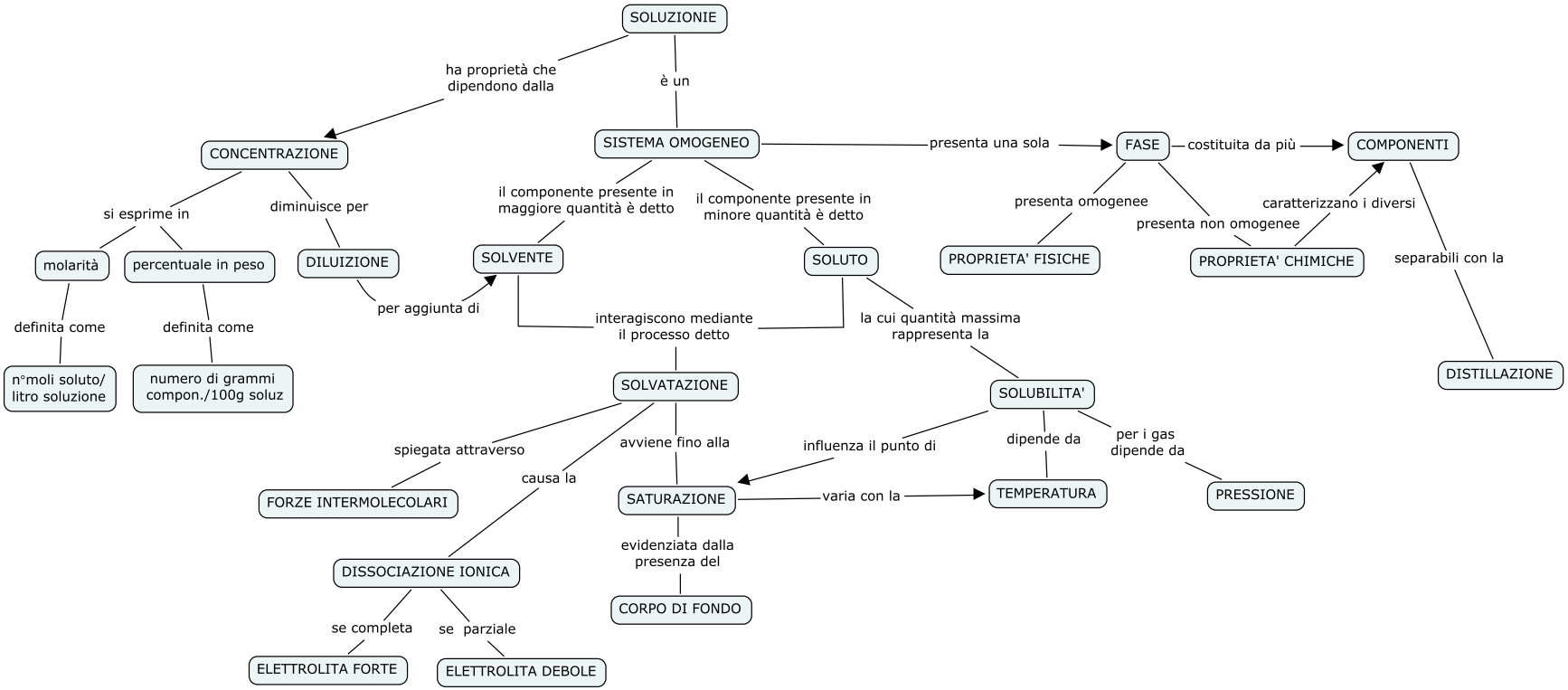
SOLUZIONIE
ha proprietà che dipendono dalla
è un
CONCENTRAZIONE
SISTEMA OMOGENEO
presenta una sola
FASE
costituita da più
COMPONENTI
si esprime in
diminuisce per
il componente presente in maggiore quantità è detto
il componente presente in minore quantità è detto
presenta omogenee
presenta non omogenee
caratterizzano i diversi
molarità
percentuale in peso
DILUIZIONE
SOLVENTE
SOLUTO
PROPRIETA' FISICHE
PROPRIETA' CHIMICHE
separabili con la
per aggiunta di
definita come
definita come
interagiscono mediante il processo detto
la cui quantità massima rappresenta la
n°moli soluto/ litro soluzione
numero di grammi compon./100g soluz
DISTILLAZIONE
SOLVATAZIONE
SOLUBILITA'
spiegata attraverso
avviene fino alla
influenza il punto di
dipende da
per i gas dipende da
causa la
FORZE INTERMOLECOLARI
SATURAZIONE
varia con la
TEMPERATURA
PRESSIONE
evidenziata dalla presenza del
DISSOCIAZIONE IONICA
CORPO DI FONDO
se completa
se parziale
ELETTROLITA FORTE
ELETTROLITA DEBOLE