

Observer l'expérience présentée (dire ce qu'on voit) et en déduire, en justifiant, la composition des corps purs qui sont testés en utilisant la liste et les données du tableau ci-dessous.

Expérience : Les bonhommes lego métalliques

On prend deux petites figurines métalliques et on les plonge chacun dans de l'eau à 60°C.

Identifier, en justifiant, en quel métal (de la liste ci-dessous) ils sont faits.



Données :

Nom	Formule	Aspect à 20°C	T fusion	T ébullition	Masse volumique
Etain	Sn	Solide gris métallique	232 °C	2602 °C	7,3 g/cm ³
Gallium	Ga	Solide gris métallique	30 °C	2204 °C	5,9 g/cm ³
Mercure	Hg	Liquide gris métallique	-39 °C	357 °C	13,5 g/cm ³
Paraffine	C ₃₁ H ₆₄	Solide blanc	56°C	se décompose	0,90 g/cm ³
Diode	I ₂	Solide gris	T "sublimation" à 114 °C		4,9 g/cm ³
Acétone	C ₃ H ₆ O	Liquide incolore	-95 °C	56 °C	0,78 g/cm ³
Eau	H ₂ O	Liquide incolore	0 °C	100 °C	1,0 g/cm ³
Cyclohexane	C ₆ H ₁₂	Liquide incolore	6,5 °C	81 °C	0,78 g/cm ³
Dioxyde de carbone	CO ₂	Gaz incolore	T sublimation à -78 °C		0,0019 g/cm ³

Valeurs à la pression
atmosphérique normale