

## Exercice : Cocktail

Pour épater ses amis, Ambre prépare délicatement un cocktail à base de jus d'orange et de sirop de grenadine, sans remuer. Louis regarde le verre (photographie ci-contre) et en déduit que le sirop et le jus d'orange ne sont pas miscibles.



a ) Explique pourquoi la conclusion de Louis est incorrecte.

b ) Lequel du sirop ou du jus d'orange possède la plus grande densité ? Pourquoi ?

c ) Comment peut-on qualifier le mélange de sirop et de jus d'orange après agitation ?

## Exercice : Cocktail

a ) La conclusion de Louis est incorrecte car Ambre n'a pas mélangé le contenu de son verre, elle ne peut donc pas savoir si les liquides sont miscibles ou non-miscibles.

b ) Le sirop possède la plus grande densité car d'après la photo, il se place en dessous du jus d'orange.

c ) Après agitation, le mélange de jus et de sirop sera homogène