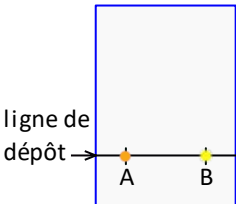
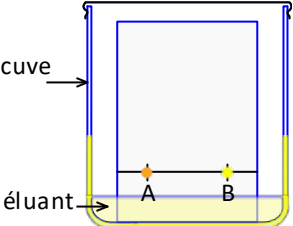
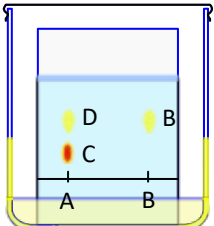
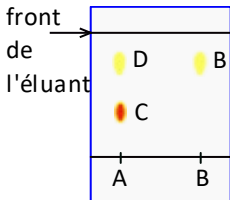


Soit A le mélange à analyser et B un corps pur dont on connaît l'identité, qui sera l'espèce de référence.

| | |
|---|--|
| <p>Schéma 1 : sur une plaque d'aluminium recouverte de silice, on dépose une goutte du mélange A et une goutte de l'espèce de référence B.</p> |  |
| <p>Schéma 2 : on introduit la plaque dans une cuve contenant l'éluant. L'éluant est un solvant ou un mélange de solvants destiné à monter par capillarité sur la silice.</p> <p>L'éluant constitue la phase mobile.</p> <p>La silice constitue la phase fixe.</p> <p>On ferme la cuve.</p> |  |
| <p>Schéma 3 : l'espèce chimique B et les différentes espèces contenues dans A sont entraînées par l'éluant à des vitesses différentes.</p> |  |
| <p>Schéma 4 : On sort la plaque de l'éluant qui s'évapore.</p> <p>Interprétation. A est un mélange d'au moins deux espèces correspondant aux deux tâches C et D</p> <p>A contient l'espèce B puisque la tâche D est à la même hauteur que la tâche B.</p> |  |