**Α’ Λυκείου - ΑΣΚΗΣΕΙΣ ΣΤΑ ΔΙΑΛΥΜΑΤΑ 2**

1. **Δίνεται διάλυμα NaOH 12,5 %w/w. Να υπολογιστεί η %w/v του διαλύματος αν είναι γνωστό ότι η πυκνότητα αυτού είναι 0,8 g/mL.**
2. **Έστω 5% w/v. διάλυμα πυκνότητας d=1,1gr/ml. ποια η %w/w περιεκτικότητα;**
3. **Διαλύουμε πλήρως ποσότητα NH3 σε H2O και προκύπτει διάλυμα Α μάζας 250 g πυκνότητας 1,1 g/mL και περιεκτικότητας 20 % w/v. Να υπολογιστεί:**

**α) η ποσότητα της αμμωνίας που διαλύσαμε.**

**β) η % w/w περιεκτικότητα του διαλύματος.**

1. **Έστω διάλυμα 5% w/v. 200ml δ/τος αραιώνεται μέχρι τελικού όγκου 500ml δ/τος. Ποια η %w/v περιεκτικότητα του νέου διαλύματος;**
2. **Έστω 200gr δ/τος 5% w/w. συμπυκνώνεται μέχρι τελικού βάρους 50gr δ/τος Ποια η %w/w περιεκτικότητα του νέου διαλύματος**