



EQUILIBRIO TERMODINÁMICO



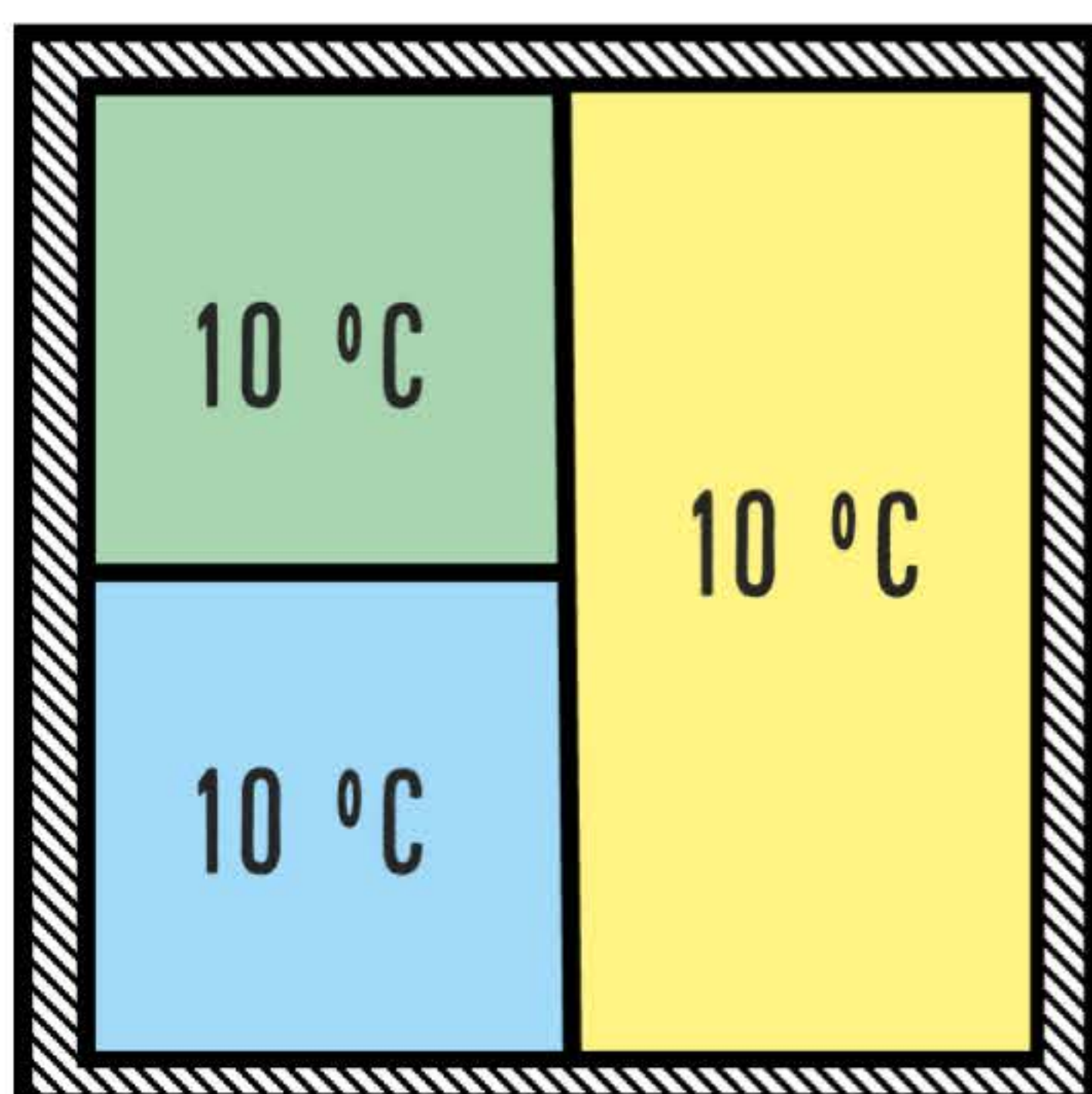
ES UN ESTADO DE

EQUILIBRIO, EN EL QUE NO HAY POTENCIALES
DESBALANCEADOS, POR LO TANTO, EL SISTEMA

NO EXPERIMENTA

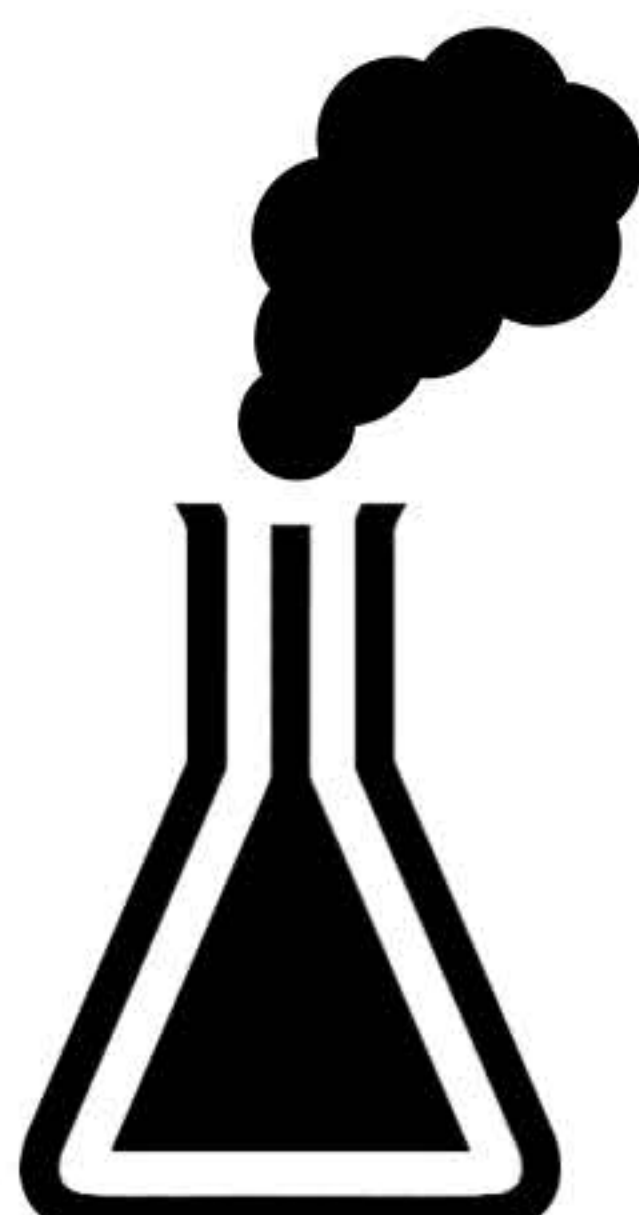
CAMBIOS CUANDO ES AISLADO
DE SUS ALREDEDORES.

EQUILIBRIO TÉRMICO: EL
SISTEMA TIENE LA MISMA
TEMPERATURA EN TODA SU
EXTENSIÓN.



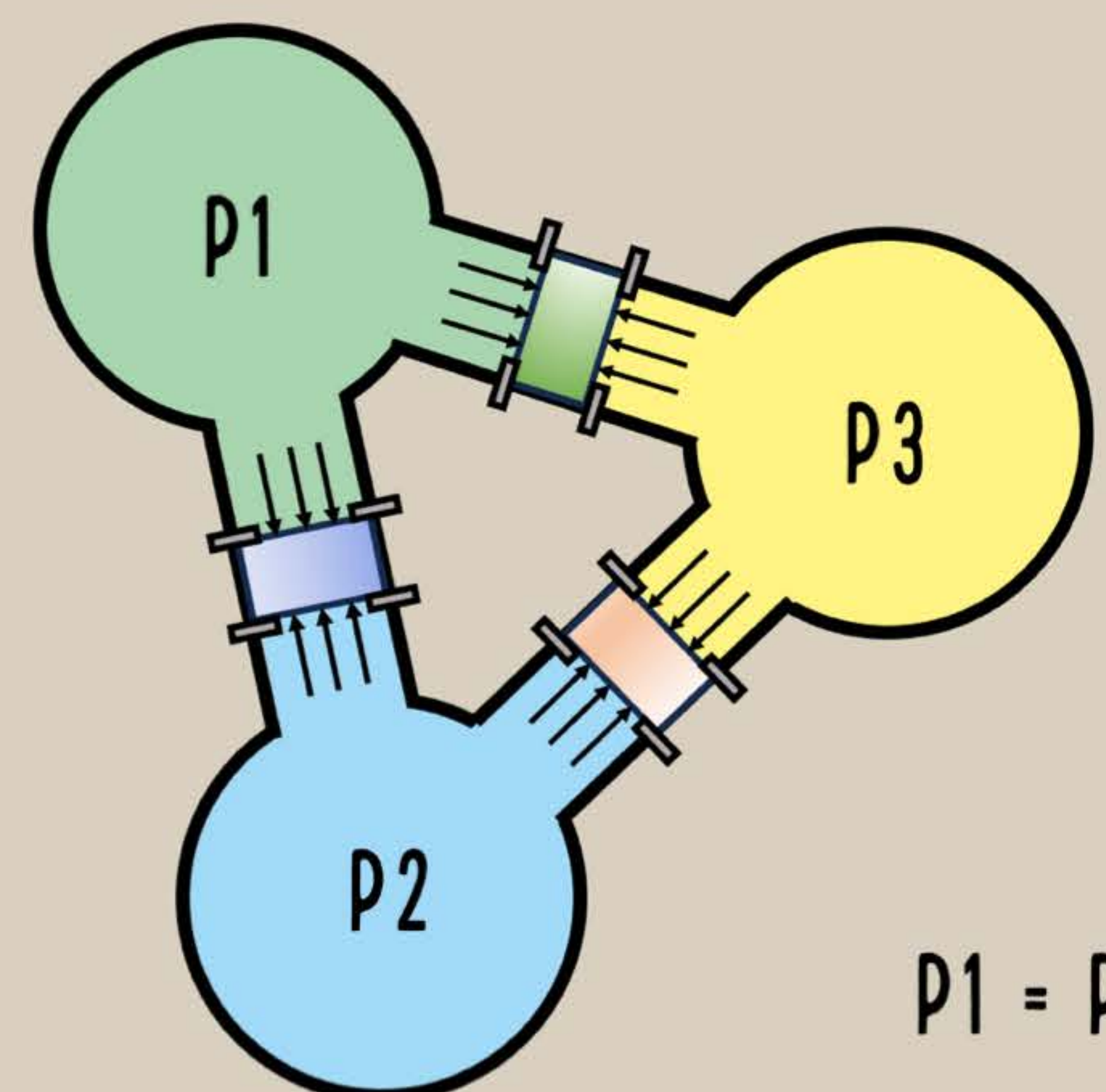
EQUILIBRIO QUÍMICO: EL SISTEMA
NO PUEDE EXPERIMENTAR UNA
REACCIÓN QUÍMICA DE MANERA
ESPONTÁNEA.

ELABORÓ:
DIANA ZARAGOZA ZÚÑIGA
JORGE RAMÍREZ CRUZ



PARA CONSEGUIRLO
SE TIENEN QUE
SATISFACER ALGUNAS
OTRAS FORMAS DE
EQUILIBRIO:

EQUILIBRIO MECÁNICO: SE
TIENE LA MISMA PRESIÓN EN
TODOS SUS PUNTOS.



REFERENCIAS:

ÇENGEL, Y. A. & BOLES, M. A. (2018). TERMODINÁMICA (9ª ED.). MÉXICO:
MCGRAW-HILL.

IMÁGENES PROPIAS Y DE USO LIBRE CON FINES NO COMERCIALES.

