



## **METALLURGIE**

Soit le diagramme de solidification des alliages Cuivre – Magnésium suivant :

1. A la température ambiante, quel est le titre en Cu de la combinaison chimiquement définie.
2. A la température ambiante, trouver la formule chimique de cette combinaison chimique.
3. Calculer sa fraction molaire en Cu.
4. Tracer sa courbe de refroidissement.
5. Soit 400 kg de l'alliage à 13 % de Mg, à la température ambiante :  
Calculer la masse des phases en présence.

**On donne :**

$$\text{Mg} = 24 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$\text{Cu} = 63,5 \text{ g.mol}^{-1}$$

**Note importante :** La feuille 2/2 est à rendre.

### **B A R E M E**

1. = 04 points
2. = 05 points
3. = 03 points
4. = 03 points
5. = 05 points

Epreuve du 2<sup>ème</sup> groupe

