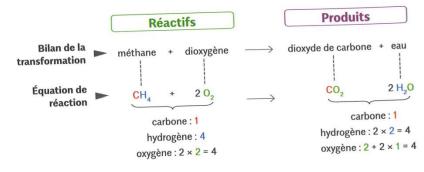
Les transformations chimiques

Lors d'une transformation chimique, les atomes présents dans les **réactifs** se séparent et se réarrangent pour former les **produits**.

L'équation de réaction permet de décrire une transformation chimique :



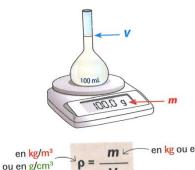
lci, l'équation indique que 1 molécule de méthane réagit avec 2 molécules de dioxygène pour donner 1 molécule de dioxyde de carbone et 2 molécules d'eau.

Les atomes se conservent, ce qui explique la conservation de la masse.

Identifier un corps pur

On peut identifier un corps pur :

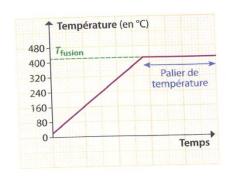
par sa masse volumique



Chaque corps pur a une masse volumique qui lui est propre.

en m3 ou en cm3

 par ses températures de changements d'état



Le seul corps pur dont la température de fusion est 420 °C est le zinc.

B MOUVEMENTS ET INTERACTIONS



Les mouvements

Le mouvement d'un objet est défini par sa **trajectoire** (rectiligne, circulaire, quelconque) et sa **vitesse v** dans le référentiel choisi.

La vitesse est représentée par un **segment fléché** qui indique sa **direction**, son **sens** et dont la longueur est proportionnelle à sa **valeur**.

Pour un mouvement uniforme (vitesse constante), la vitesse se détermine en utilisant la relation :

Mouvement accéléré : la vitesse augmente



Mouvement ralenti: la vitesse diminue



Poids et masse

Le **poids** d'un objet est la **force** de gravitation **exercée par la Terre** sur cet objet.

Le poids se mesure avec un **dynamomètre** et s'exprime en **newton**.

Le poids P et la masse m sont proportionnelles.

$$P = m \times g$$

g est l'intensité de la pesanteur.

Sur Terre, $g \simeq 9.81$ N/kg.



Les forces de gravitation se calculent en utilisant la formule :

