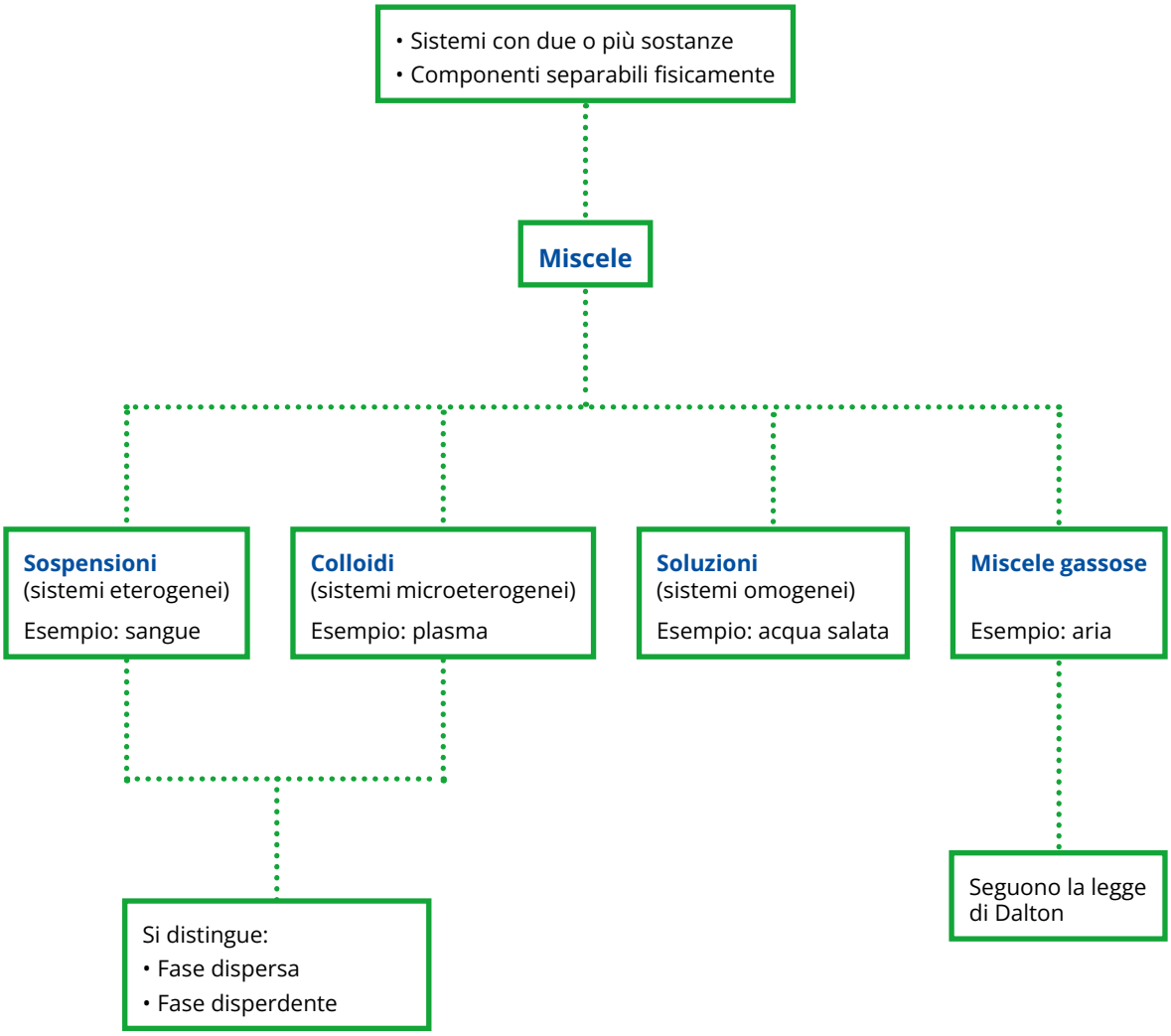
• Sistemi con due o più sostanze
• Componenti separabili fisicamente
Miscele
Sospensioni
(sistemi eterogenei)
Esempio: sangue
Colloidi
(sistemi microeterogenei)
Esempio: plasma
Soluzioni
(sistemi omogenei)
Esempio: acqua salata
Miscele gassose
Esempio: aria
Si distingue:
• Fase dispersa
• Fase disperdente
Seguono la legge di Dalton