

Αναζήτηση Θεμάτων

Τύπος σχολείου:	Παρακαλώ επιλέξτε
Τάξη:	
Μάθημα:	

Προβολή ΘεμάτωνΚαθαρισμός

Επιλέγουμε για την χημεία:

Αναζήτηση Θεμάτων

Τύπος σχολείου:	Γενικό Λύκειο
Τάξη:	Α' ΤΑΞΗ
Μάθημα:	Χημεία
Θέμα:	Θέμα 4

Προβολή ΘεμάτωνΚαθαρισμός

Πατάμε **προβολή θεμάτων**, ταξινομούμε τα θέματα 4 (ή αλλιώς Δ θέματα) **πχ** κατά αύξοντα αριθμό, πατώντας εκεί που έχω βάλει τον κόκκινο κύκλο:

Εμφανίζονται 1 έως 25 από 200 εγγραφές

#	Δημοσιεύτηκε	Θέμα	Αρχεία	Υλη
11847	2021-04-20	4	Εκφώνηση Ενδεικτική Απάντηση	4.3.1 Συγκέντρωση ή μοριακότητα κατ' όγ Αραίωση διαλύματος, 4.3.3 Ανάμειξη διαλ
11848	2021-04-20	4	Εκφώνηση Ενδεικτική Απάντηση	4.3.1 Συγκέντρωση ή μοριακότητα κατ' όγ Αραίωση διαλύματος, 4.3.3 Ανάμειξη διαλ
11849	2021-04-20	4	Εκφώνηση Ενδεικτική Απάντηση	4.3.1 Συγκέντρωση ή μοριακότητα κατ' όγ Αραίωση διαλύματος, 4.3.3 Ανάμειξη διαλ
11850	2021-04-20	4	Εκφώνηση Ενδεικτική Απάντηση	4.3.1 Συγκέντρωση ή μοριακότητα κατ' όγ Αραίωση διαλύματος, 4.3.3 Ανάμειξη διαλ

Με αυτό τον τρόπο μπορείτε να εντοπίζετε το θέμα που θέλετε και να πατάτε «εκφώνηση» ή ενδεικτική απάντηση.

Πώς δουλεύουμε;

Ενδεικτικά, για να εντοπίσουμε πχ το θέμα 11853, γράφουμε τον αριθμό του στο πεδίο Αναζήτηση :

Δείξε 25 εγγραφές

Αναζήτηση: Αναζήτηση

Εμφανίζονται 1 έως 25 από 200 εγγραφές

#	Δημοσιεύτηκε	Θέμα	Αρχεία	Υλη
---	--------------	------	--------	-----

Γράφοντας λοιπόν εκεί τον αριθμό 11853 μας πάει άμεσα στο θέμα αυτό!

Δείξε 25 εγγραφές

Αναζήτηση: 11853

Εμφανίζονται 1 έως 1 από 1 εγγραφές (φιλτραρισμένες από 200 συνολικά εγγραφές)

#	Δημοσιεύτηκε	Θέμα	Αρχεία	Υλη
11853	2021-04-20	4	Εκφώνηση Ενδεικτική Απάντηση	1.5.2 Περιεκτικότητες Διαλυμάτων - Εκφράσεις περιεκτικότητας

Πατώντας εκφώνηση βλέπουμε:

Θέμα #11853

showfile.php

1 / 1 | 85% +

Θέμα 4ο

Η καυστική ποτάσα είναι μια ισχυρή βάση με χημικό τύπο ΚΟΗ. Έχει καταστρεπτική επίδραση στο δέρμα, στο χαρτί, στο μετάξι και σε άλλα οργανικά υλικά. Προκαλεί σοβαρά εγκαύματα στο ανθρώπινο δέρμα και είναι ιδιαίτερα επικίνδυνη στα μάτια, γι' αυτό και κατά το χειρισμό της καυστικής ποτάσας πρέπει να φοράμε εργαστηριακά γυαλιά και λαστιχένια γάντια. Χρησιμοποιείται στην παραγωγή υγρών σαπουνιών, ως πρώτη ύλη, και ως χημικό αντιδραστήριο.

Υδατικό διάλυμα ΚΟΗ έχει περιεκτικότητα 1,12 % w/v (διάλυμα Δ1)

α) Ποια είναι η συγκέντρωση (σε Μ) του διαλύματος Δ1; (μονάδες 7)

β) Ποια είναι η % w/v περιεκτικότητα διαλύματος Δ2 που προκύπτει με προσθήκη 300

Στο κάτω μέρος της εκφώνησης πατάμε «κλείσιμο» και έτσι επιστρέφουμε στην προηγούμενη σελίδα. Επιλέγοντας ενδεικτική απάντηση βλέπουμε την λύση και την συγκρίνουμε με αυτά που έχουμε σκεφτεί:

showfile.php 1 / 1 85%

Ενδεικτική επίλυση

α) Για το διάλυμα Δ1 ισχύει:

Σε 100 mL διαλύματος περιέχονται 1,12 g KOH.

Η σχετική μοριακή μάζα του KOH είναι:

$$Mr = 39 + 16 + 1 = 56$$

Από τη σχέση $n = \frac{m}{Mr}$ υπολογίζονται τα mol του KOH.

$$n = \frac{m}{Mr} \Rightarrow n = \frac{1,12}{56} \text{ mol} \Rightarrow n = 0,02 \text{ mol.}$$

Από τη σχέση $c = \frac{n}{V}$ υπολογίζεται συγκέντρωση του διαλύματος.

$$c = \frac{n}{V} \Rightarrow c = \frac{0,02 \text{ mol}}{0,1 \text{ L}} \Rightarrow c = 0,2 \text{ M}$$

Άρα η συγκέντρωση του διαλύματος Δ1 είναι $c=0,2\text{M}$.

β) Για το διάλυμα Δ1 ισχύει:

Αν δεν προσπαθήσετε να την λύσετε μόνοι σας και πάτε απευθείας στην λύση:

- ✚ Ίσως νιώσετε ότι εσείς αποκλείεται να τα σκεφτόσασταν όλα αυτά (μεγάλο λάθος, απλά ο καθένας θέλει τον χρόνο του και φυσικά επιμονή και εξάσκηση για να λύσει ολοκληρωμένα μια άσκηση)
- ✚ Δεν θα σας βοηθήσει και πολύ αν δεν προσπαθήσετε μόνοι σας, όπως ακριβώς **κανένας δεν έμαθε μπάνιο βλέποντας!**

Καλή δύναμη και με σωστή χρήση, σίγουρα μέρα με την μέρα θα βελτιώνεστε!

Η καθηγήτριά σας
Ρόη Σομπόνη