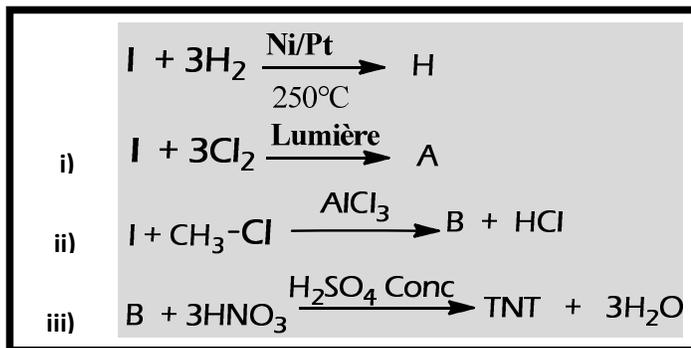






**Notice**



1. Retrouver les composés H et I.

2pts

**Consigne :** Toutes ces informations seront exploitées même celles portées sur la notice

2. Donner les renseignements suivants :

3pts

Noms des réactions	i).....	ii).....	iii).....
Type de réaction	i).....	ii).....	iii).....
Formules semi-développées et noms des produits	A).....	B).....	TNT).....
Utilisations des produits	A).....		TNT).....

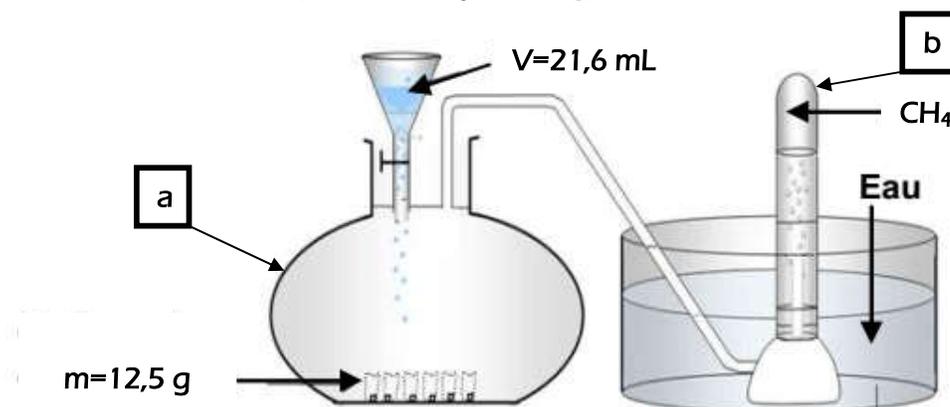
**EXERCICE4 : EXPERIENCE DE CHIMIE 5points**

*Evaluer l'état d'un carbure d'aluminium à utiliser pour la synthèse d'un méthane à exploiter pour une combustion industrielle.*

**NB :** on retiendra s'il y'a lieu pour les résultats deux chiffres après la virgule

Le méthane est obtenu au laboratoire par action de l'eau acidulée sur du carbure d'aluminium.

Réactifs disponibles : Carbure d'aluminium  $Al_4C_3$  12,5g; Eau acidulée 21,6mL; conditions  $V_m=22,4L/mol$  . la masse volumique de l'eau  $\rho_e=1000g/L$



1- Annoter les verreries a et b puis déterminer le volume gazeux recueilli.

2pts

2- On recueille en réalité un volume de 4,96L  $C_2H_2$  à la fin de la réaction. Le carbure d'aluminium utilisé est-il pur ou impur ? évaluer le degré.

3pts

3- Calculer le rendement de la réaction  $\eta$

$$\eta = \frac{V \text{ obtenu (recueilli)}}{V \text{ attendu (Calculé)}} \times 100$$

1pt

on donne en g/mol Al :27 , C :12 , O :16