Calculer la quantité de matière d'un corps pur A

- A est un corps pur liquide, solide ou gazeux
  - On connait la masse m (en g) de A
    - On calcule la masse molaire M de A à partir des masses molaires atomiques
      - On en déduit la quantité de matière n de A (en mol): n=m/M
  - On connait le volume V (en L) occupé par A
    - On connait la masse volumique= m/V de A (en g/L)
      - On en déduit la masse m de A (en g): m= masse volumique .V
        - On calcule la masse molaire M à partir des masses molaires atomiques (en g/mol)
          - On calcule la quantité de matière n de A en (mol): n= m/M
- A est dissous en solution
  - *On connait le volume V (en L) de la solution*
    - On connait le titre massique t (en g/L) du soluté A en solution: t= m/V
      - On en déduit la masse m (en g) du soluté A: m= t.V
        - On calcule la masse molaire de A à partir des masses molaires atomiques (en g/mol)
          - On déduit la quantité de matière n de A en mol: n=m/M
    - On connait la concentration molaire C (en mol/L) du soluté A en mol/L
      - On en déduit la quantité de matière n du soluté A (en mol): n = C.V