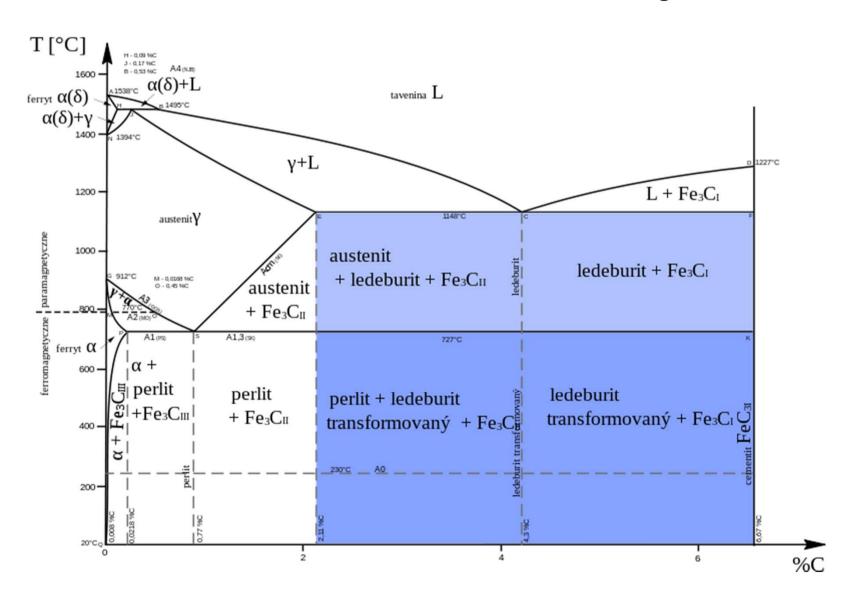


Název a adresa školy:	Střední škola průmyslová a umělecká, Opava, příspěvková organizace, Praskova 399/8, Opava, 746 01
IČO:	47813121
Projekt:	OP VK 1.5
Název operačního programu:	OP Vzdělávání pro konkurenceschopnost
Typ šablony klíčové aktivity:	III/2 Inovace a zkvalitnění výuky prostřednictvím ICT (20 vzdělávacích materiálů)
Název sady vzdělávacích materiálů:	STT I
Popis sady vzdělávacích materiálů:	Strojírenská technologie, 1. ročník
Sada číslo:	B-06
Pořadové číslo vzdělávacího materiálu:	15
Označení vzdělávacího materiálu: (pro záznam v třídní knize)	VY_32_INOVACE_B-06-15
Název vzdělávacího materiálu:	Diagram Fe – Fe3C
Zhotoveno ve školním roce:	2011/2012
Jméno zhotovitele:	Ing. Hynek Palát



## Rovnovážný diagram Fe – Fe<sub>3</sub>C





### Rovnovážné diagramy

Slitiny Fe s C tuhnou podle:

rovnovážného stabilního Fe – C,

nebo metastabilního diagramu Fe – Fe<sub>3</sub>C.

Přebytečný C se vylučuje ve tvaru  $Fe_3C$ , nebo C - podle % C a rychlosti ochlazování.

Fe <sub>3</sub> C - karbid železa	velmi tvrdý, křehký, není tvárný
Fe <sub>3</sub> C primární - C <sub>I</sub>	vylučuje se z taveniny
Fe <sub>3</sub> C sekundární - C <sub>II</sub>	vylučuje se z tuhé fáze
C - grafit - modifikace C	měkký, drobivý s velmi malou pevností a tvárností

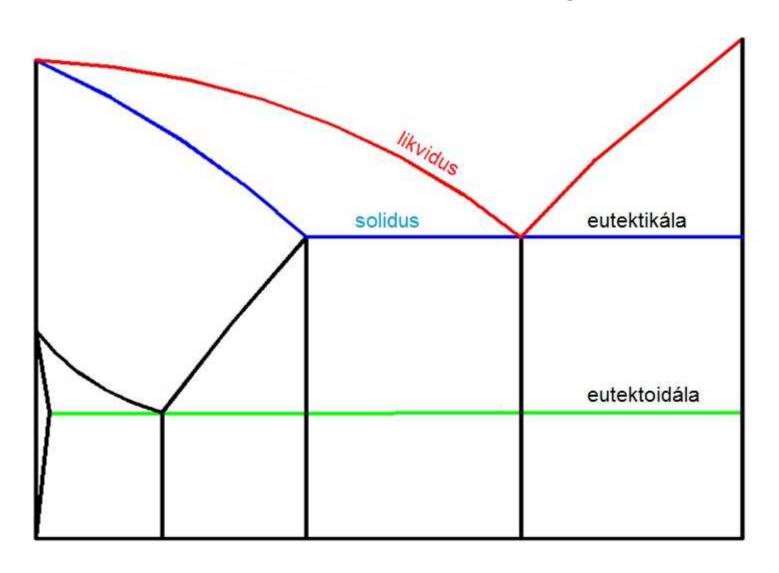


## Popis diagramu

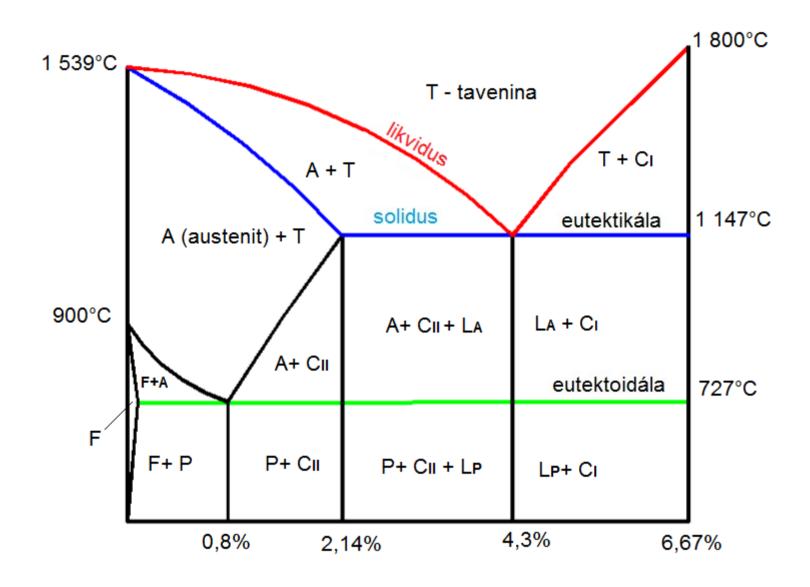
Fe <sub>3</sub> C - cementit - karbid železa	Tvrdý, otěruvzorný, 10x víc než Fe
A - austenit, tuhý roztok C v Fe $\gamma$ .	<ul> <li>Měkký, houževnatý tvárný.</li> </ul>
F - ferit – tuhý roztok C v Fe $\alpha$ .	<ul> <li>Téměř čisté Fe, měkký.</li> </ul>
P - perlit – eutektoid.	<ul> <li>Čím ↑Fe<sub>3</sub>C, tím tvrdší, křehčí</li> <li>Směs krystalů feritu a Fe<sub>3</sub>C.</li> </ul>
L <sub>A</sub> - ledeburit austenitický eutektikum.	<ul> <li>Vyskytuje se u litin</li> <li>Směs krystalů austenitu a cementitu.</li> </ul>
L <sub>P</sub> - ledeburit perlitický.	<ul> <li>Směs krystalů perlitu a cementitu.</li> </ul>



# Křivky v diagramu Fe – Fe<sub>3</sub>C

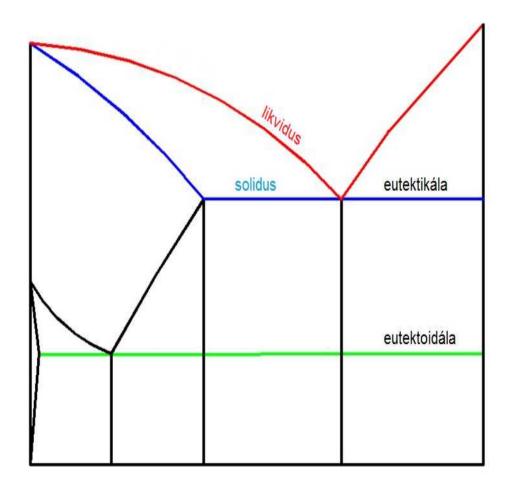








### Popis křivek



Likvidus – nad touto křivkou se vyskytuje jen tavenina.

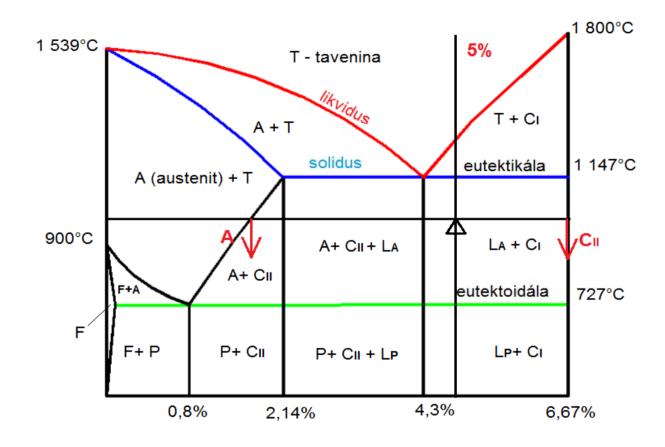
Solidus - pod touto křivkou se vyskytuje jen tuhá fáze.

Eutektoidála – pod touto křivkou se vyskytuje eutektoid = perlit.

Eutektikála – pod touto křivkou se vyskytuje eutektikum = ledeburit.



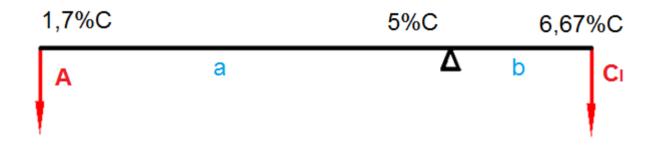
### Pákové pravidlo



Pomocí pákového pravidla určete % jednotlivých fází slitiny s 5% C při teplotě 1000°C.



#### ŘEŠENÍ PŘÍKLADU:



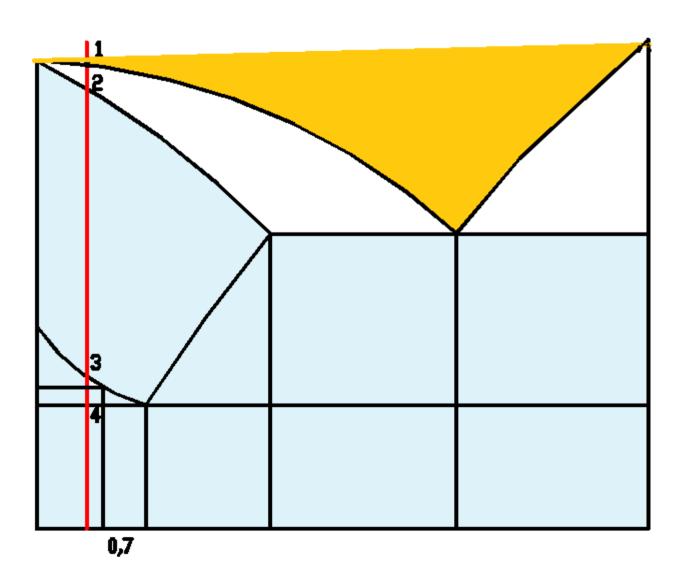
#### Pákové pravidlo : $A \cdot a = b \cdot C_1$

$$\frac{\mathsf{A}}{\mathsf{C}_{\mathsf{I}}} = \frac{\mathsf{b}}{\mathsf{a}} = \frac{\mathsf{Austenit}}{\mathsf{Cementit}} = \frac{\mathsf{úse}\mathsf{čka}\,\mathsf{b}}{\mathsf{úse}\mathsf{čka}\,\mathsf{a}} = \frac{6,67-5}{5-1,7} = \frac{1,67}{3,3} = \frac{\mathbf{66,4}\,\%\,\,\,\mathbf{austenitu}}{\mathbf{33,6}\,\%\,\,\,\mathbf{cementitu}}$$

X: 
$$100 = 3,3:4,97 = x = \frac{100.3,3}{4,97} = 66,4\%$$



## Úkol: Popište Fe – Fe<sub>3</sub>C, popište tuhnutí slitiny I - 0,5%C





### Seznam použité literatury

- Hluchý, M., Kolouch, J. Strojírenská technologie 1 2.díl, 3.
   vyd. Praha: Scientia, 2002. ISBN 80-7183-265-0.
- Dillinger, J. a kol. Moderní strojírenství pro školu a praxi,
   Praha: Europa Sobotáles, 2007. ISBN 978-80-86706-19-1.