autre part en poids :

ACIDE	Volume en ml		Poids en grammes		Température de la réaction	PH final	Réaction chimique	Sel formé	Résultat observations
	acide	d'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	$3 \text{Na}_2\text{CO}_3 + 2 \text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7 \rightarrow 3 \text{CO}_2 + 3 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{Na}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7$	Citrate de sodium	Obtention d'un gel blanc

Permet par épandage de circonscrire et neutraliser rapidement les déversements ou écoulements accidentels d'ACIDES par les services d'intervention, services de sécurité dans les usines, les centres de stockage ou de conditionnement, les magasins de distribution ou de vente grandes surfaces, etc...

