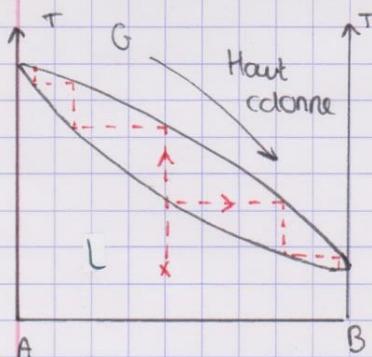


Distillation

- * C'est une méthode permettant de séparer 2 produits en phase liquide (cf "Montage distillation")
- * Il faut regarder "Diagramme binaire liq-vap" par mieux comprendre
- * Quand on fait une distillation simple, il y a un compromis à avoir; soit on a:
 - un liquide très pur mais en petite quantité
 - un liquide peu pur en plus grande quantité

* Pour améliorer le principe on fait une distillation fractionnée:

↳ une suite de distillation simple



On récupère un gaz \oplus riche en B
on le recondense et ainsi de suite
 \Rightarrow distillat B, résidu A

- A chaque horizontal il y a un équilibre liq-vap
↳ plateau théorique
- Industriellement on utilise des colonnes à plateau avec un appât en réactif (cf "colonne à plateaux")
- Au labo on imite les plateaux avec des colonnes spéciales
↳ cf "Différentes colonnes à distiller"

* A pression ambiante on ajoute de la pierre ponce pour régler l'ébullition

* On peut aussi le faire sous pression réduite par abaissement de la température d'ébullition des produits (utilise capillaire)

↳ non dégradation

⚠ On ne peut pas obtenir les 2 produits par un azeotrope

⇒ Durophy Thermo p 208