

**ΠΕΡΙΕΚΤΙΚΟΤΗΤΕΣ ΟΡΙΣΜΕΝΩΝ ΑΠΟ ΤΑ ΠΥΚΝΑ ΔΙΑΛΥΜΑΤΑ-
ΑΝΤΙΔΡΑΣΤΗΡΙΑ ΠΟΥ ΕΧΟΥΜΕ ΣΤΑ ΕΡΓΑΣΤΗΡΙΑ**

Αντιδραστήριο	% w/w περιεκτικότητα	Molarity (περίπου)
NH₃ (πυκνή)	58	15
HCl	38	12
H₂SO₄	96	18
HNO₃	68-72	15-16
CH₃COOH glacial	99,5	17

ΠΑΡΑΤΗΡΗΣΗ

Στα σχολικά εργαστήρια κάποια πυκνά διαλύματα έχουν διαφορετική περιεκτικότητα από αυτή που αναγράφεται στον παραπάνω πίνακα.

Αρκετά συχνά το πυκνό διάλυμα HCl είναι περιεκτικότητας 31-33% .

**Παρασκευή διαλυμάτων που συναντάμε σε ασκήσεις του σχολικού
εργαστηριακού οδηγού.**

ΤΕΛΙΚΟ ΔΙΑΛΥΜΑ	ΠΟΣΟΤΗΤΑ ΑΡΧΙΚΗΣ ΟΥΣΙΑΣ ΣΕ 1L ΔΙΑΛΥΜΑΤΟΣ
NaOH 1M	40 g στερεού NaOH
Ca(OH) ₂	3.6 g στερεού Ca(OH) ₂ (κορεσμένο διάλυμα)
Mg(OH) ₂	0,1 g στερεού Mg(OH) ₂ (κορεσμένο διάλυμα)
Ba(OH) ₂	19 g στερεού Ba(OH) ₂ (κορεσμένο διάλυμα)
NH ₃ 1M	66,3 mL πυκνού διαλύματος NH ₃
NH ₃ 0,1M	6,63 mL πυκνού διαλύματος NH ₃ ή αραίωση του διαλύματος NH ₃ 1M (αραίωση 100 mL αυτού του διαλύματος σε τελικό όγκο 1 L)
HCl 1M	83,3 mL πυκνού διαλύματος HCl
HCl 0,1M	αραίωση του διαλύματος HCl 1M (αραίωση 10 mL αυτού του διαλύματος σε τελικό όγκο 100 mL)
H ₂ SO ₄ 1M	55,6 mL πυκνού διαλύματος H ₂ SO ₄
HNO ₃ 1M	64 mL πυκνού διαλύματος HNO ₃
CH ₃ COOH 1M	58 mL πυκνού διαλύματος (glacial) CH ₃ COOH
CuSO ₄ 0,1 M	25 g (24,96 g) στερεού CuSO ₄ .5H ₂ O
K ₂ Cr ₂ O ₇ 0,1M	2,94 g στερεού σε τελικό όγκο 100mL γιατί δεν

ΕΚΦΕ ΧΑΝΙΩΝ

	χρειάζεται να έχουμε 1 L αυτού του διαλύματος.
K_2CrO_4 0,1M	1,94 g στερεού σε τελικό όγκο 100mL γιατί δεν χρειάζεται να έχουμε 1 L αυτού του διαλύματος.
KI 0,1 M	1,66 g στερεού σε τελικό όγκο 100mL γιατί δεν χρειάζεται να έχουμε 1 L αυτού του διαλύματος.