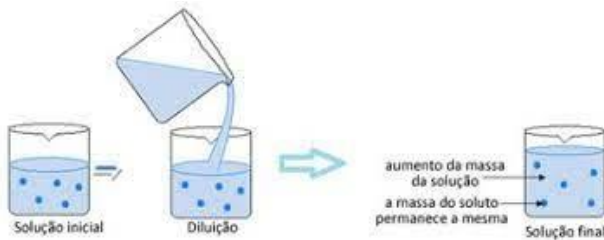


Diluição e Misturas

- Diluir uma solução significa adicionar a ela uma porção do próprio solvente puro

$$VC = V'C'$$

- O volume e a concentração de uma solução são inversamente proporcionais



- solução insaturada: a quantidade de soluto está abaixo do limite.
- solução saturada: a quantidade de soluto está no limite.
- solução saturada com corpo de fundo: excesso de soluto.
- solução supersaturada: homogênea após esquentar. É instável, qualquer perturbação faz com que ela se converta em saturada com corpo de fundo.

MISTURAS DE SOLUÇÕES:

- a massa do soluto é igual a soma das massas dos solutos em A e B

- o volume da solução também é igual a soma dos volumes em A e B.

$$C = C_A V_A + C_B V_B / V_A + V_B$$

MISTURA DE DUAS SOLUÇÕES DE SOLUTOS DIFERENTES QUE NÃO REAGEM ENTRE SI:

- considera-se cada soluto de modo independente na solução final, dessa maneira, tudo se passa como se cada solução inicial sofresse uma diluição.

VOLUMETRIA:

- processo pelo qual determinamos a concentração de uma solução pela medição do volume de uma segunda solução, que reage com a primeira