

**Eneta**  
Όμιλος Επιχειρήσεων

**e-MeLeTi**  
engineering consulting services



### Τα γραφεία μας

Γρηγορίου Ε' 6 Πυλαία - Θεσσαλονίκη - τ.κ: 55535  
e-mail: thessaloniki@enetate.com  
Βενιζέλου 56 & Ιουστινιανού - Θεσσαλονίκη - τ.κ: 54631  
e-mail: info@e-meleti.com  
18ο χλμ εθνικής οδού Ν. Μουδανιών-Ν. Μαρμαρά,  
οικισμός Τρίκορφο- Χαλκιδική- τ.κ: 63100  
e-mail: xalkidiki@enetate.com  
**ΕΡΓΟΤΑΞΙΟ - ΑΠΟΘΗΚΗ**  
Κόμβος 24Α Λουτρών ΕΓΝΑΤΙΑ ΟΔΟΣ  
Λαγκαδάς -Θεσσαλονίκης - τ.κ: 57200

## ΑΣΦΑΛΗΣ ΧΡΗΣΗ ΧΗΜΙΚΩΝ ΠΡΟΪΟΝΤΩΝ

Όπως και στο σπίτι μας, έτσι και στον χώρο εργασίας υπάρχουν χημικά παρασκευάσματα που χρησιμοποιούμε ανά περίπτωση. Όμως είναι απαραίτητο να είμαστε προσεκτικοί κατά τη χρήση τους. Ενδεικτικά αναφέρονται:

- Ουσίες καθαρισμού για δάπεδα, κουζίνες, τουαλέτες, κλπ
- Μελάνια εκτυπωτών, φωτοαντιγραφικών, βενζίνη καθαρισμού, οινόπνευ-μα, κλπ,
- Είδη περιποίησης αυτοκινήτου (λιπαντικά, υγρά μπαταρίας, αντιψυκτικά υγρά, γυαλιστικά, κλπ)
- Φάρμακα απολύμανσης - προστασίας χώρων από κατσαρίδες, μύγες, μυρμήγκια, ποντίκια, κλπ,

Κάθε χημικό προϊόν μπορεί να χρησιμοποιείται με ασφάλεια μετά από πλήρη ενημέρωση και με την ανάλογη προσοχή.

Στην ετικέτα του προϊόντος πρέπει να αναγράφονται στην Ελληνική γλώσσα τα εξής:

- Η προέλευσή του, το όνομα και η διεύθυνση του κατασκευαστή, διανομέα ή εισαγωγέα,
- Το είδος και η ποσότητα του περιεχομένου,
- Τα σύμβολα των κινδύνων,
- Οι κίνδυνοι για την υγεία και το περιβάλλον,
- Τα μέτρα προφύλαξης,
- Οι οδηγίες χρήσης.

Στους χώρους εργασίας όπου χρησιμοποιούνται επικίνδυνα υλικά το σημαντικότερο είναι Για την αναγνώριση των χημικών αυτών ουσιών. Αυτό επιτυγχάνεται μέσω των ειδικών ενδεικτικών πινακίδων οι οποίες τοποθετούνται στη συσκευασία του υλικού, στο μέσο μεταφοράς, και στο χώρο αποθήκευσής τους.

Κατά τη χρήση και μεταφορά τους, τόσο οι εργαζόμενοι όσο και τα μέλη των ομάδων πυρόσβεσης πρέπει όχι μόνο να γνωρίζουν το βαθμό επικινδυνότητας αυτών αλλά και να είναι προετοιμασμένοι να αντιμετωπίσουν με τον ασφαλέστερο τρόπο τυχόν συμβάντα που μπορεί να προκληθούν.

Σημειωτέον ότι η συμπεριφορά των επικινδύνων υλικών σε περιπτώσεις «έκτακτης ανάγκης» διαφέρει κάθε φορά από περίπτωση σε περίπτωση.

## Ταξινόμηση κινδύνων (συμβολισμός)



Μπορεί να δηλητηριάσει τον άνθρωπο, τα ζώα και τα φυτά. Μπορεί να προκαλέσει σοβαρές αρρώστιες, ακόμη και θάνατο.



Μπορεί να προκαλέσει σοβαρές βλάβες στην υγεία.



Μπορεί να ερεθίσει το δέρμα και τα μάτια



Μπορεί να προκαλέσει σοβαρά εγκαύματα στο δέρμα και τα μάτια. Μπορεί ακόμη να είναι διαβρωτικό για άλλα υλικά.



Μπορεί να βλάψει το νερό, τον αέρα, το έδαφος τα φυτά και τα ζώα.



Σοβαρός κίνδυνος πρόκλησης έκρηξης



Μπορεί εύκολα να πάρει φωτιά. Παράγει επικίνδυνους ατμούς που μπορούν να προκαλέσουν πυρκαγιά ή έκρηξη ή προβλήματα υγείας.



Μπορεί να προκαλέσει εγκαύματα στο δέρμα. Αντιδρά με άλλες ουσίες και παράγει επικίνδυνες αναθυμιάσεις. Δυναμώνει τη φωτιά.

# ΑΣΦΑΛΗΣ ΧΡΗΣΗ ΧΗΜΙΚΩΝ ΠΡΟΪΟΝΤΩΝ

## ΠΙΘΑΝΑ ΑΠΟΤΕΛΕΣΜΑΤΑ

### **Από χρήση χημικών ουσιών:**

Εγκαύματα, Δερματικά προβλήματα, Δηλητηρίαση, Ερεθισμός ματιών

### **Από αναθυμιάσεις από χημικές ουσίες:**

Αναπνευστικά προβλήματα, Ασφυξία, Ερεθισμός ματιών, Λιποθυμία

### **Από διαρροή εύφλεκτων χημικών ουσιών:**

Πυρκαγιά, Έκρηξη, Ρύπανση περιβάλλοντος

## ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ ΕΠΙΚΙΝΔΥΝΩΝ ΥΛΙΚΩΝ

**ΣΗΜΕΙΟ ΑΝΑΦΛΕΞΗΣ:** Η χαμηλότερη θερμοκρασία στην οποία ένα υγρό υπό κανονική ατμοσφαιρική πίεση σχηματίζει αρκετούς ατμούς ώστε το μίγμα με τον αέρα να γίνεται εύφλεκτο και με την παρουσία εναύσματος να δημιουργεί φλόγα.

**ΘΕΡΜΟΚΡΑΣΙΑ ΑΥΤΑΝΑΦΛΕΞΗΣ:** Η χαμηλότερη θερμοκρασία στην οποία ένα εύφλεκτο αέριο ή αέριο μίγμα θα ανάψει χωρίς την παρουσία φλόγας ή σπινθήρα.

**ΟΡΙΑ ΕΚΡΗΚΤΙΚΟΤΗΤΑΣ:** Όρια μέσα στα οποία η περιεκτικότητα του αέρα σε εύφλεκτα στοιχεία υπό μορφή αερίων σχηματίζει μίγμα εκρηκτικό.

**ΠΥΚΝΟΤΗΤΑ ΑΕΡΙΩΝ:** Δείχνει κατά πόσον το συγκεκριμένο αέριο είναι ελαφρύτερο ή βαρύτερο του αέρα.

**ΠΥΚΝΟΤΗΤΑ ΥΓΡΩΝ:** Δείχνει κατά πόσο το συγκεκριμένο υγρό είναι ελαφρύτερο ή βαρύτερο του νερού.

**ΔΙΑΛΥΤΟΤΗΣ:** Δείχνει κατά πόσο το υλικό είναι ευδιάλυτο στο νερό ή όχι και αν παρουσία νερού μπορεί να προκληθεί βίαιη αντίδραση.

**ΣΗΜΕΙΟ ΑΠΟΣΥΝΘΕΣΗΣ:** Η θερμοκρασία κατά την οποία το υλικό μπορεί να αποσυντεθεί σε επικίνδυνα αέρια.

## **ΤΙ ΔΕΝ ΚΑΝΟΥΜΕ**

- Δεν χρησιμοποιούμε προϊόν για το οποίο δεν έχουμε πληροφορίες (κατεστραμμένη ετικέτα, άγνωστη συσκευασία) ή δείχνει αλλοιωμένο,
- Δεν επιχειρούμε να μυρίσουμε ένα προϊόν για να καταλάβουμε τι είναι,
- Δεν τρώμε και δεν καπνίζουμε κατά την χρήση,
- Δεν χρησιμοποιούμε φλόγα όταν εκτελούμε εργασίες με προϊόντα που είναι εύφλεκτα και γενικά **απαγορεύεται** η χρησιμοποίηση ηλεκτρικών μηχανημάτων και εργαλείων και η δημιουργία γυμνής φλόγας εφόσον χρησιμοποιούνται πτητικά υλικά που είναι πιθανό να δημιουργήσουν εκρηκτική ατμόσφαιρα στο χώρο εργασίας,
- Δεν στεκόμαστε αντίθετα στον άνεμο κατά την εκτέλεση μιας εργασίας,
- Δεν αναμειγνύουμε δύο διαφορετικά προϊόντα, εκτός και αν το συστήνει ο παραγωγός,
- Δεν ψεκάζουμε και δεν ρίχνουμε στην φωτιά φιάλες αεροζόλ,
- Δεν απορρίπτουμε το περιεχόμενο ή την συσκευασία του σε ποτάμια, αρδευτικά κανάλια, λίμνες ή θάλασσα.

## **ΠΡΩΤΕΣ ΒΟΗΘΕΙΕΣ ΣΕ ΠΕΡΙΠΤΩΣΗ ΑΤΥΧΗΜΑΤΟΣ**

Η επαφή με μια επικίνδυνη ουσία μπορεί να προκαλέσει ερεθισμό, έγκαιμα, αναπνευστικά προβλήματα, δηλητηρίαση κλπ.

- Αν βραχούν τα ρούχα με το παρασκεύασμα τα αφαιρούμε αμέσως και αμέσως πλένουμε με άφθονο νερό,
- Αν υπάρξει επαφή με το δέρμα το πλένουμε με νερό και σαπούνι,
- Αν πιτσιλιστούν τα μάτια τα ξεπλένουμε με άφθονο τρεχούμενο νερό,
- Αν αναπνεύσει κάποιος αναθυμιάσεις, καπνούς ή αισθάνεται αδιαθεσία, ζάλη τον μεταφέρουμε αμέσως σε καθαρό αέρα,

## **ΟΙ ΕΠΙΠΤΩΣΕΙΣ ΤΗΣ ΧΛΩΡΙΝΗΣ**

Το χλώριο είναι ένα από τα πιο επικίνδυνα χημικά που παρασκεύασε ποτέ ο άνθρωπος. Μένει αμετάβλητο στον οργανισμό μας, διασπάται μετά από 500 χρόνια από το περιβάλλον, προκαλεί αποδεδειγμένα καρκινογενέσεις και πολλές άλλες σύγχρονες ασθένειες. Το χλώριο χρησιμοποιήθηκε αρχικά ως βακτηριοκτόνο, αργότερα χρησιμοποιήθηκε από τους Γερμανούς και τους συμμάχους ως χημικό όπλο, με τρομακτικά αποτελέσματα στους ανθρώπους και στη γύρω πανίδα και χλωρίδα. Χρειάζεται, λοιπόν, ιδιαίτερη προσοχή στις προφυλάξεις που πρέπει κανείς να παίρνει όταν χρησιμοποιεί χλωρίνη. Από την ανάμειξη της χλωρίνης με κάποιο οξύ παράγεται το αέριο χλώριο. Μερικά καθαριστικά τουαλέτας και αφαιρετικά σκουριάς περιέχουν αρκετό οξύ ώστε να εκλυθούν μεγάλες ποσότητες αερίου χλωρίου κατά την ανάμειξη. Ποτέ μην αναμειγνύετε ξίδι με χλωρίνη (κάτι που συνέβαινε κατά κόρον τα παλιά χρόνια) ή αμμωνία με χλωρίνη. Εκλύονται χλωραμίνες (τοξικό αέριο που ευθύνεται για αναπνευστικά προβλήματα), που μπορούν να επιφέρουν ερεθισμό σε μάτια και δέρμα, ενώ, σε περιπτώσεις που χρησιμοποιείται σε μικρούς χώρους με ελλειπή εξαερισμό, είναι δυνατόν να προκαλέσουν οξεία πνευμονίτιδα (διαπερνούν και προκαλούν βλάβη στους εσωτερικούς ιστούς του πνεύμονα). Το χλώριο είναι ένα κιτρινοπράσινο αέριο με χαρακτηριστική, οξεία οσμή. Διαλύεται στο νερό σχηματίζοντας το υποχλωριώδες οξύ και το υδροχλωρικό οξύ. Συνήθη «θύματα» του χλωρίου είναι και οι κολυμβητές που υποφέρουν από καταρροϊκή ρινίτιδα, βήχα, βρογχική υπεραντιδραστικότητα, ερεθισμό στα μάτια και δύσπνοια. Η γνωστή σε όλους μας χλωρίνη είναι το υποχλωριώδες νάτριο και τα περισσότερα προβλήματα ξεκινούν όταν θέλοντας να βελτιώσουμε τη δραστηριότητά της ως καθαριστικού την αναμειγνύουμε με άλλα προϊόντα. Για όλους τους παραπάνω λόγους ελαχιστοποιήστε την έκθεση στο χλώριο, τη χλωρίνη και τα υποχλωριώδη, μην τα αναμειγνύετε και, αν μπορείτε, υποκαταστήστε τα με άλλα οικολογικά και περισσότερο φιλικά προς το περιβάλλον προϊόντα. Υπάρχουν πολλοί πρακτικοί τρόποι για να καθαρίσουμε το σπίτι, χρησιμοποιώντας καθαρό σαπούνι ή μείγματα από λεμόνι και ξίδι. **Σε περιπτώσεις που θέλουμε να απολυμάνουμε μια κοινόχρηστη τουαλέτα, για να αποφύγουμε τον κίνδυνο λοιμώξεων θα πρέπει να ακολουθούμε πιστά τις οδηγίες χρήσης, να αποφεύγουμε την εισπνοή αναθυμιάσεων, να φοράμε γάντια ή να πλένουμε τα χέρια μετά τη χρήση.** Τέλος, είναι σημαντικό να εφαρμόζουμε παλιές καλές πρακτικές, όπως ο συχνός και επιμελής αερισμός των σπιτιών, ώστε να αποφεύγεται η έκθεση σε χημικές ουσίες που μπορεί να συσσωρευτούν.