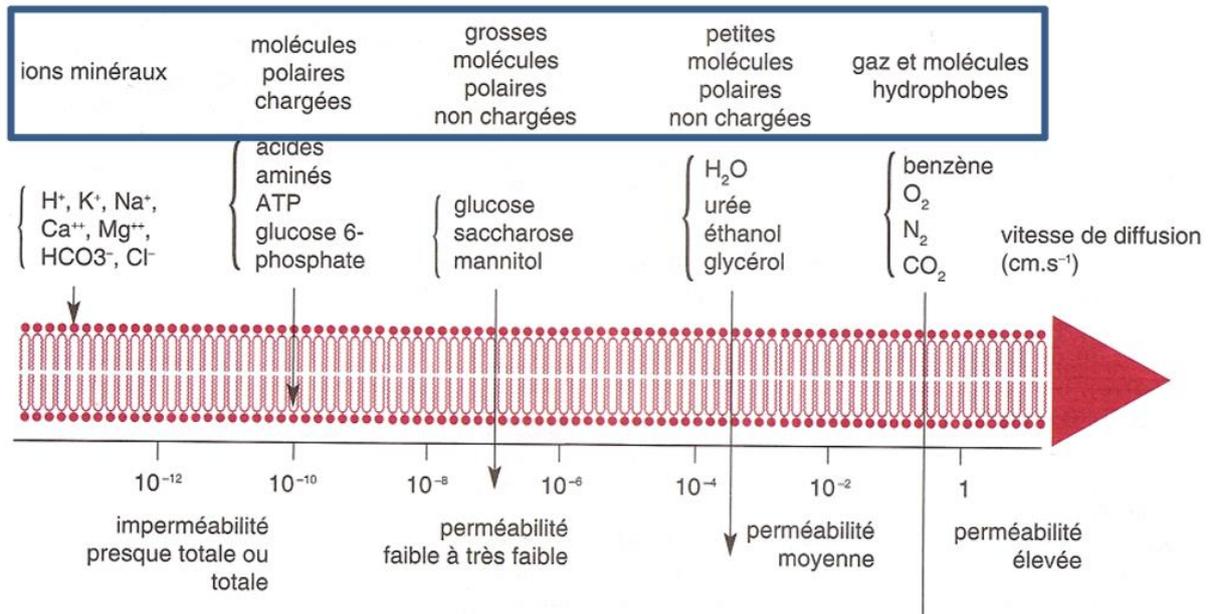
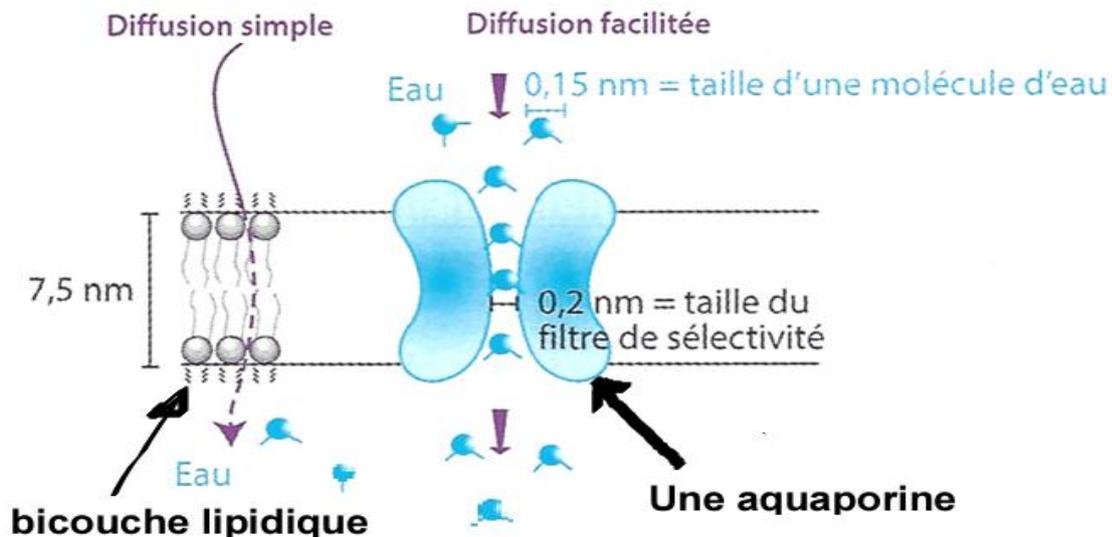


**Correction**

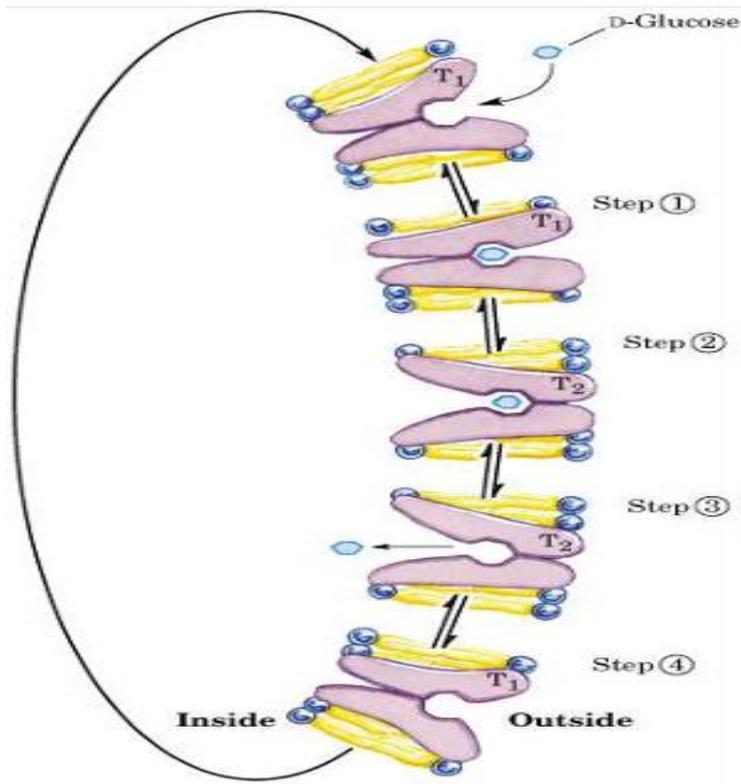


Ce type de passage n'est possible que si la molécule est « soluble » dans la membrane, c'est-à-dire qu'elle peut traverser directement la bicouche de phospholipides.

La molécule doit donc être hydrophobe (apolaire) ou, si elle est hydrophile (polaire), être suffisamment petite. Les bicouches lipidiques sont totalement imperméables aux ions minéraux, malgré leur petite taille. La diffusion est rapide d'autant plus que la molécule est petite et hydrophobe.



Le phénomène de l'osmose : L'eau se déplace du compartiment où les solutés sont les moins concentrés (osmolarité basse) vers le compartiment où les solutés sont les plus concentrés (osmolarité élevée), tendant à rétablir l'équilibre des concentrations entre les deux compartiments. L'eau se déplace à la fois par diffusion simple, au sein de la bicouche lipidique et par diffusion facilitée, au sein de canaux particuliers hydriques qu'on nomme aquaporines.



1. Fixation de Glu sur le site spécifique de perméase ;
2. Changement de conformation de transporteur (perméase) ;
3. Libération de Glu dans la partie intracellulaire ;
4. Retour de transporteur à l'état initial.

### Diffusion facilitée par perméases

Ce sont des protéines transmembranaires qui vont lier d'une manière spécifique la molécule à transporter « perméase » qui va changer de conformation et qui va libérer la molécule à transporter de l'autre côté de la membrane.