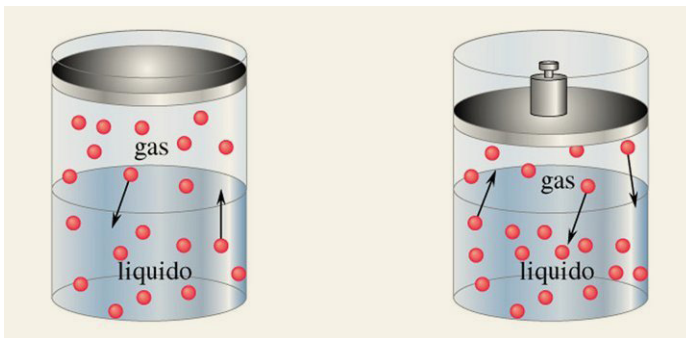


■ Legge di Henry

La legge di Henry regola la solubilità dei gas in un liquido. In particolare essa sostiene che: **“un gas che esercita una pressione sulla superficie di un liquido vi entra in soluzione finché avrà raggiunto in quel liquido la stessa pressione che esercita sopra di esso”**.

Ovvero che a temperatura costante, la solubilità di un gas è direttamente proporzionale alla pressione che il gas esercita sulla soluzione. Raggiunto l'equilibrio, il liquido si definisce **saturo** di quel gas a quella pressione. Tale stato di equilibrio permane fino a quando la pressione esterna del gas resterà inalterata, altrimenti, se essa aumenta, altro gas entrerà in soluzione; se diminuisce, il liquido si troverà in una situazione di sovrasaturazione e il gas si libererà tornando all'esterno fino a quando le pressioni saranno nuovamente equilibrate.



Aumentando la pressione sovrastante il liquido (a destra) aumenta proporzionalmente la quantità di gas che passa in soluzione.