

**NEUTRALISANT POUR ACIDES
AGIT SUR LE PH**Réf. : **NTA010**
Couleur : Blanc

Pour traiter les fuites ou les déversements accidentels de liquide ACIDE.
Le produit agit rapidement (le PH devient neutre) avec une gélification du neutralisant et un changement de couleur indiquant la réussite de l'opération.

Caractéristiques Physiques

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

Seau de
5 litresPropriétés principales

Partiellement soluble dans les fluides aqueux de caractère acide.

Neutralisant du PH et viscosifiant pour liquides Acides, dangereux ou corrosifs tels que

: Acide chlorhydrique - Acide phosphorique - Acide sulfurique Acide nitrique
Solution d'acide citrique - Solution d'acide sulfamique.

- Permet par épandage de circonscrire et neutraliser rapidement les déversements ou écoulements accidentels d'ACIDES.
- 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.
- Permet d'éviter la détérioration des sols grâce à son pouvoir neutralisant.

Mode d'emploi

Dans le cas d'un écoulement accidentel de produit : se munir le plus rapidement possible de bottes, tablier, gants étanches ainsi que de lunettes écran de protection pour se protéger des éventuelles projections accidentelles.

Épandre aussitôt, de façon progressive une couche régulière d'absorbant neutralisant sur la surface du liquide acide déversé.

Laisser absorber.

TEINTE JAUNE : PH acide NEUTRALISATION EN COURS

TEINTE BLEUE UNIFORME : PH neutre ACIDE NEUTRALISÉ

Renouveler l'apport si nécessaire.

En fin d'application, racler et ramasser le produit ainsi absorbé dans des emballages en polyéthylène. Terminer l'opération par un balayage.



NEUTRALISANT POUR ACIDES
gélification et changement de couleur

Réf. : **NTA010**
Couleur : Blanc

Tableau récapitulatif donné à titre indicatif sur certain acide

ACIDE	Température de la réaction	PH final	Réaction chimique	Sel formé	Résultat observations
Acide chlorhydrique d = 1165	55 °c	7,1	$Na_2CO_3 + 2 HCL \rightarrow CO_2 + 2 NaCL$	Chlorure de sodium	Obtention d'un gel blanc avec apparition d'un surnageant au bout de quelques minutes.
Acide sulfurique d = 1805	130 °c 55 °c	7,3	$Na_2CO_3 + H_2SO_4 \rightarrow CO_2 + H_2O + Na_2SO_4$	Sulfate de sodium	Très gros gel avant neutralisation complète.
Acide nitrique d = 1165	60 °c	7	$Na_2CO_3 + 2 HNO_3 \rightarrow CO_2 + H_2O + 2 NaNO_3$	Nitrate de sodium	Obtention d'un gel grisâtre très épais qui déphase dans le temps.
Acide acétique d = 1072	35 °c	7	$Na_2CO_3 + 2 CH_3CO_2H \rightarrow CO_2 + H_2O + 2 NaCO_2CH_3$	Acétate de sodium	Obtention d'un gros gel avant neutralisation complète.
Acide formique d = 1173	40 °c	7	$Na_2CO_3 + 2 CH_2O_2 \rightarrow CO_2 + 2 NaHCO_2$	Formiate de sodium	Obtention d'un gros gel avant neutralisation complète.
Acide phosphorique d = 1550	55 °c	7	$3 Na_2CO_3 + 2 H_3PO_4 \rightarrow 3 CO_2 + 3 H_2O + 2 Na_3PO_4$	Phosphate trisodique	Très gros gel avant neutralisation complète.
Solution 15 % d'acide sulfamique d = 1083	20 °c	7,1	$3 Na_2CO_3 + 2 H_3N_3O_3S \rightarrow 3CO_2 + 3H_2O + 2Na_3NH_2SO_3$	Sulfamate de sodium	Liquide trouble et blanchâtre avec surnageant.
Solution 50 % d'acide citrique d = 1083	25 °c	7,3	$3Na_2CO_3 + 2 C_6H_8O_7 \rightarrow 3CO_2 + 3H_2O + 2 Na_3C_6H_5O_7$	Citrate de sodium	Obtention d'un gel blanc

ATTENTION :

En cas de neutralisation d'acide SULFURIQUE, ACIDES DE BATTERIES, tenir compte que lors de la neutralisation ou au contact de l'eau une élévation de la température significative se produit.