

Hideg vízhez 100 °C-os vizet keverve az hőt ad le, így a kialakuló közös hőmérséklet kisebb lesz, mint 100 °C.

Vízgőz bevezetésekor a lecsapódáskor felszabaduló hő fedezi a víz felmelegítéséhez szükséges energiát. A T_0 hőmérsékletű, m_v tömegű víz 100 °C-ra való felmelegítéséhez szükséges vízgőz m_g tömege az

$$L_f \cdot m_g = c_v \cdot m_v (100 \text{ °C} - T_0)$$

egyenletből számítható ki, ahol L_f a vízgőz lecsapódási hője.

100 °C-os víz hozzáadásával tehát nem lehet felmelegíteni hideg vizet 100 °C-ra, megfelelő mennyiségű 100 °C-os vízgőz bevezetésével viszont lehet.