



* ACIDE NITRIQUE (Moins de 70%)

HNO₃

80

2031

Syn. Acide azotique, Eau forte.
Angl. Nitric acid. Azotic acid.
All. Salpetersäure.

2 0 1 1 1

(Toxicité : 30 m)

Ho	176
INRS	9
KB	S03
Sax	854
	961

DESCRIPTION

Liquide incolore à jaunâtre, fumant parfois à l'air, odeur piquante.
Vapeurs plus lourdes que l'air. Liquide plus lourd que l'eau.
Totalement soluble dans l'eau. Se dissout avec dégagement de chaleur.
Réaction très acide. (Acide fort). Corrosif pour beaucoup de métaux, le ciment...

DANGERS

Liquide non inflammable, mais fortement oxydant et bon **comburant**.

Liquide **CAUSTIQUE** pour la peau. Les vapeurs sont **IRRITANTES** pour les yeux et les voies respiratoires (Oedème du poumon). **Suffocant. Toxique** (Sang).

Se décompose à la chaleur, au contact de matières organiques, de métaux, etc... et forme des vapeurs nitreuses rouges, très **TOXIQUES, IRRITANTES** et comburantes. Cf. 1067.

Violente réaction avec toutes les bases. Inflammation possible des matières organiques : sciure, papier, chiffons... de certains solvants : térébenthine... Peut former des explosifs avec : glycérine, cellulose, anhydride acétique...

FEU

Extinction : EAU, puis selon le produit qui brûle. Refroidir la citerne.
Gaz d'incendie toxiques. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Appareils respiratoires, gants et bottes anti-acide, pantalon ou tablier plastique.
Combinaison « moyenne » anti-acide si risque de contact du liquide avec la peau.
En cas de formation de vapeurs nitreuses rouges : AR indispensables, combinaison « anti-gaz ».
(Pompe : Inox ; Tuyau : « Viton »). Corrosion ! (Filtre : GRIS B st // **feu** : idem).

DÉVERSEMENT

Terre : Endiguer et absorber le liquide avec beaucoup de sable. **Pas** de sciure.
Boucher les égouts. Si nécessaire rabattre les vapeurs avec brouillard d'eau.
Evacuer et ventiler les sous-sols. Pomper au maximum. Neutraliser le reste avec un « anti-acide », puis laver à grande eau. Attention : comburant. Pollution.
En cas de vapeurs rouges : Evacuer la population.

Eau : POLLUTION.

INTOXICATION

Contact : Retirer immédiatement les vêtements souillés et les mettre tremper.
Rincer la peau et les yeux à grande eau. Médecin.

Respiration : Repos absolu, oxygène. Hospitalisation. (Effets retardés).

Gaz d'incendie ou de décomposition : idem.

Constantes

PE : 122°C / PF : -35°C / P vap : 9,4 mbar /
d vap : 2,2 / d liq : 1,42 / Sol. eau : totale / VME : 2 ppm /
Odeur seuil : / Chal. dil : / No CAS : 7697-37-2 /
Ces valeurs sont celles du produit à 70%.

HNO₃ / PM : 63

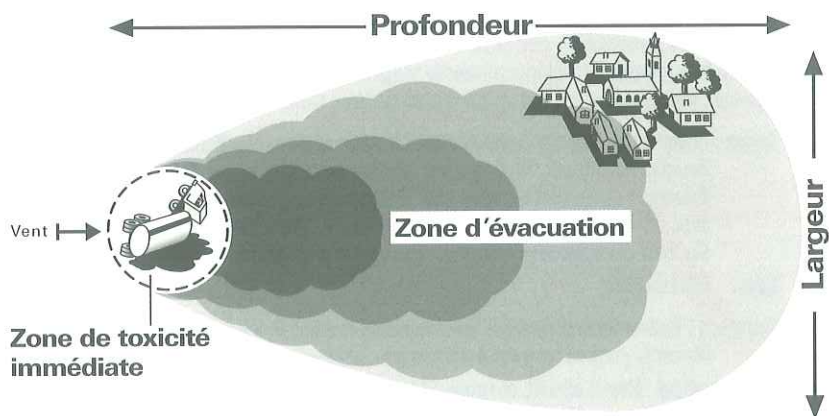
(Pour un acide plus concentré : Cf. l'autre fiche 2031).

ACIDE NITRIQUE (Moins de 70%)

No ONU: 2031

DISTANCES D'ÉVACUATION: (Pour un vent de 10-20 km/h)

Dimension de la flaque	Profondeur de la zone à évacuer	Largeur de la zone à évacuer
20 m ² Ø = 5 m	300 m	200 m
80 m ² Ø = 10 m	800 m	400 m





* ACIDE NITRIQUE CONCENTRÉ (Plus de 70%)

HNO₃

Syn. Acide nitrique ou azotique fumant (blanc).
Angl. Nitric acid. (More than 70%).
All. Salpetersäure. (Mehr als 70%).

3 0 1 2 2

Toxicité : 50 m

85
2031

Ho 176a
INRS 9
KB S04
Sax 854
961

DESCRIPTION

Liquide incolore à jaunâtre, fumant blanc à l'air humide, forte odeur piquante.
L'acide à plus de 94% est appelé « acide nitrique fumant ».
Vapeurs plus lourdes que l'air. Liquide plus lourd que l'eau.
Totalement soluble dans l'eau. Se dissout avec fort dégagement de chaleur.
Réaction très acide. (Acide fort). Corrosif pour tous les métaux, le ciment...
L'acide **pur** n'attaque pas ni l'acier ni l'aluminium. (Phénomène de passivité).

DANGERS

Liquide fortement **COMBURANT** et **oxydant**, mais non inflammable.
Produit dangereux pour la santé : Liquide très **CAUSTIQUE** pour la peau. Les vapeurs sont **SUFFOCANTES, TOXIQUES** (sang) et très **IRRITANTES** pour la peau, les yeux et les voies respiratoires (oedème du poumon).
Se décompose à la chaleur, au contact de matières organiques, de métaux, etc... et forme des vapeurs nitreuses rouges, très **TOXIQUES, IRRITANTES** et comburantes. Cf. 1067.
Chimiquement très réactif : **Violente réaction** avec toutes les bases. **Inflammation** des matières organiques : sciure, papier, chiffons... de certains solvants : Alcools, térébenthine, cétones... ainsi que charbon, ammoniac, hydrazine, aniline, aldéhydes, mercaptans, titane...
Forme des **EXPLOSIFS** avec : glycérine, cellulose, nitrobenzène, coton, 1,2-dichloréthane, anhydride acétique, et bien d'autres...

FEU

Extinction : EAU, puis selon le produit qui brûle. Refroidir la citerne.
Gaz d'incendie toxiques. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Dans tous les cas : Appareils respiratoires, gants et bottes anti-acide, pantalon ou tablier plastique. La combinaison « anti-gaz » est généralement toujours indispensable.
(Pompe : Inox ; Tuyau : « Viton »). Corrosion ! (Filtre : GRIS B st // **feu** : idem).

DÉVERSEMENT

Terre : **Evacuer la population et les sauveteurs non protégés.**
Endiguer et absorber le liquide avec beaucoup de sable. Surtout **pas** de sciure !
Boucher les égouts. Rabattre les vapeurs sur le sol avec brouillard d'eau.
Pomper au maximum. Neutraliser le reste avec un « anti-acide », puis laver à grande eau.
Attention : **comburant** et inflammation de certains matériaux ou produits chimiques.
Ventiler les sous-sols. POLLUTION.
Eau : POLLUTION.

INTOXICATION

Contact : Retirer **immédiatement** les vêtements souillés et les remettre tremper.
Rincer la peau (coloration jaune) et les yeux à grande eau. Hospitalisation.
Respiration : Repos absolu, oxygène. Hospitalisation indispensable. (Effets retardés graves).
Gaz d'incendie ou de décomposition : idem.

Constantes

PE : 83°C / PF : - 42°C / P vap : 54 mbar /
d vap : 2,2 / d liq : 1,51 / Sol. eau : totale / VME : 2 ppm /
Odeur seuil : / Chal. dil : 7,9 Kcal/mole / No CAS : 7697-37-2 /
Ces valeurs sont celles du produit à 100%.

HNO₃ / PM : 63

(Pour un acide plus dilué : Cf. l'autre fiche 2031).

ACIDE NITRIQUE CONCENTRÉ (Plus de 70%) No ONU: 2031

DISTANCES D'ÉVACUATION: (Pour un vent de 10-20 km/h)

Dimension de la flaque	Profondeur de la zone à évacuer	Largeur de la zone à évacuer
20 m ² Ø = 5 m	400 m	250 m
80 m ² Ø = 10 m	1000 m	500 m

