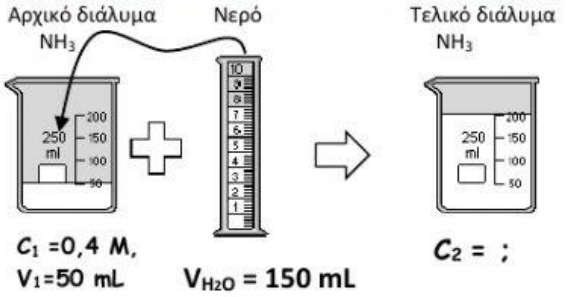
4.3. Εφαρμογές σε αραίωση –συμπύκνωση – ανάμιξη διαλυμάτων

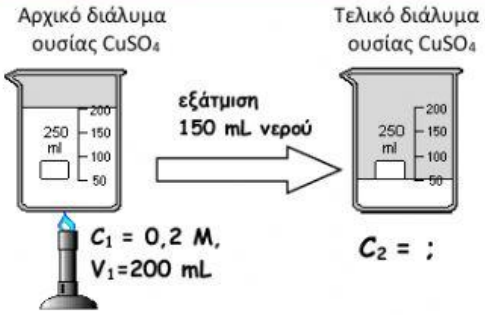
Ε.1. ΑΡΑΙΩΣΗ με προσθήκη διαλύτη (νερό)



- **Αρχικά:** $n_1=C_1 \cdot V_1$ = ... mol NH_3
- **Τελικά:** n_2 = ... mol NH_3
  V_2 = ... mL = ... L δλ/τος
  $C_2=n_2/V_2$

C_2 = ... M

Ε.2. ΣΥΜΠΥΚΝΩΣΗ με αφαίρεση (εξάτμιση) διαλύτη

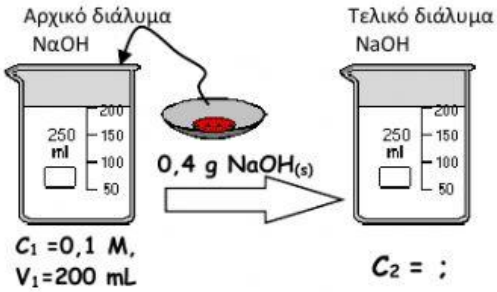


- **Αρχικά:** $n_1=C_1 \cdot V_1$ = ... mol $CuSO_4$
- **Τελικά:** n_2 = ... mol $CuSO_4$
  V_2 = ... mL = ... L δλ/τος
  $C_2=n_2/V_2$

C_2 = ... M

Ε.3. ΣΥΜΠΥΚΝΩΣΗ με προσθήκη στερεής ή αέριας ουσίας (χωρίς μεταβολή όγκου)

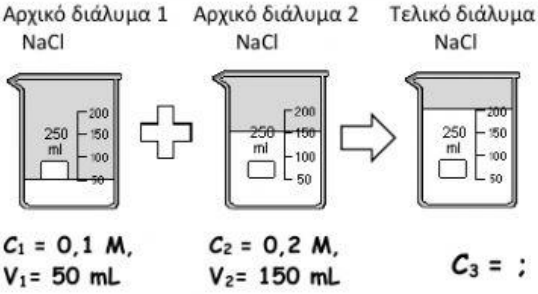
Ar(Na)=23,
Ar(O)=16,
Ar(H)=1



- **Αρχικά:** $n_1=C_1 \cdot V_1$ = ... mol NaOH
- **Προστίθενται:** $n_{\pi\rho}$=m/Mr = ... mol NaOH
- **Τελικά:** n_2 = ... mol NaOH
  V_2 = ... mL = ... L δλ/τος
  $C_2=n_2/V_2$

C_2 = ... M

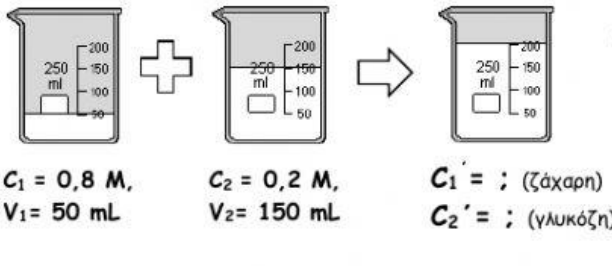
Ε.4. ΑΝΑΜΙΞΗ δτων ίδιας ουσίας



- **Αρχικά (Δμα1):** $n_1=C_1 \cdot V_1$ = ... mol NaCl
- **Αρχικά (Δμα2):** $n_2=C_2 \cdot V_2$ = ... mol NaCl
- **Τελικά:** n_3 = ... mol NaCl
  V_3 = ... mL = ... L δλ/τος
  $C_3=n_3/V_3$

C_3 = ... M

Ε.5. ΑΝΑΜΙΞΗ δτων διαφορετικών ουσιών Α και Β :



- **Αρχικά (Δμα1):** $n_1=C_1 \cdot V_1$ = ... mol ζάχαρης
- **Αρχικά (Δμα2):** $n_2=C_2 \cdot V_2$ = ... mol γλυκόζης
- **Τελικά:** n_1' = ... mol ζάχαρης
  n_2' = ... mol γλυκόζης
  V_3 = ... mL = ... L δλ/τος
  $C_1'=n_1'/V_3$, $C_2'=n_2'/V_3$

C_1'= ..... M (ζάχαρη)
C_2'= ..... M (γλυκόζη)

Μαραγκάκης Μιχάλης
ΧΗΜΙΚΟΣ

LIVEWORKSHEETS