

POUR RÉUSSIR LE CONTRÔLE . . .

CE QU'IL FAUT CONNAITRE :

- Citer des exemples courants de corps purs et de mélanges homogènes et hétérogènes.
- Citer les tests chimiques de présence d'eau, de dihydrogène, de dioxygène, de dioxyde de carbone.
- Connaître la composition de l'air (pourcentage massique des gaz qui constituent l'air).
- Connaître la définition de la masse volumique d'un liquide pur.
- Citer la valeur de la masse volumique de l'eau liquide

CE QU'IL FAUT SAVOIR FAIRE :

- Déterminer la température de changement d'état d'un corps pur à partir d'un graphe $T = f(t)$
- Identifier une espèce chimique par ses températures de changement d'état, sa masse volumique ou par des tests chimiques.