

|                          |
|--------------------------|
| EXERCICE : Concentration |
|--------------------------|

1. Calculer la masse molaire du diflufénicanil.
2. Calculer la masse de diflufénicanil nécessaire à la fabrication de la solution contenue dans le bidon.
3. Calculer la concentration molaire en diflufénicanil.
4. On désire préparer 100mL d'une solution herbicide de concentration massique en diflufénicanil de  $0,8\text{g.L}^{-1}$ .
  - 4.1. Calculer le volume de « FIRST » à prélever.
  - 4.2. Donner le protocole expérimental.
5. Un agriculteur désire désherber une parcelle de blé tendre d'hiver.  
Calculer la dose de produit « FIRST » à utiliser par hectare.
6. Un agriculteur utilise un pulvérisateur dont la cuve a une capacité de 1200L.
  - 6.1. Cet agriculteur traite à un volume de  $120\text{L.ha}^{-1}$ .  
Calculer la surface qu'il peut traiter.
  - 6.2. Calculer la dose de produit « FIRST » à utiliser.
  - 6.3. Calculer la concentration molaire en diflufénicanil dans le pulvérisateur.

Donnée : Index phytosanitaire