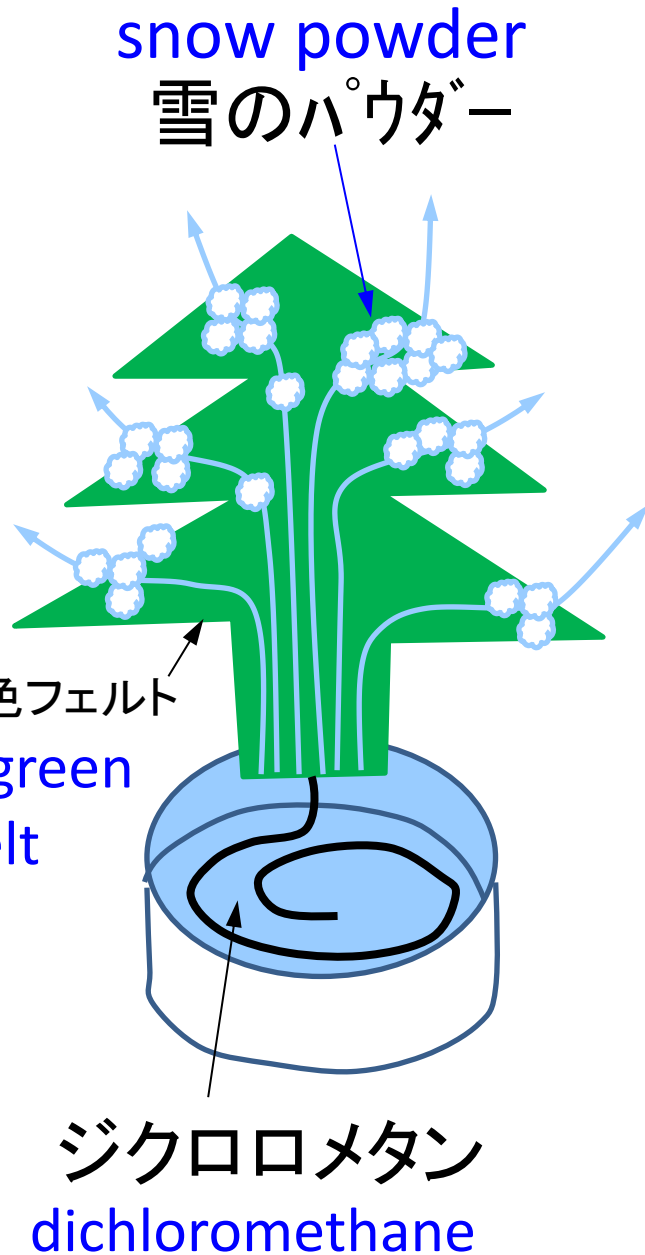


真夏のクリスマスツリーに雪が！



ジクロロメタンが緑のフェルト内の毛管現象により上昇して、ジクロロメタンの気化熱によりフェルト周囲の水蒸気の熱が奪われて、温度が降下する。この後、たくさんの雪のパウダーが現れる。

By dichloromethane rising caused by a capillary phenomenon in a green felt, the heat of the water vapor around the felt is captured by dichloromethane vaporization heat to reduce a temperature. And then a lot of snow powders are appeared.

溶媒 Solvent		雪形成 Formation of snow	降下温度 [°C] temperature reduction	蒸発熱 [kJ/mol] heat of vaporization	沸点 [°C] boiling point
エタノール ethanol	C ₂ H ₅ OH	×	9.8	38.6	78.3
クロロホルム chloroform	CHCl ₃	×	21.9	39.0	61.2
ジエチルエーテル diethyl ether	(C ₂ H ₅) ₂ O	○	32.7	26.5	34.4
ジクロロメタン dichloromethane	CH ₂ Cl ₂	○	32.0	28.0	40.2
ペンタン pentane	C ₅ H ₁₂	○	34.7	25.7	36.0
メタノール methanol	CH ₃ OH	×	17.5	35.2	64.6
アセトン acetone	(CH ₃) ₂ CO	×	22.0	29.0	56.3