

ΑΣΚΗΣΕΙΣ ΣΤΗΝ ΑΡΑΙΩΣΗ ΔΙΑΛΥΜΑΤΩΝ

ΑΣΚΗΣΗ 1

Σε 100ml διαλύματος H_2SO_4 0,4M προσθέτουμε νερό και η μοριακότητα του νέου διαλύματος γίνεται 0,125M. Πόσος όγκος νερού προστέθηκε;

ΑΣΚΗΣΗ 2

Να υπολογίσετε την ποσότητα που θα χρειαστεί από διάλυμα υδροξειδίου του νατρίου NaOH 0,2M για να παραχθούν 100mL διάλυμα NaOH 0,01M.

ΑΣΚΗΣΗ 3

Να υπολογίσετε τον όγκο διαλύματος θειικού οξέος, H_2SO_4 , 2M που απαιτείται για την παρασκευή 100 ml διαλύματος θειικού οξέος 0,2M.

ΑΣΚΗΣΗ 4

Στα 250 mL διαλύματος NaOH , 2M, προστέθηκαν 1750 mL νερό. Να υπολογίσετε τη μοριακότητα του νέου διαλύματος.

ΑΣΚΗΣΗ 5

Η Μαρίνα θέλει να φτιάξει 2000 mL διάλυμα υδροξειδίου του καλίου, KOH , συγκέντρωσης 0,5M από πυκνό διάλυμα υδροξειδίου του καλίου 10M. Να υπολογίσετε τον όγκο του πυκνού διαλύματος που θα χρειαστεί.

ΑΣΚΗΣΗ 6

Πόσος όγκος διαλύματος υδροχλωρικού οξέος (HCl) 2M απαιτείται για την παρασκευή 250 mL διαλύματος υδροχλωρικού οξέος 0,5 M;

ΑΣΚΗΣΗ 7

Να υπολογίσετε τον όγκο διαλύματος υδροχλωρικού οξέος, HCl , 2M , που απαιτείται για την παρασκευή 500ml διαλύματος HCl 0,25M.

ΑΣΚΗΣΗ 8

Σε 200ml διαλύματος υδροχλωρικού οξέος HCl 1M προσθέτουμε 150ml νερού. Να υπολογίσετε τη μοριακότητα του νέου διαλύματος.

ΑΣΚΗΣΗ 9

Να υπολογίσετε τον όγκο του διαλύματος NaOH 2M που απαιτείται για την παρασκευή 400mL διαλύματος NaOH 0,1M.