

## Συντελεστής Αραίωσης

$$\Sigma.A. = \frac{\text{αρχική συγκέντρωση δάγματος}}{\text{τελική συγκέντρωση δάγματος}} = \frac{\text{όγκος (τελικής) φιάλης(ml)}}{\text{ml σιφωνίου}}$$

**Αν έχουμε 2 αραιώσεις τότε πολλαπλασιάζουμε τους δυο συντελεστές αραιώσης μεταξύ τους**

Π.χ. Διάλυμα προς έγχυση που περιέχει 0.95% w/v NaCl αραιώθηκε με νερό (10mL στα 250mL , 10mL στα 200mL) και μετρήθηκε ως προς το Na με φλογοφωτομετρία. Βρέθηκε ότι περιέχει 0.74mg Na /100mL. Υπολογίστε α) την %w/v περιεκτικότητα NaCl β) το % της δηλούμενης περιεκτικότητας NaCl. Ατομικά βάρη: Na=23, Cl=35.5

**1ος Συντ. αραιώσης :** 250/10=25

**2ος Συντ. αραιώσης:** 200/10=20

### Τελικός συντ. αραιώσης

Συντ. αραιώσης = 25 X 20 = 500

Αρχ. Συγκ. Na = Τελική Συγκ. Na X Συντελ. Αραιώσης = 0.74mg Na /100mL X 500 = 370 mg Na /100mL

Στα 58.5mg/100mL Na Cl περιέχονται 23mg/100mL Na

Στα X mg/100mL Na Cl περιέχονται 370mg/100mL Na

X=941 mg/100mL ή 0,941g/100mL

Αν τα 0.95g/100mL ισοδυναμούν με το 100%

Τα 0.941g/100mL ισοδυναμούν **X**;

**X=98.9%**