

## Détermination de l'indice d'hydratation d'un cristal ionique

Le sulfate de cuivre solide est hydraté. On souhaite déterminer p dans la formule brute  $\text{CuSO}_4 \cdot \text{pH}_2\text{O}$ .  
p est un entier.



Peser, dans un bécher, précisément, une masse de solide hydraté (prendre environ 8g). chauffer au bec électrique jusqu'à décoloration complète. Peser le solide déshydraté.



Prolongement : prendre 2 fioles identiques de 100mL remplies d'eau au trait de jauge ; dans la première, introduire le solide déshydraté et dans la seconde la même masse initiale de solide hydraté. Homogénéiser. A l'aide d'une pipette graduée, déterminer le surplus dans la seconde fiole.

