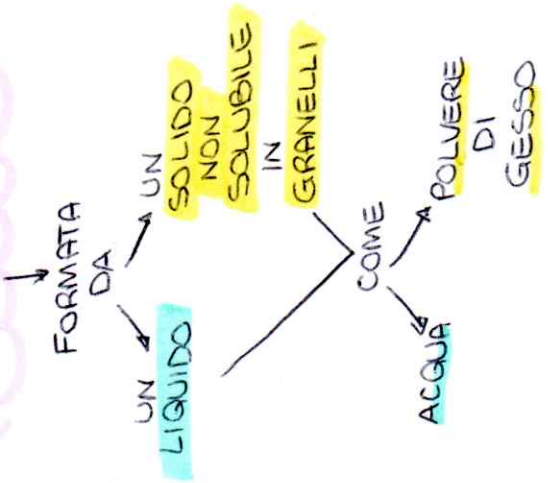
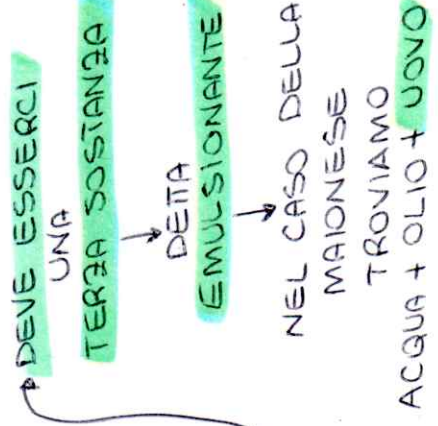
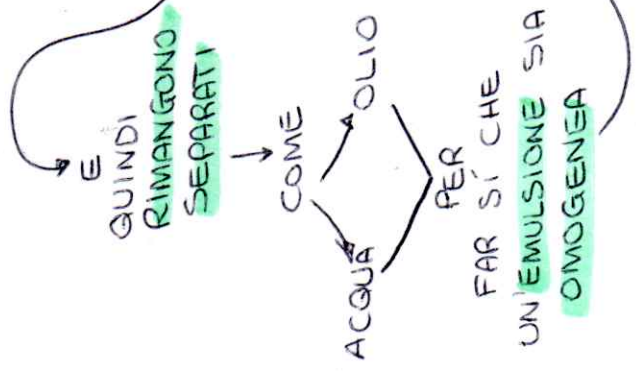
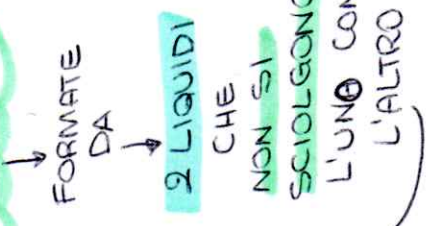


PARTICOLARI TIPI DI MISUGLIO ETEROGENEO

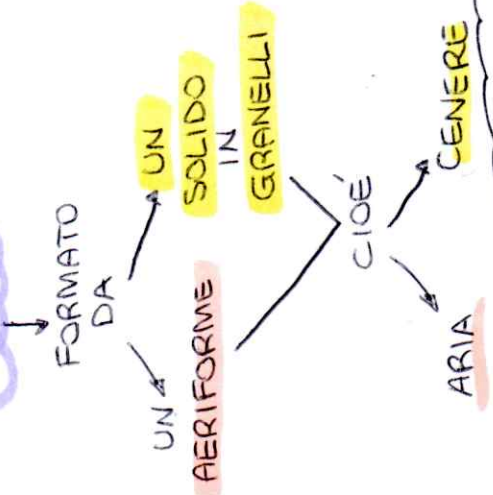
SOSPENSIONE



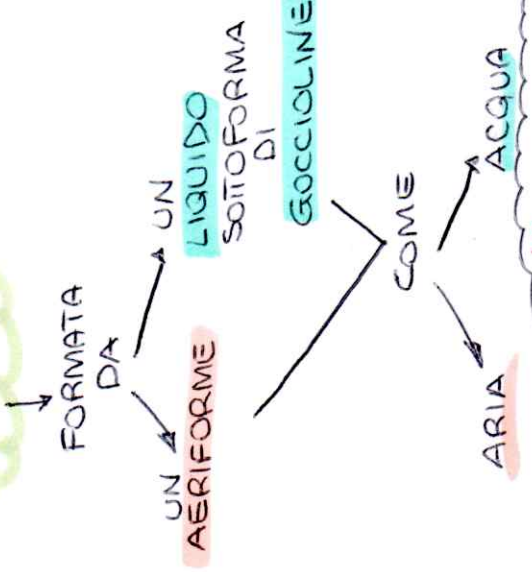
EMULSIONI



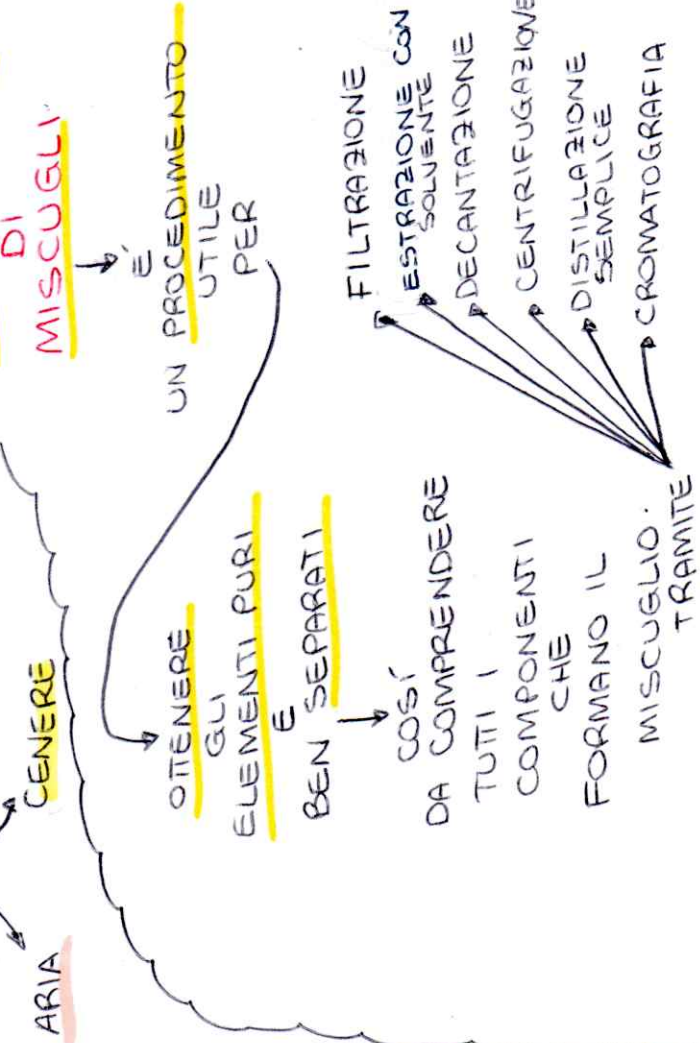
FUMO



NEBBIA



LA SEPARAZIONE DI MISUGLI



CURVE DI RISCALDAMENTO (SOSTANZE PURE)

LA CURVA DI RISCALDAMENTO

È
UN
DIAGRAMMA
CARTESIANO

CARATTERIZZATO
DA

GRADI
DELLA
TEMPERATURA

SULLA RETTA
DELLE
ORDINATE

(CIOÈ SULLA
RETTA
VERTICALE)

TEMPO

RAGGIUNTO
DALLE
TEMPERATURE
DURANTE
IL
RISCALDAMENTO

SULLA RETTA
DELLE
ASCISSE
(RETTA ORIZZONTALE)

T = TEMPERATURA INIZIALE
 T_F = TEMPERATURA DI FUSIONE
 T_b = TEMPERATURA DI EB

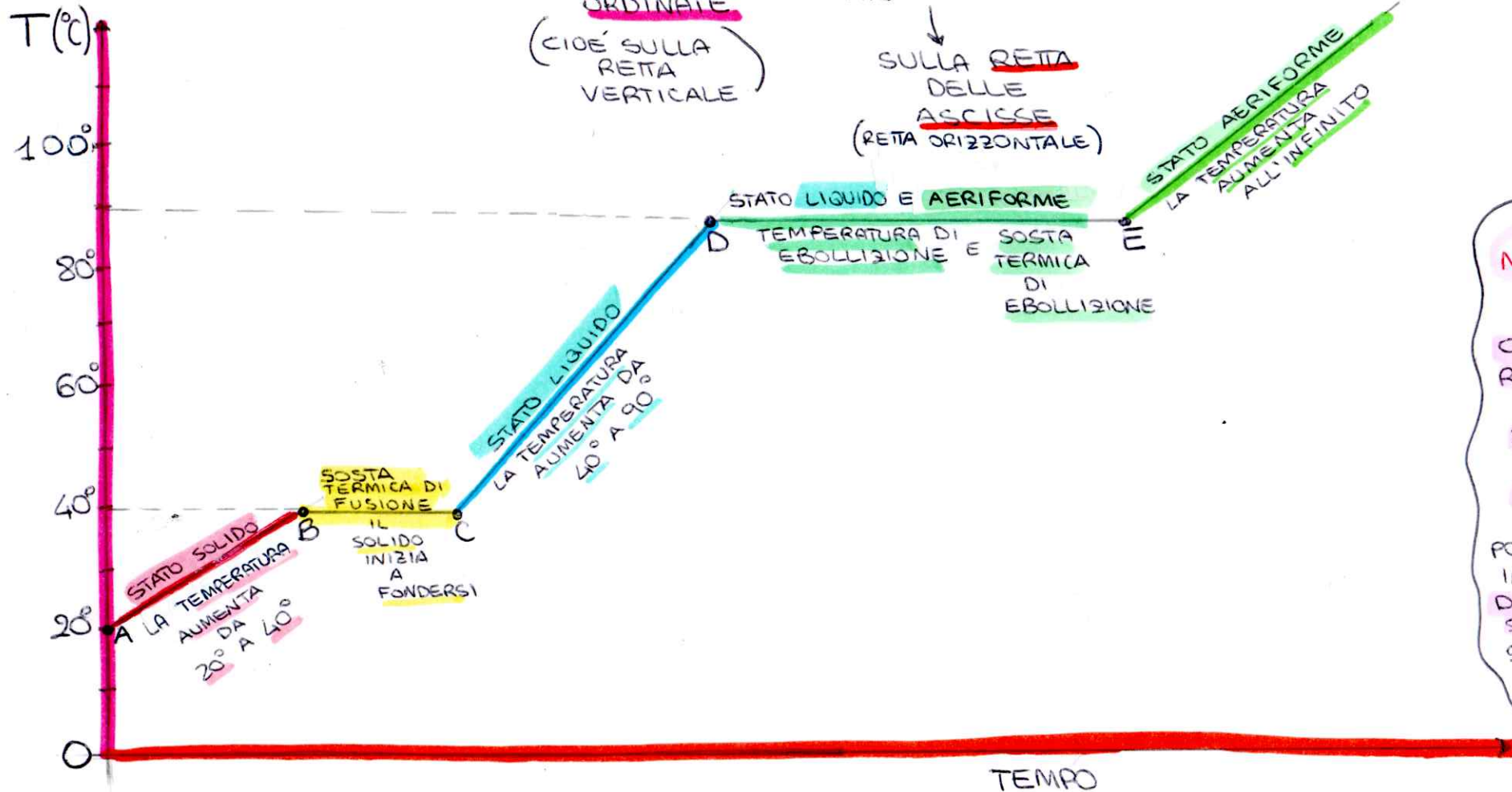
SOLIDO T_F LIQUIDO T_b AERIFORME

$T <$ T T

TEMPERATURA INFERIORE ALLA TEMPERATURA DI FUSIONE

TEMPERATURA COMPRESA TRA FUSIONE ED EBOLLIZIONE

TEMPERATURA MAGGIORE ALL'EBOLLIZIONE



NEI
MISCUGLI

LA
CURVA DI
RISCALDAMENTO
NON HA
SOSTE TERMICHE
BEN
DEFINITE

POICHÉ SONO
INTERESSATE
DIVERSE
SOSTANZE CHE
SI FONDONO
A TEMPERATURE
DIVERSE