

☆ 浸透

...

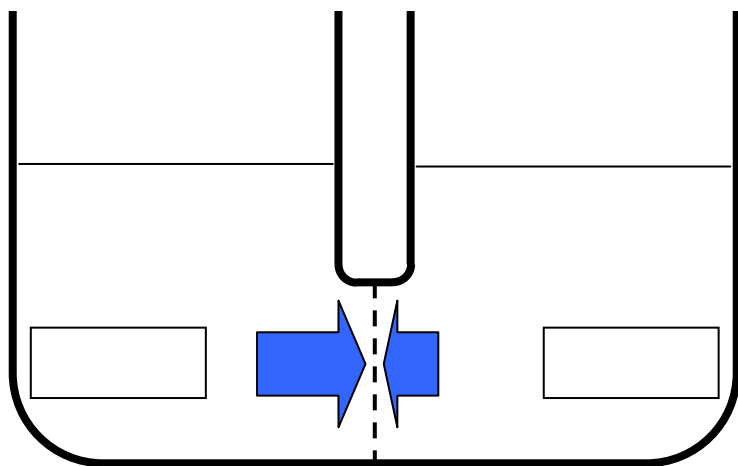
例

は透過するが、

は透過させにくい膜



☆ 浸透圧

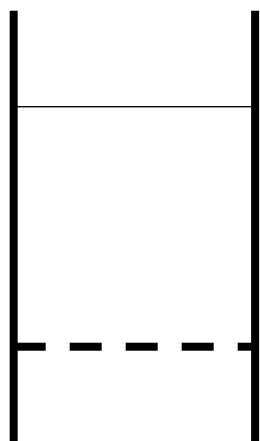
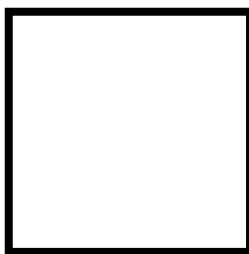


ために  
水溶液に加える圧力

☆ 溶液の浸透圧

気体分子の運動

溶質粒子の運動



気体の状態方程式

浸透圧 :

$R =$

溶液の浸透圧 ( の法則)

$\Pi:$	[ ]	$T:$	[ ]
$V:$	[ ]	$w:$	[ ]
$n:$	[ ]	$M:$	[ ]
$R:$	[ ]	( の値に等しい)	
		$c:$	[ ]

☆ 電解質の希薄溶液の性質

電解質 ...

非電解質 ...

NaCl  $n$  mol を溶かしたときのイオンの物質量



溶かした物質量 [mol]

水溶液中の物質量 [mol]

CaCl<sub>2</sub>  $n$  mol を溶かしたときのイオンの物質量



溶かした物質量 [mol]

水溶液中の物質量 [mol]

■ 電解質は水溶液中で して に分かれるので、溶質の粒子の数が

。