

PREPARAZIONE DI SOLUZIONI
per diluizione

- Preparare una soluzione diluita (2) dicon concentrazione(M₂)
e volume finale(V₂)
partendo da una soluzione concentrata (1) con concentrazione(M₁)
di volume iniziale(V₁)

N.B. Si definisce 1 la soluzione di partenza che è concentrata, si definisce 2 la soluzione da preparare che sarà diluita

- Calcolare il volume(V₁) di soluzione concentrata da prelevare con la seguente equazione:

$$M_1 \cdot V_1 = M_2 \cdot V_2$$

- Procedimento:
 1. Pesare il matraccio vuoto pulito e asciutto con tappo, trascrivere la massa
 2. Mettere con la spruzzetta , acqua distillata fino a circa metà del volume del matraccio
 3. Prelevare dalla buretta la soluzione concentrata, il cui volume è stato calcolato in precedenza, e inserire nel matraccio
 4. Portare a volume il matraccio con acqua distillata, tappare e agitare per capovolgimento la soluzione diluita
 5. Pesare il matraccio con la soluzione e registrare la massa in tabella
 6. Completare la tabella con i calcoli richiesti (su retro del foglio)

	numero	Unità misura
Massa matraccio vuoto		
Volume di soluzione 1 prelevato		
Volume soluzione 2 diluita		
Volume matraccio		
Massa matraccio con soluzione		
Massa soluzione		
Volume solvente acqua		
Densità soluzione		
Massa molare del soluto		

Della soluzione diluita calcolare anche :

$$\text{g soluto presenti nella soluzione diluita} = M_2 \cdot V_2 \cdot MM_{\text{soluto}}$$

%m/v = _____

%m/m = _____

Gruppo-soluto	Grammi soluto	Ml solvente	Densità soluzione	% m/m	% m/v	Molarità
1						
3						
5						
7						
9						
11						
13						
15						
17						
19						
21						
23						