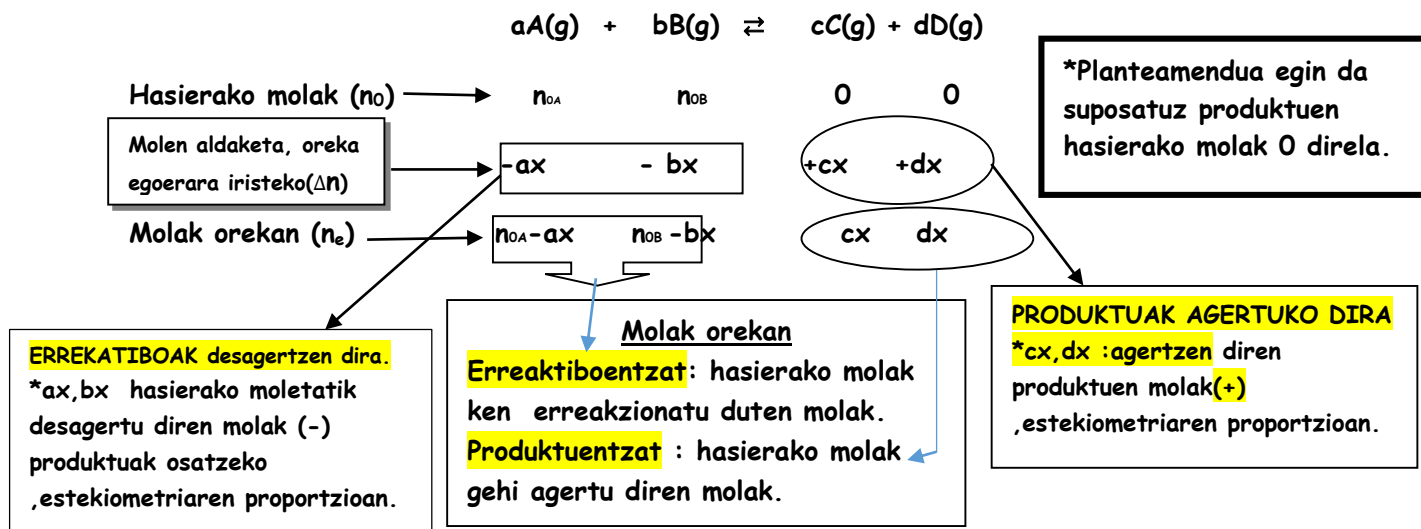


Kc kalkulatzeko substantzien kontzentrazioak oreka egoeran ezagutu behar ditugu. Horretarako erreakzioan taula bat planteatzen da substantzien molen aldaketa adierazteko orekara iritsi arte:



MASA EKINTZAREN LEGEA APLIKATUZ : Kc, oreka-konstantean substantzien kontzentrazioak oreka egoeran erabili behar ditugu .

$$K_C = \frac{[C]^c \cdot [D]^d}{[A]^a \cdot [B]^b}$$

$$K_C = \frac{(cx)^c (dx)^d}{(n_0 - ax)^a (n_0 - bx)^b}$$

*oreka-kontzentrazioak dira substantzia bakoitzaren molak orekan zati ontziaren bolumena. (mol/L)

OREKAN GAS NAHASKETA bat dugunez MOL KOPURU TOTALA

OREKAN substantzia guztien oreka-molen batura da.

$$n_T = n_0 - ax + n_0 - bx + cx + dx$$