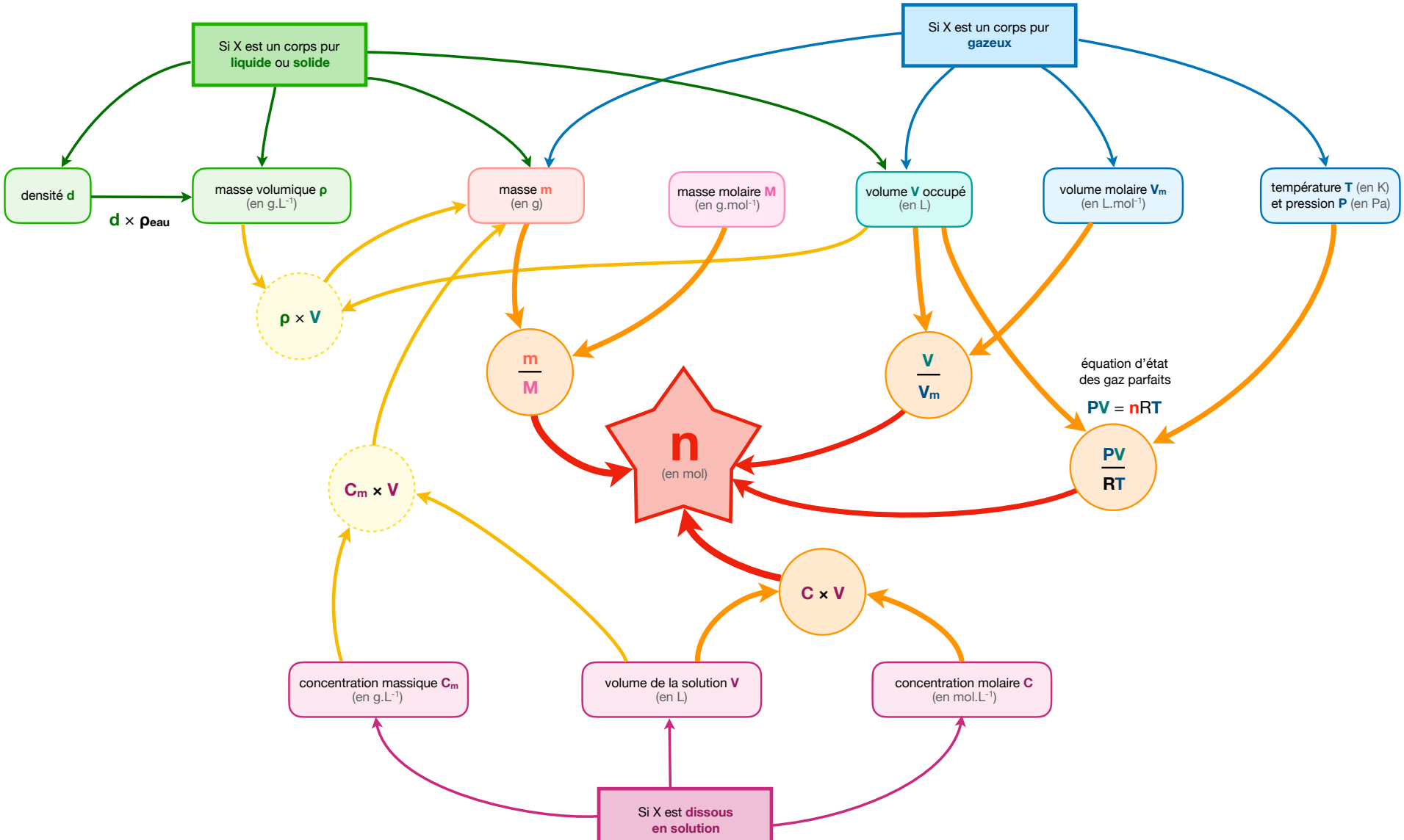
Si X est un corps pur liquide ou solide
Si X est un corps pur gazeux
densité d
d × ρeau
masse volumique ρ (en g.L-1)
masse m (en g)
masse molaire M (en g.mol-1)
volume V occupé (en L)
volume molaire Vm (en L.mol-1)
température T (en K) et pression P (en Pa)
ρ × V
m / M
V / Vm
équation d'état des gaz parfaits
PV = nRT
PV / RT
n (en mol)
Cm × V
C × V
concentration massique Cm (en g.L-1)
volume de la solution V (en L)
concentration molaire C (en mol.L-1)
Si X est dissous en solution