

QUIMIK formulas

= ; d enlacs rotos: ; ; ; ; Condiciones normales

$T=25^{\circ}$, $P=1\text{at}$, ; $1\text{atm}=760\text{mmHg}$; LeChatelier: (+) presión, acia dond - moles ay; (+) volumen, dond aumenta numero d moles gaseoso, (+) concentracion, se dsplaza acia dond - d esa sustancia; (+) tmpratura, si <0 acia la izq (endotrmik).