

Αφυδάτωσις διαλυτῶν ἀποκηρώσεως ὄρυκτελαίων καὶ ἀπελαιώσεως παραφινῶν

Υπὸ Σ.Α. Κώνστα καὶ Α.Σ. Κώνστα

Τεχνικὴ Κώνστας Ε.Π.Ε.

Εἰς ἐγκαταστάσεις ἀποκηρώσεως — ἀπελαιώσεως μελετηθεῖσας ὑπὸ τῶν συγγραφέων ἐφημρόσθη νέα μέθοδος ἀφυδάτωσεως τοῦ διαλύτου.

Ἡ μεθόδος συνίσταται εἰς τὴν μερικὴν ὑγροποίησιν τῶν ἀτμῶν τῆς πρώτης βαθμίδος ἀποστάξεως τοῦ διαλύτου. Ἡ ὑγροποίησις πρέπει νὰ γίνῃ εἰς ὀρισμένην θερμοκρασίαν, ώστε νὰ ὑγροποιήσαι τὸ μέγιστον ποσὸν ὑδατος, ἀλλὰ καὶ ἡ σύνθεσις τοῦ μῆγατος νὰ είναι τοιαῦτη, ώστε νὰ διαχωρίζεται δύο τὸ δυνατὸν ἀφονεωτέρα ὑδατίνη στοιβάς.

Δεδομένου ὅτι λόγῳ τῆς συνθέτεως τοῦ διαλύτου ἔνι μεθυλο-αιθυλο-κετόνης, βενζολίου καὶ τολουολίου, σχηματίζεται μεγάλος ἀριθμὸς ἀζεοτροπικῶν μυγμάτων, ὁ προσδιορισμὸς τῆς καταλλήλου θερμοκρασίας ἐγένετο πειραματικῶς.

Ἡ βιομηχανικὴ ἐφαρμογὴ ἐπέτυχεν ὀπολέτως.

Ἡ αὐτὴ μεθόδος ἔχρησιμον οὐσίην καὶ διὰ τὴν ἀφυδάτωσιν διαλύτου ἀποτελουμένου μόνον ἀπὸ μεθυλο-ισοβοντυλο-κετόνην μὲ τὴν αὐτὴν ἐπιτυχίαν. Διὰ τῆς νέας μεθόδου ἐπετεύχθη σημαντικὴ μείωσις τοῦ κόστους ἐγκαταστάσεως καὶ λειτουργίας τῶν μελετηθεισῶν μονάδων.

Dehydration of solvent in lubricating oil dewaxing and deoiling plants

By S.A. Konstas and A.S. Konstas

Konstas Engineering Ltd

The dewaxing of the various lube oil fractions is executed by dissolving the oil in an appropriate solvent, chilling the oil-solvent mixture at a low temperature so as to separate the high melting point constituents (paraffins and ceresins) in a solid form, and by one or more filtrations and separate evaporation of the dewaxed oil mix and of the wax mixes in order to recover the solvent. One of the first utilized dewaxing solvents was a Benzene-Acetone mixture. At the present time, the usual dewaxing solvent is a mixture of Methylethylketone, Toluene and Benzene (MEK solvent). In special cases, Chlorinated Hydrocarbons and Methylisobutylketone (MIBK) have been successfully applied.

During this treatment, the solvent gets water and the selectivity of wet solvent is not favourable, consequently all water entering into the solvent has to be continuously removed. The usual way to do this is to heat the slack wax mix until it melts completely, to separate in a decanter the bottom layer containing the water and to recover the solvent from this layer by fractional distillation. In this way, the melted slack wax has to be chilled again for the deoiling treatment, and this creates an important and expensive complication of the equipment and in the operation.

In order to avoid these complications, we studied a dehydration system based on the boiling point difference between the pure solvents and their azeotropes with water. The separation is obtained by controlling the condensation temperature in the last heat exchanger so as to prevent the condensation of the azeotrope vapors.

Fig. 1 represents the solubility of water in Benzene-Acetone mixtures. Fig. 2 represents the solubility of lube oil in MEK Benzene-Toluene-Mixtures. Fig. 3 represents a flow sheet of this section of a solvent dewaxing plant where the temperature in the last condenser is regulated by a temperature controller. Fig. 4 the water solubility in various solvents, and Fig. 5 the mutual solubility of water and MIBK at various temperatures. Fig. 6 represents a part of the Solvent Recovery Unit from the Oil mix, also showing the separation of condensed dry MIBK from wet MIBK vapors. The wet vapors are farther condensed, the condensate separates in two layers, the solvent-rich layer and the water-rich layer, which are separately re-distilled in the dehydration system.

Ἡ κατεργασία τῆς ἀφαιρέσεως τῶν ὑψηλοῦ σημείου τήξεως παραφινῶν τῶν δρυκτελαίων συνίσταται εἰς τὴν ψεῦδιν διαλύματος τοῦ ἔλαιου εἰς δργανικὸν διαλύτην ἢ μῆγμα διαλύτῶν εἰς θερμοκρασίαν -10° ἔως -20° C, διήθησιν τῶν κρυσταλλούμενῶν παραφινῶν καὶ ἀνάκτησιν τοῦ διαλύτου δι' ἀποστάξεως τοῦ διηθήματος καὶ τοῦ κρυσταλλικοῦ πολτοῦ τοῦ συγκρατούμενου ἀπὸ τὸ φιλτρον, δόπτε λαμβάνονται ὡς ὑπολειμματα τῶν ἀποστάξεων αὐτῶν ἀφ' ἐνὸς μὲν ἔλαιον ἀπηλαγμένων παραφινῶν ἀφ' ἐτέρου δὲ παραφίναι ἀπηλαγμέναι ἔλαιοι.

Διὰ τὴν ἀπαλλαγὴν τῶν κρυσταλλικῶν παραφινῶν ἀπὸ τὸ συγκρατούμενον ἔλαιον ὑποβάλλεται ὁ πολτὸς τοῦ φιλτρου εἰς νέαν ἀράιστον, διήθησιν καὶ πλύσιν μὲ καθαρὸν διαλύτην.

Οἱ διαλύται κατὰ τὰς ἐπεξεργασίας αὐτὰς χρησιμοποιοῦνται μίγματα δρωματικῶν ὑδρογονανθράκων μετά κετονῶν.

Μὲ τὴν πάροδον τοῦ χρόνου ὁ διαλύτης ἐμπλουτίζεται εἰς τὸ ὄνδρων εἰσερχόμενον εἰς τὸ σύστημα εἴτε ἐν διαλύσει εἰς τὸ ἔλαιον εἴτε ὡς ὑγροσίᾳ τοῦ ἀτμοσφαιρικοῦ ὑέρος εἴτε ἀπὸ τὰς στήλας ἔξαντλήσεως δι' ὑδρατμοῦ (Stripping) τοῦ ἔλαιου καὶ τῆς παραφίνης. Τὸ ὄνδρω τοῦτο, εἰς τὰς ἐφαρμοζούμενας χαμηλὰς θερμοκρασίας ἀποβάλλεται εἰς κρυσταλλικὴν μορφὴν, ἐάν δὲ δὲν ἀπομακρυνθῇ ἐγκαίρως προκαλεῖ ἀνωμαλίας, διότι παγάνει καὶ φράσσει τὰς σωληνώσεις, ἀλλὰ καὶ ἐπηρεάζει τὴν ἐκλεκτικότητα τοῦ διαλύτου.

Διὰ τοῦτο ἡ ἀπομάκρυνσις τοῦ ὑδατος πρέπει νὰ γίνεται κατὰ τρόπον συνεχῆ, ώστε ἡ ἀναλογία του εἰς τὸ διαλύτην νὰ διατηρήται εἰς σταθερὰ χαμηλὰ ἐπίπεδα.

"Οταν ὁ διαλύτης ἀποτελήται ἀπὸ μῆγμα βενζολίου - ἀκετόνης, ὃς εἰς μίαν τὸν ὑδρογονανθράκων μελετηθεισῶν ἐγκαταστάσεων¹, τὸ ὄνδρω δὲν κρυσταλλοῦται ὑπὸ τὰς συνθήκας λειτουργίας λόγῳ τῆς ὑψηλῆς περιεκτικότητός του εἰς ἀκετόνην καὶ ἀπομακρύνεται ὡς σχηματίζοντας βαρύτεραν στοιβάδα ὑπὸ τὸ υγρὸν διάλυμα τοῦ ἔλαιου. Ἡ καμπύλη τοῦ σχήματος 1 δίδει τὴν διαλυτότητα τοῦ ὑδατος εἰς μῆγμα βενζολίου - ἀκετόνης εἰς θερμοκρασίας 0° καὶ 40° C².

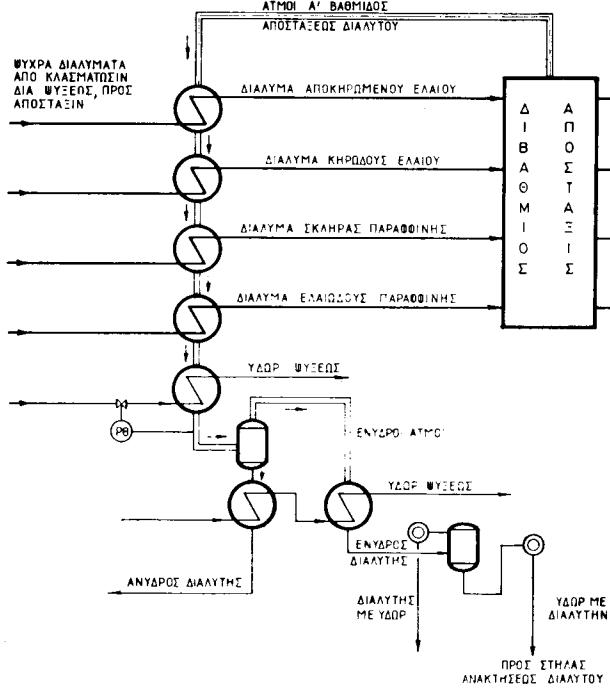
Ο περισσότερον ἐφαρμοζόμενος διαλύτης ἀποκηρώσεως - ἀπελαιώσεως ἀποτελεῖται ἀπὸ μῆγμα μεθυλο-αιθυλο-κετόνης (MEK), τολουολίου καὶ βενζολίου. Εἰς τὴν περίττωσιν αὐτῆν ἡ ὑδατίνη στοιβᾶς διάλυτης μικρὸν ποσοστὸν μόνον κετόνην, κρυσταλλοῦται συγχρόνως μὲ τὴν παραφίνην καὶ συγκρατεῖται ἐπὶ τοῦ περιστροφικοῦ φιλτρου τῆς παραφίνης.

Ο συνηθέστερος τρόπος ἀφαιρέσεως τοῦ ὑδατος αὐτοῦ είναι ἡ πλήρης τῆς τοῦ πολτοῦ τῆς κρυσταλλικῆς παραφίνης, δόπτε τὸ ὄνδρω, περιέχον ἐν διαλύσει καὶ κετόνην, ἀποχωρίζεται εἰς χαμηλοτέραν στοιβάδα^{3, 4, 5}.

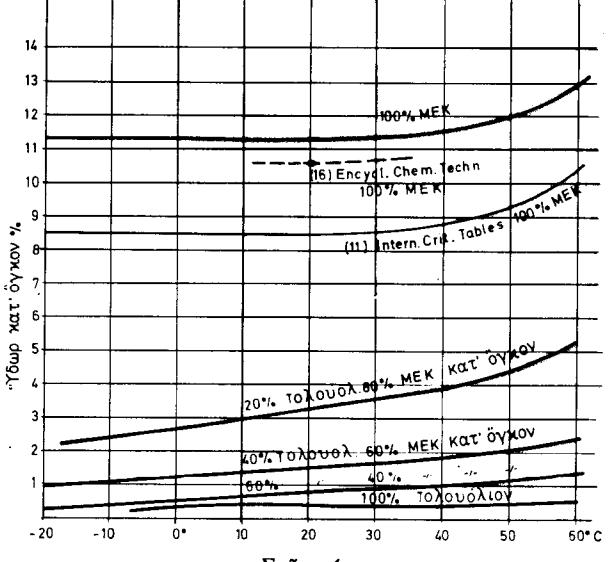
Τὸ μειονέκτημα τῆς μεθόδου είναι ὅτι, δταν πρόκειται ἡ παραφίνη ἐν συνεχείᾳ νὰ ἀπελαιωθῇ, πρέπει μετὰ τὴν τῆξιν τοῦ πολτοῦ νὰ ἐπακολουθήσῃ καὶ πάλιν δῆλη ἡ διαδικασία

τὸ ποσοστὸν τῆς ἀποβαλλομένης ὑδατικῆς στοιβάδος. δὲν ἡτο δύνατὸν νὰ γίνῃ θεωρητικὸς ὑπολογισμὸς τῆς ἰσορροπίας μεταξὺ ὑγρᾶς καὶ ἀερίου φύσεως εἰς διαφόρους θερμοκρασίας.

Κατεφύγομεν εἰς τὴν ἐκτέλεσιν ἐργαστηριακῶν πειραμάτων μὲ σκοπὸν νὰ ἀναζητήσουμεν θερμοκρασίαν διὰ τὴν μερικὴν ὑγροποίησιν τῶν ἀτμῶν διαλύτου τῆς πρώτης βαθμίδος ἀνακτήσεως τοιαῦτην, ὥστε οἱ ὑπόλοιποι ἀτμοὶ ὑγροποιούμενοι νὰ δίδουν πλουσιωτέραν ὑδατικὴν στοιβάδα.



Σχῆμα 3.



Σχῆμα 4.

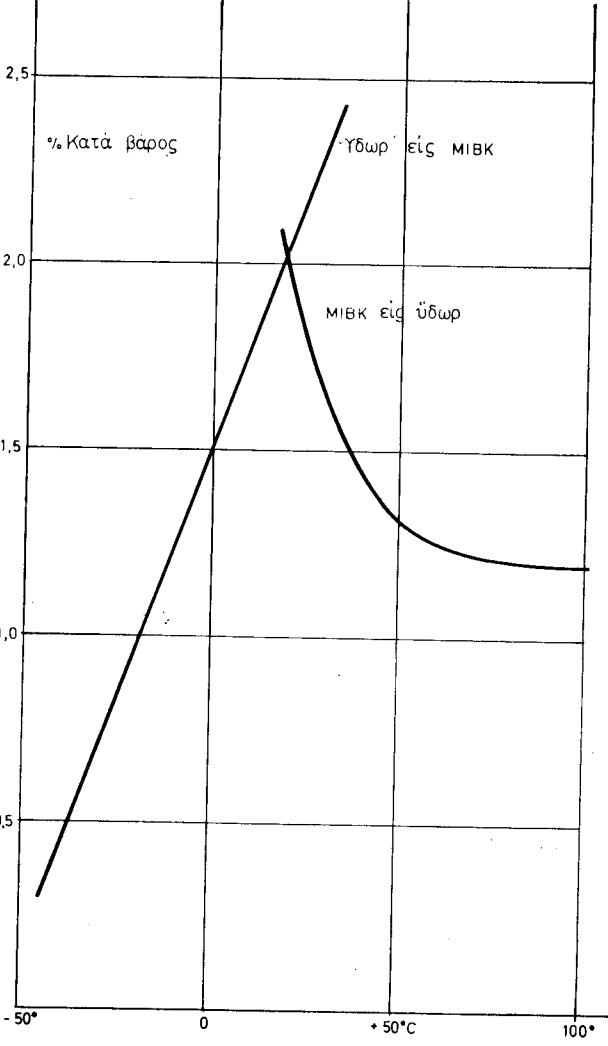
Δὲν ἡτο ἐφικτὸν νὰ ἀναπαραχθοῦν ἐργαστηριακῶς αἱ εἰς τὴν βιομηχανικὴν μονάδα ἐπικρατοῦσαι συνθῆκαι. Ἐγένετο ἀπόσταξις τοῦ διαλύτου μετὰ προσθήκης ὑδατος καὶ εἰς ὥρισμένας περιπτώσεις ἔλαιου ἢ καὶ μεθανόλης, διὰ νὰ ἐλεγχθῇ ἡ ἐπίδρασις αὐτῆς, καὶ κατεγράφησαν αἱ θερμοκρασίαι ἀτμῶν

καὶ ὑγροῦ. Συγχρόνως παρηκολουθεῖτο ἡ ἀποχωριζομένη ὑδατικὴ στοιβάς.

Προέκυψε λοιπόν, διτὶ ἀπὸ διαλύτην περιέχοντα 1,5 % ὑδωρ τὸ κλάσμα τὸ ἀποσταζόμενον ἀπὸ 750 - 800°C διεχωρίζετο εἰς δύο στοιβάδας. Μετά τὴν ἀπομάκρυνσιν τῆς ὑδατικῆς στοιβάδος, ἡ εἰς ὑδωρ περιεκτικότης τοῦ διαλύτου ὡς συνόλου κατήρχετο κάτω τοῦ 1 %.

Δεδομένου ὅτι ἡ ΜΕΚ ζέει εἰς 79,6 καὶ τὸ βενζόλιον εἰς 80,1 ὁ εἰς τὴν βιομηχανικὴν ἐφαρμογὴν διαχωρισμὸς εἰς 78 - 79° C θὰ ἔδιε τὰ καλλίτερα ἀποτέλεσματα.

Εἰς τὴν ὑπὸ μελέτην περίπτωσιν ἡ ἐγκατάστασις εὐρίσκετο εἰς ὄψος 1000 μέτρων ἀπὸ τῆς θαλάσσης καὶ ἡ ἐπικρατοῦσα μέση ὀτμοσφαιρικὴ πίεσις ἡτο 680 χιλ. στήλης ὑδραργύρου. Ως ἐκ τούτου εἰργάσθημεν εἰς 750°C περίπου.



Σχῆμα 5.

Ἐφηρμόσθη τὸ σύστημα τὸ εἰκονιζόμενον εἰς τὸ σχῆμα 3 καὶ ἀμέσως ἔδωσεν ἴκανοποιητικὰ ἀποτέλεσματα.

Ἀντίστοιχος μελέτη ἐγένετο καὶ δι’ ἐγκατάστασιν λειτουργοῦνσαν μὲ διαλύτην ΜΕΚ - Τολουούλιον μόνον.

Κατ’ ἀρχὴν προσδιορίσθη πειραματικῶς ἡ διαλυτότης τοῦ ὑδατος εἰς μίγματα ΜΕΚ - Τολουούλιον διαφόρων συνθέσεων. Τὰ ἀποτέλεσματα τῶν μετρήσεων ἔδωσαν τὰς καμπύλας τοῦ σχήματος 4.

Διὰ τὸν προσδιορισμὸν ἔχρησιμοποιήθησαν ΜΕΚ καὶ τολουούλιον ἐμπορίου. Αὐτὸς δὲ λόγος δημοσιεύεται ἀρκεῖ διὰ νὰ ἐξηγηθῇ ἡ διαφορά ποὺ εὑρέθη ἐν συγκρίσει πρὸς τὰ ἀναφερό-