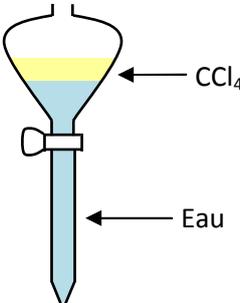
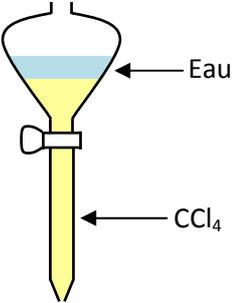
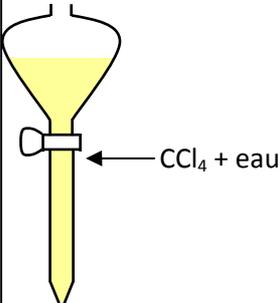
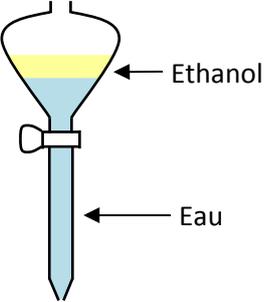
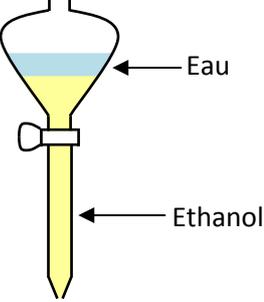
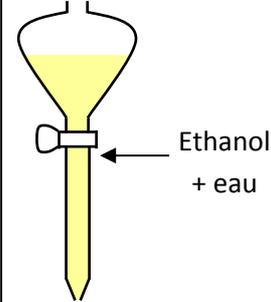
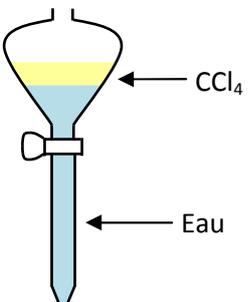
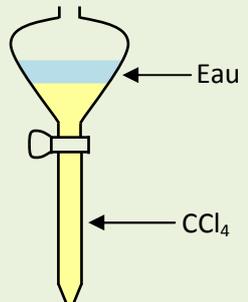
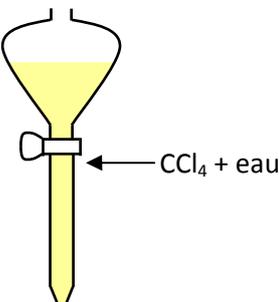
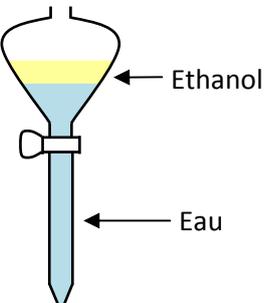
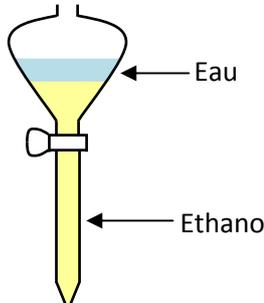
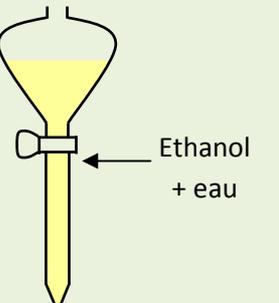


| | | | |
|---|---|--|---|
| Pour extraire une espèce dissoute dans un solvant S ₁ , le solvant d'extraction S ₂ doit être | Non miscible à S ₁ | Soluble à S ₁ | De densité de différente de celle de S ₁ |
| Un liquide non miscible à l'eau surnage au dessus de celle ci | Si sa densité est supérieure à celle de l'eau | Sa densité est inférieure à celle de l'eau | Ce liquide est plus volatil que l'eau |
| Le tétrachlorure de carbone CCl ₄ a une densité par rapport à l'eau d = 1,59. Il est non miscible à l'eau. Le schéma correct d'une ampoule à décantier contenant le mélange d'eau et de tétrachlorure de carbone est |  |  |  |
| L'éthanol a une densité par rapport à l'eau d=0,79. Il est miscible à l'eau. Le schéma correct d'une ampoule à décantier contenant le mélange d'eau et de tétrachlorure de carbone est |  |  |  |
| Une hydro distillation est un entrainement | A la vapeur d'eau | D'une espèce chimique non miscible à l'eau | D'une espèce chimique miscible à l'eau |
| Lors d'une hydro distillation, les espèces volatiles | Se vaporisent et s'échappent du réfrigérant | Se vaporisent, puis se recondensent | Se vaporisent en se mélangeant à la vapeur d'eau |
| Pour récupérer l'huile essentielle dissoute partiellement dans l'eau, on peut | Effectuer une décantation | filtrer | Extraire par solvant |

| | | | |
|--|---|--|---|
| Pour extraire une espèce dissoute dans un solvant S_1 , le solvant d'extraction S_2 doit être | Non miscible à S_1 | Soluble à S_1 | De densité de différente de celle de S_1 |
| Un liquide non miscible à l'eau surnage au dessus de celle ci | Si sa densité est supérieure à celle de l'eau | Sa densité est inférieure à celle de l'eau | Ce liquide est plus volatil que l'eau |
| Le tétrachlorure de carbone CCl_4 a une densité par rapport à l'eau $d = 1,59$. Il est non miscible à l'eau. Le schéma correct d'une ampoule à décanter contenant le mélange d'eau et de tétrachlorure de carbone est |  |  |  |
| L'éthanol a une densité par rapport à l'eau $d=0,79$. Il est miscible à l'eau. Le schéma correct d'une ampoule à décanter contenant le mélange d'eau et de tétrachlorure de carbone est |  |  |  |
| Une hydro distillation est un entrainement | A la vapeur d'eau | D'une espèce chimique non miscible à l'eau | D'une espèce chimique miscible à l'eau |
| Lors d'une hydro distillation, les espèces volatiles | Se vaporisent et s'échappent du réfrigérant | Se vaporisent, puis se recondensent | Se vaporisent en se mélangeant à la vapeur d'eau |
| Pour récupérer l'huile essentielle dissoute partiellement dans l'eau, on peut | Effectuer une décantation | filtrer | Extraire par solvant |