

**Exercices (suite) : Chapitre 2 : Corps purs, mélanges et identification de corps purs.**

**Exercice 6 :**

1. Fer → corps pur
2. Laiton → mélange homogène
3. Pétrole → mélange homogène
4. Mélange homogène
5. Mélange hétérogène

**Exercice 7 :**

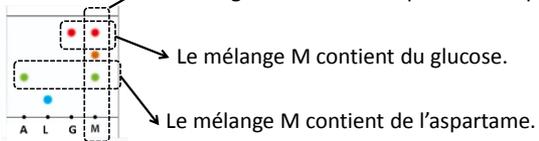
1. 78% diazote, 21% dioxygène, 1% autres
- 2.

$$\begin{array}{l} 78 \text{ mL diazote} \leftrightarrow 100 \text{ mL air} \\ x \text{ mL diazote} \leftrightarrow 863 \text{ mL air} \end{array}$$

$$x = \frac{78 \times 863}{100} = 673 \text{ mL}$$

**Exercice 9 :**

1. Le mélange M contient 3 espèces chimiques.



On ne peut pas connaître la nature du 3<sup>ème</sup> constituant du mélange M.

**Exercice 8 :**

1. On sait que le dihydrogène crée une petite détonation en présence d'une flamme. Par conséquent, on approche une flamme d'une allumette dans l'orifice du tube à essais, il se formera une détonation.

2.  
Ce gaz trouble l'eau de chaux (initialement incolore).

