Arnas-sistemako patologiak

	OKA	BEHERAKOA	PNEUMONIA	ALTUERA ↑
EGOERA	Alkalosi metabolikoa	Azidosi metabolikoa	Arnas azidosia	Arnas alkalosia
$[H^+]$	↓	↑	↑	↓
pH	↑	↓	↓	↑
HCO_3^-	↑↑↑	↓↓↓	↑	↓
P_{CO2}	=	=	↑↑	↓↓

Hau da erreakzioa:

$$H^+ + HCO_3^- \rightleftharpoons H_2CO_3 \rightleftharpoons H_2O + CO_2$$

Arazoa metabolikoa denean, H^+ libreen (pH-a aldatzen da) eta HCO_3^- kontzentrazioak izango dira desorekatuta daudenak edo arazoa erreakzioaren ezkerreko aldean egongo da. Horregatik, H^+ eta HCO_3^- kontzentrazioen arteko erlazioa kontrakoa da asaldura metabolikoetan. P_{CO2}-k ez du eraginik izango.

Arazoa arnasak sortzen duenean, arazoa erreakzioaren eskumako aldean egongo da. Asaldura honen kausa P_{CO2}-ren desoreka izango da. Erreakzio guztia ezkerrera edo eskumara desplazatuko denez, H^+ eta HCO_3^- kontzentrazioen arteko erlazioa berdina izango da (biak handitu edo txikituko dira).