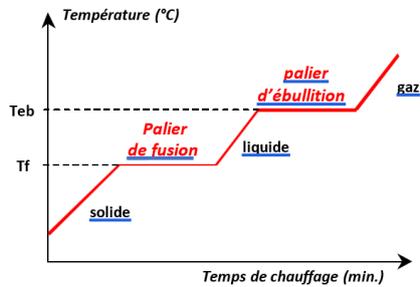


Document 1 :

Les propriétés physiques des espèces chimiques pures (température de changement d'état, masse volumique) sont des caractéristiques de ces espèces. Elles permettent de les identifier.

Document 2 :

Exemple de la courbe de chauffage d'un corps pur (la courbe de refroidissement est inversée et présente les mêmes paliers) :



Document 3

Lors de la fusion d'un corps pur, la température ne varie pas et reste constante pendant tout le changement d'état alors que pour un mélange, la température ne reste jamais constante.

Document 4 :

Quelques températures de changement d'état

Corps pur	T fusion	T ébullition
Ethanol	-114°C	78°C
Eau	0°C	100°C
Cyclohexane	6,5°C	81°C
Acétone	-95°C	56°C

