

QUESTION 1

Il faut utiliser le protocole 2, car le doc 1 nous informe que l'iodoforme à une couleur jaune pâle. Le protocole 2 est le seul qui donne un précipité jaune pâle à la fin.

On calcule m:

$$C = n/V = m / (M \cdot V)$$

$$\text{Et donc } m = C \cdot M \cdot V$$

Ici: M de la soude = $M(\text{NaOH}) = 23 + 16 + 1 = 40 \text{ g/mol}$

$V = 5 \text{ mL} = 0,005 \text{ L}$

Et $C = 10 \text{ mol/L}$

$$\text{Donc } m = 10 \cdot 40 \cdot 0,005 = 2 \text{ g}$$

QUESTION 3

Il faut utiliser un entonnoir Buchner, avec un filtre Buchner

Relier le système au robinet avec une trompe à eau, ouvrir le robinet pour que le liquide soit aspiré.

Pour sécher, éventuellement chauffer le solide, en veillant à ne pas dépasser la température de fusion. Sinon, laisser sécher à l'air libre.