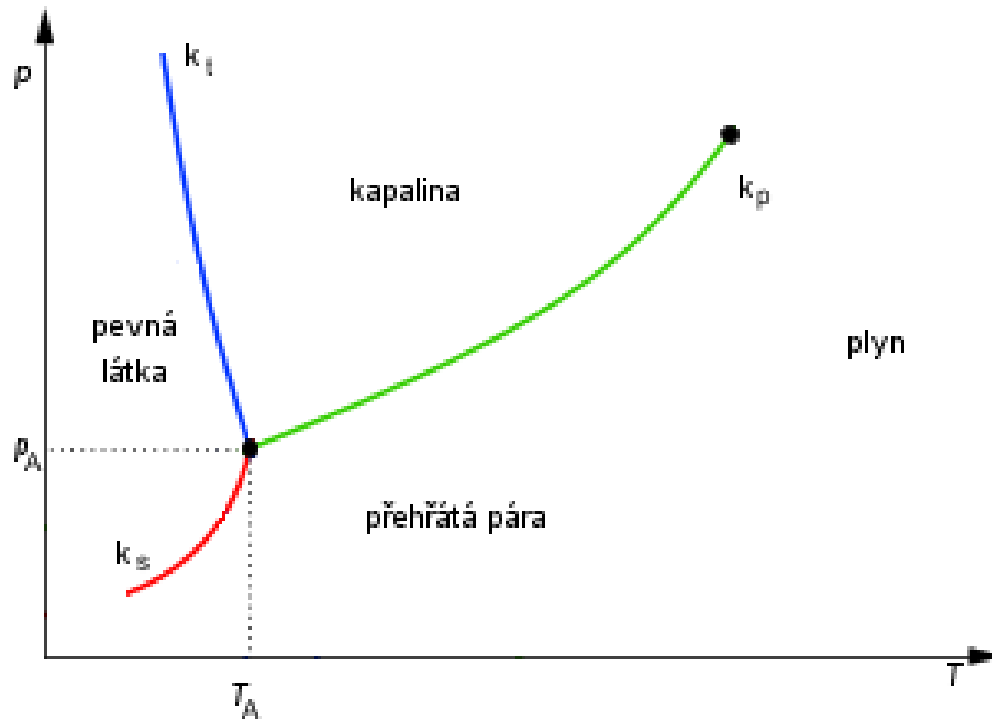
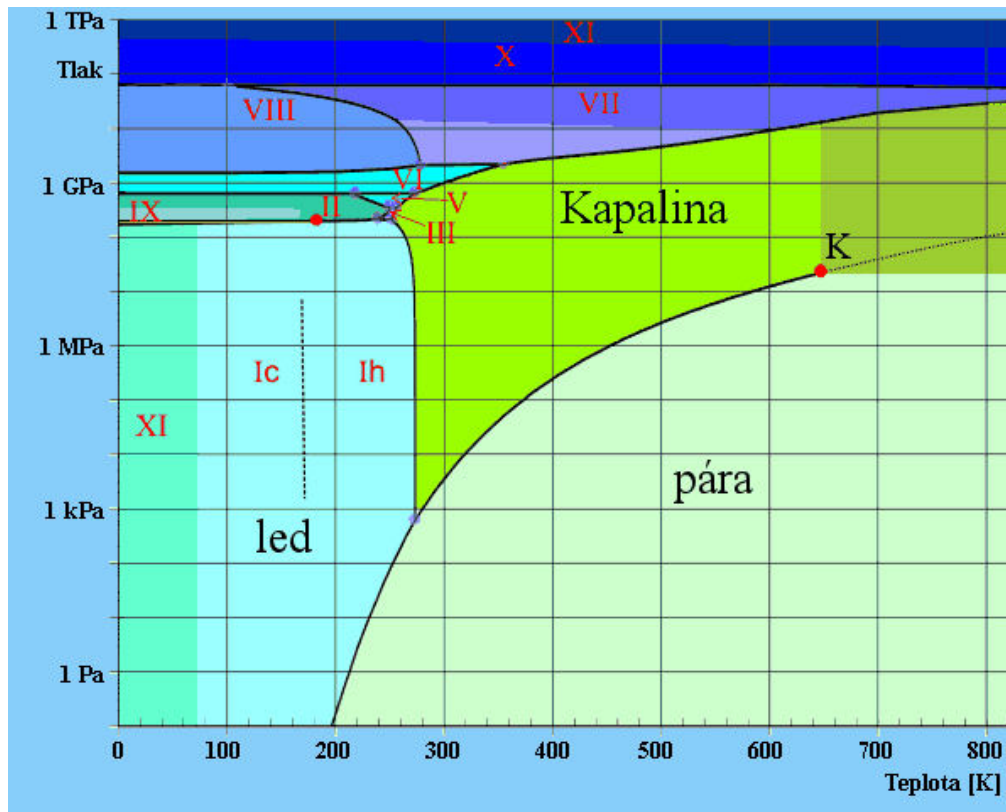


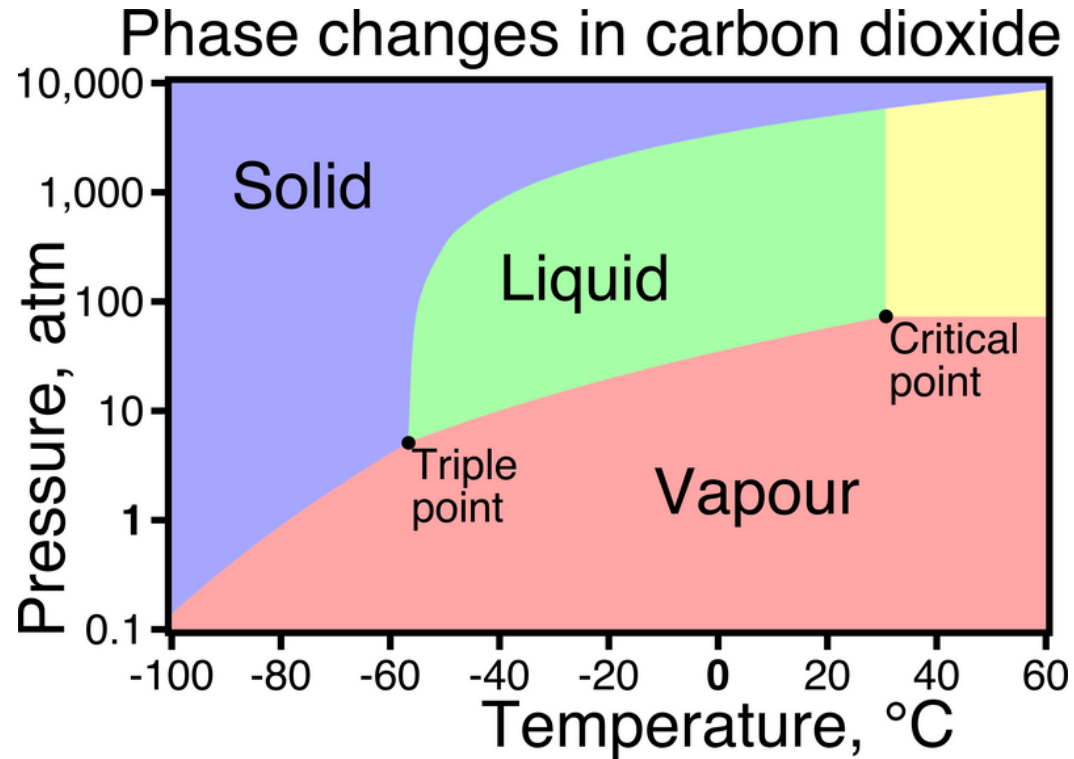
Fázový diagram - voda



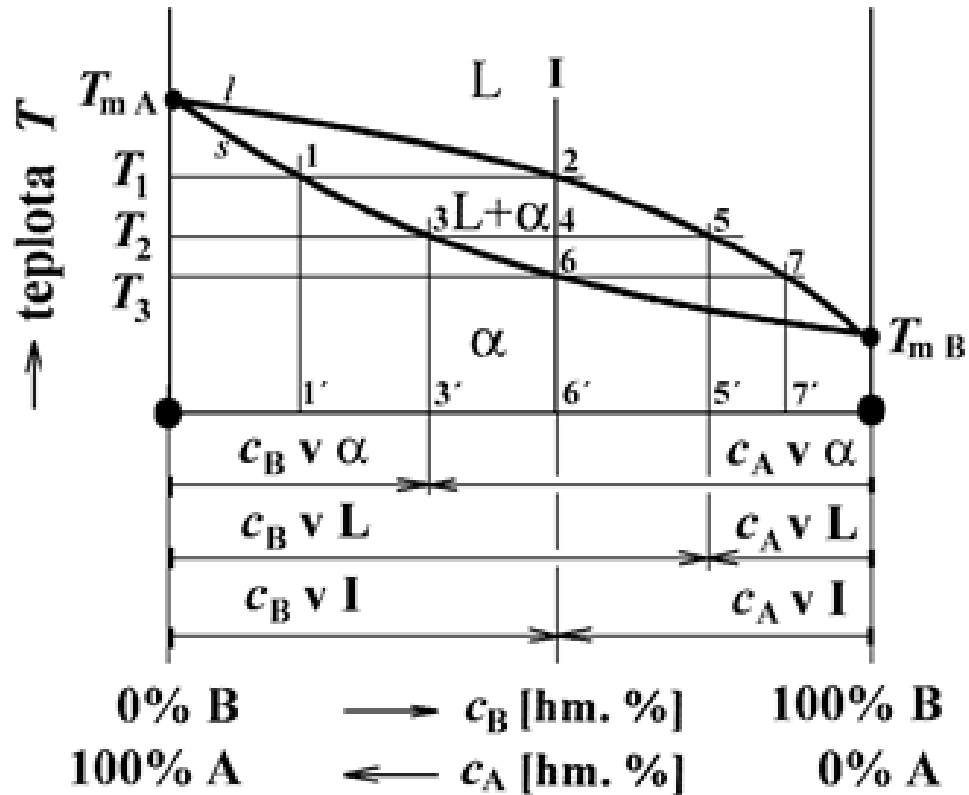
Fázový diagram - voda



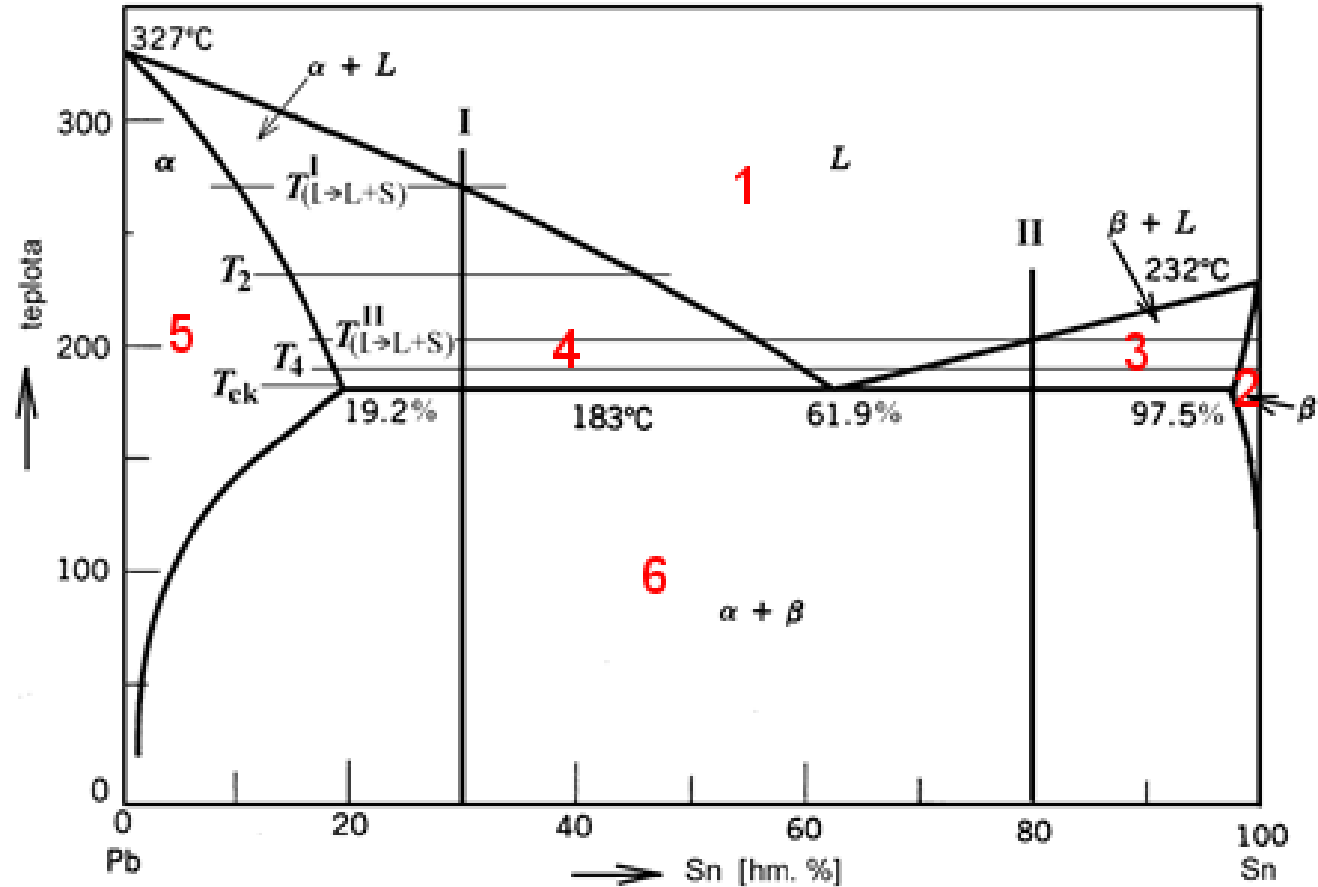
Fázový diagram - CO₂



Binární fázový diagram

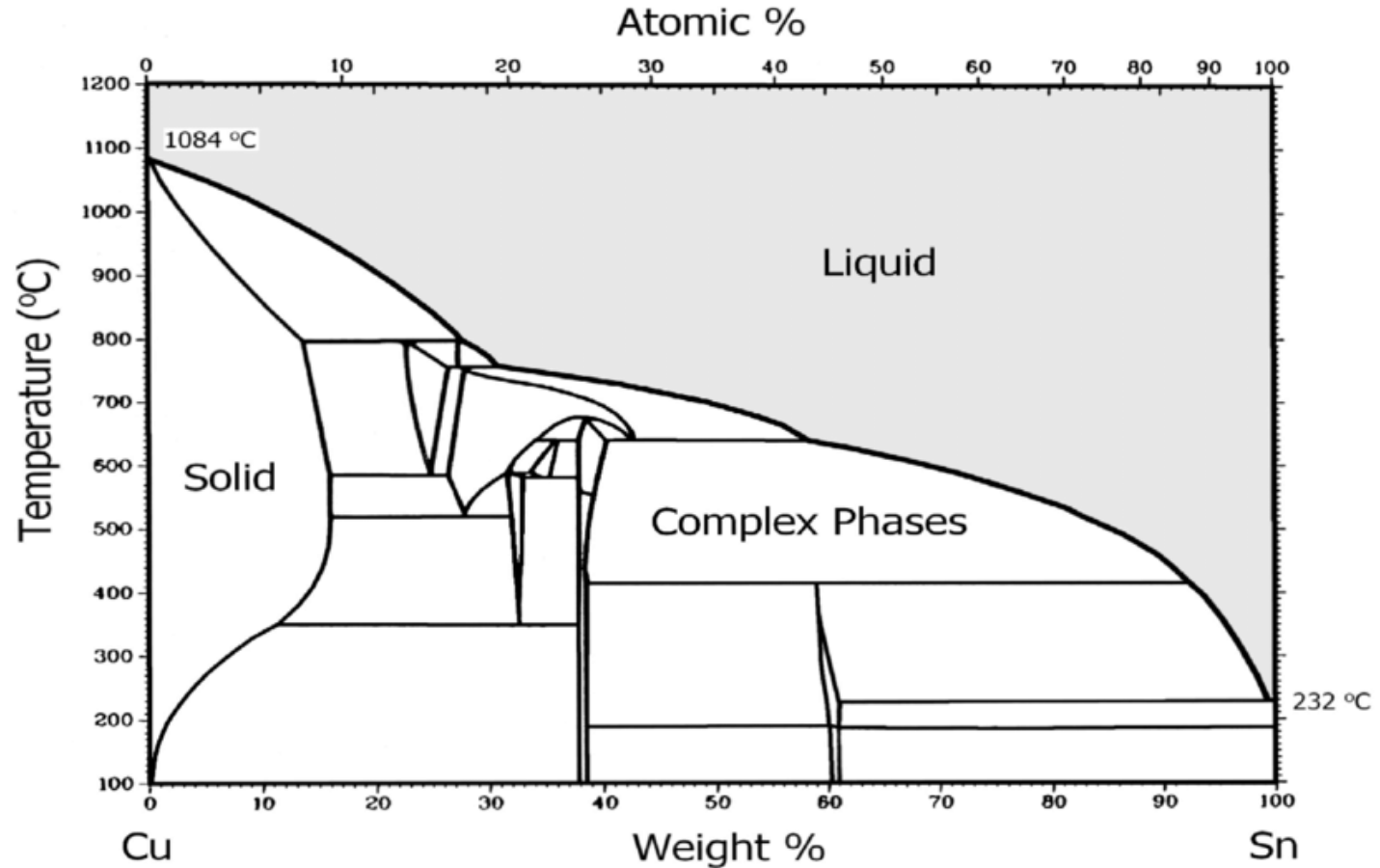


Binární fázový diagram Pb-Sn



Eutektikum.
Zonální tavba?
Solení ledu?

Binární fázový diagram Cu-Sn



Železo - Fe

Čisté Fe

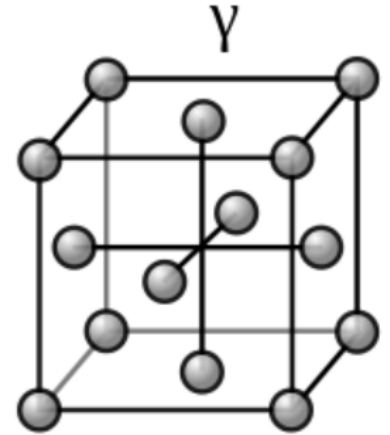
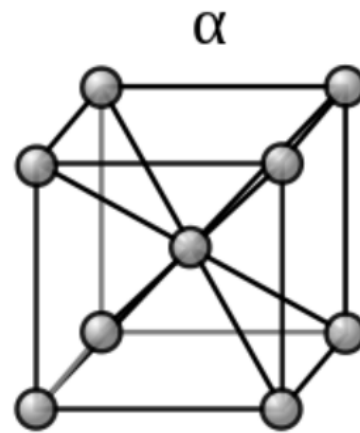
1538 °C - začátek krystalizace,
vysokoteplotní modifikace

železa α (bcc)

1394 °C - paramagnetické
železo γ (fcc)

912 °C - železo β
(paramagnetické α)

768 °C - feromagnetické železo α



Fáze slitiny Fe-C

Ocel - slitina Fe-C s obsahem C do 2,14 %.

Litina - slitina Fe-C s obsahem C nad 2,14 %. C je vyloučen jako grafit.

austenit - intersticiální tuhý roztok uhlíku v železe γ . Měkké, houževnaté a tvárné křislaly. Při legování Mn a Ni stabilní i při pokojové teplotě.

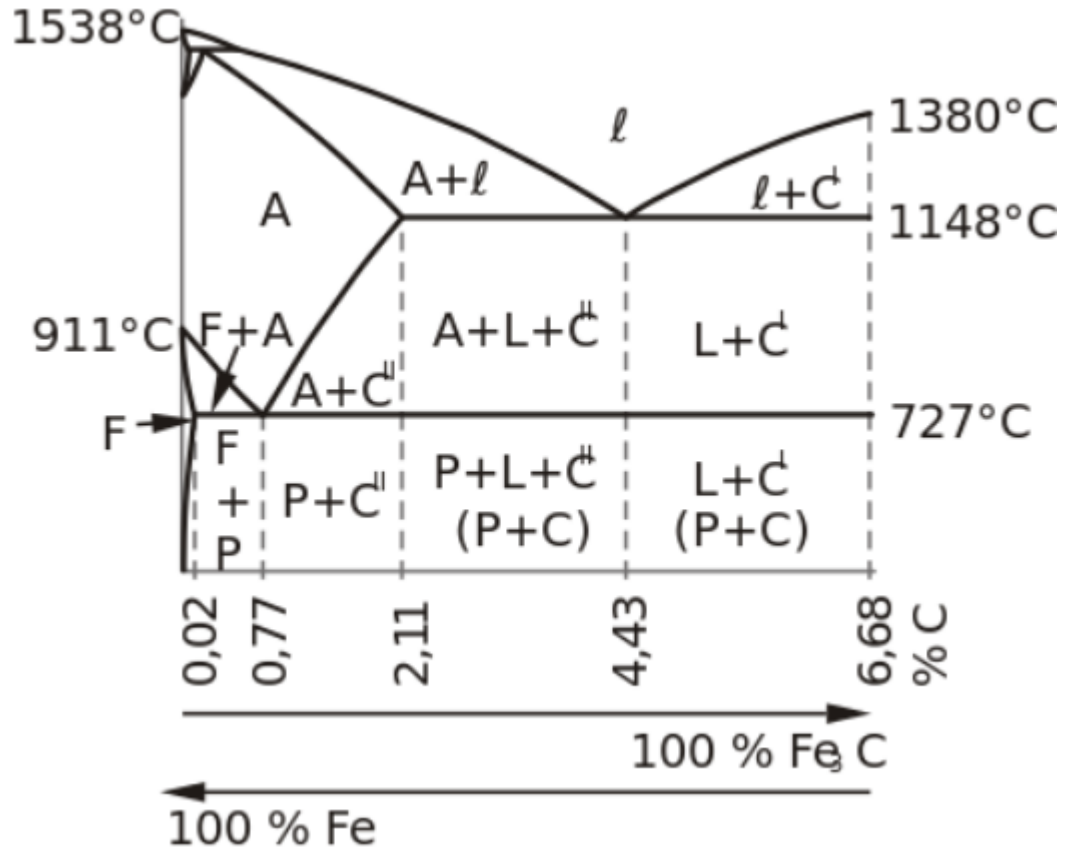
ferit - intersticiální tuhý roztok uhlíku v železe α .

perlit - je dvoufázová, vrstvená struktura ze střídajících se vrstev feritu (87,5% hmotn.) a cementitu (12,5% hmotn.)

ledeburit - směs složená z austenitu a cementitu

cementit - karbid železa, Fe_3C , velmi tvrdý a křehký

Binární fázový diagram Fe-C



A – austenit,
 F – ferit,
 P – perlit,
 L – ledeburit,
 C – cementit,
 ℓ – tavenina (likvidus)

Korozivzdorná ocel

Ocel s min. 12 % Cr.
Pasivační vrstva oxidu chromitého 1-5 nm.

