

MASARYKOVA UNIVERZITA V BRNĚ
PEDAGOGICKÁ FAKULTA
KATEDRA TECHNICKÉ A INFORMAČNÍ VÝCHOVY

MATERIÁLY A TECHNOLOGIE
KOVY I - PŘEDNÁŠKY

Studijní opory pro 2. ročník bakalářského studia – Pedagogické asistentství technické a informační výchovy pro základní školy (v. 0.42)

Zdeněk HODIS

2010

Obsah

1. MATERIÁLY POUŽÍVANÉ V TECHNICKÉ PRAXI	4
1.1 Z HISTORIE TECHNICKÝCH MATERIÁLŮ	4
1.2 PŘEHLED TECHNICKÝCH MATERIÁLŮ	5
1.3 ROZDĚLENÍ SLITIN ŽELEZA	5
2. ŽELEZNÉ RUDY A JEJICH ZPRACOVÁNÍ	6
2.1 ZÁKLADY HUTNICKÉ VÝROBY ŽELEZA	7
2.2 VÝROBA OCELI	8
3. ATOMOVÁ STAVBA LÁTEK – KOVŮ	10
3.1 ZÁKLADY KRYSTALOGRAFIE	10
3.2 PORUCHY KRYSTALOVÉ MŘÍŽKY	12
4. ÚVOD DO TERMODYNAMIKY KOVŮ - ROVNOVÁŽNÉ BINÁRNÍ DIAGRAMY	13
4.1 FÁZE A FÁZOVÉ ROVNOVÁHY	13
4.2 BINÁRNÍ ROVNOVÁŽNÉ DIAGRAMY S ÚPLNOU ROZPUSTNOSTÍ	14
4.3 BINÁRNÍ ROVNOVÁŽNÉ DIAGRAMY S ČÁSTEČNOU ROZPUSTNOSTÍ A EUTEKTICKOU PŘEMĚNOU	15
4.4 BINÁRNÍ ROVNOVÁŽNÉ DIAGRAMY S ÚPLNOU NEROZPUSTNOSTÍ A S EUTEKTICKOU PŘEMĚNOU	17
5. SOUSTAVA ŽELEZO – UHLÍK	18
5.1 DIAGRAM Fe - Fe ₃ C	19
5.2 DIAGRAM Fe - C	21
6. TEPELNÉ ZPRACOVÁNÍ OCELÍ	22
6.1 ŽÍHÁNÍ	24
6.2 KALENÍ	25
6.3 CHEMICKO – TEPELNÉ ZPRACOVÁNÍ	27
7. ROZDĚLENÍ OCELÍ PODLE POUŽITÍ	28
7.1 KONSTRUKČNÍ OCELI	29

7.2	KOROZIVZDORNÉ A ŽÁRUVZDORNÉ OCELI	31
7.3	OCELI PRO SPECIÁLNÍ POUŽITÍ.....	32
7.4	NÁSTROJOVÉ OCELI	33
8.	NEŽELEZNÉ KOVY A JEJICH SLITINY	33
8.1	HLINÍK A JEHO VÝROBA.....	34
8.2	SLITINY Al	35
8.3	OSTATNÍ NEŽELEZNÉ KOVY.....	37
8.4	SLITINY CÍN-OLOVO	38
9.	KOMPOZITNÍ MATERIÁLY	39
9.1	ČÁSTICOVÉ KOMPOZITY	40
9.2	VLÁKNOVÉ KOMPOZITY	41
9.3	VÝROBA A POUŽITÍ KOMPOZITNÍCH MATERIÁLŮ	42
10.	PRÁŠKOVÁ METALURGIE.....	43
10.1	ZÁKLADNÍ VÝROBNÍ POSTUPY	44
10.2	VÝROBA SLINUTÝCH KARBIDŮ	46
11.	OSTATNÍ TECHNICKÉ MATERIÁLY	47
11.1	POKROČILÁ KERAMIKA.....	47
11.2	POLYMERNÍ MATERIÁLY	49
	SEZNAM LITERATURY:	51

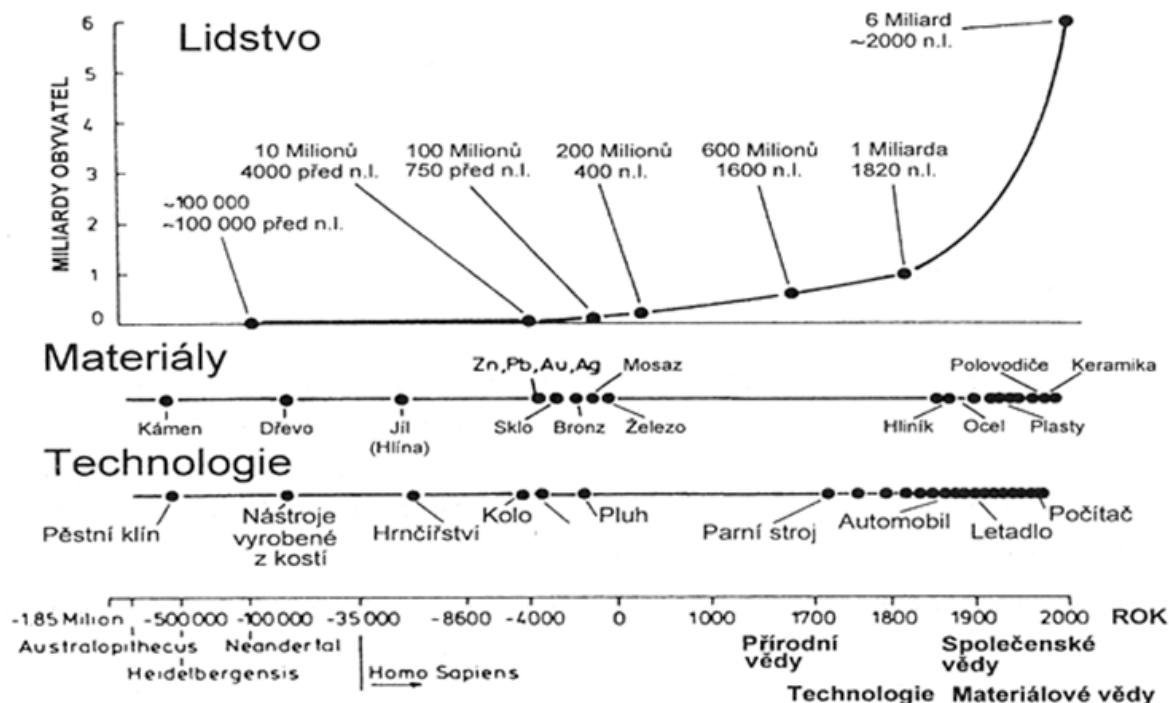
1. MATERIÁLY POUŽÍVANÉ V TECHNICKÉ PRAXI

Technické materiály a především pak kovy mají nezastupitelný význam v životě každého člověka. Uskutečnění technických myšlenek a koncepcí jako je výroba nových strojů, přístrojů a technického vybavení závisí na možnosti použití vhodných konstrukčních materiálů. Oprávněně lze prohlásit, že technický materiál a jeho dosažitelné vlastnosti se stávají limitujícím prvkem pro rozvoj technické společnosti.

1.1 Z HISTORIE TECHNICKÝCH MATERIÁLŮ

Výroba hmotných prostředků má v éře vývoje lidstva své nezastupitelné místo. Člověk od svých nejranějších počátků využívá nástrojů a prostředků k uspokojení svých potřeb: strojů a nástrojů, zbraní, šperků, oděvů, prostředků bydlení a dalších předmětů každodenní potřeby nebo uměleckého využití.

Významné místo v tomto souboru prostředků a předmětů zaujímá zpracování surovin a výroba polotovarů. Kvalitnější výrobky závisí na kvalitnějších surovinách a vyspělejších technologiích. Je zajímavé, že za pád velkých impérií mohla často i jejich zaostalost v materiálech a technologiích, např. starověký Egypt nestačil včas přejít od bronzu k železu nebo v současnosti Sovětský svaz zaostal ve vývoji elektroniky. Vývojová osa vývoje lidské společnosti s vyznačením etap využívání jednotlivých materiálů a technologií je uvedena na obr.1.



Obr.1 – Historický vývoj materiálů a technologií

1.2 PŘEHLED TECHNICKÝCH MATERIÁLŮ

Jak plyne z předchozí kapitoly, kvalita lidského života v každém období vývoje společnosti závisela především na konstrukčních materiálech, které měl člověk k dispozici. Současná materiálová platforma obsahuje desítky tisíc nejrůznějších materiálů pro technické použití. Tyto materiály lze rozčlenit do následujících skupin:

- kovy a jejich slitiny (Fe, neželezné kovy);
- kompozitní materiály;
- keramické materiály;
- polymery.

Každý materiál vyžaduje specifické technologické postupy a technologie k zpracování:

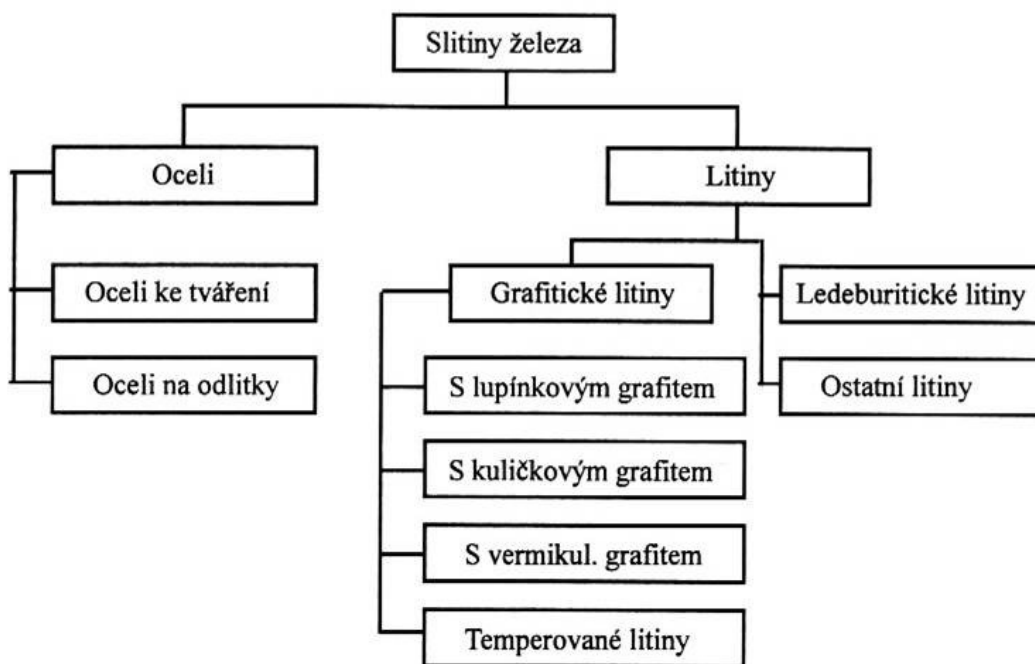
- třískové obrábění;
- tváření;
- spojování;
- slévání;
- tepelné zpracování a povrchové úpravy.

Vědní obor, který se zabývá základními vlastnostmi materiálů, podává informace o struktuře materiálů, krystalické stavbě fází, termodynamice a pojednává o základních mechanismech v materiálech, se nazývá materiálové inženýrství. Na základě vzájemných vztahů různých oborů s materiálovým inženýrstvím se uplatňují nové materiály a technologie např. v lékařství - kloubní náhrady, zubní implantáty apod., v elektrotechnice a elektronice - výroba procesorů, pamětí, počítačů, v automobilovém nebo leteckém průmyslu - vysoce namáhané části automobilů a letadel.

1.3 ROZDĚLENÍ SLITIN ŽELEZA

Významnou oblastí technických materiálů jsou železné a neželezné kovy a jejich slitiny:

- Slitiny železa – oceli a litiny (obr. 2).
- Slitiny neželezných kovů
 - hliník a jeho slitiny;
 - měď a slitiny mědi;
 - hořčík, nikl, kobalt, titan, olovo, cín a jejich slitiny, ..



Obr. 2 – Rozdělení slitin železa

Pokud jde o slitiny železa, v praxi se nejčastěji používají slitiny železa s uhlíkem. Oceli jsou slitiny Fe, C a doprovodných prvků s obsahem uhlíku nižším než 2 %. Litiny jsou slitiny Fe, C a doprovodných prvků s obsahem uhlíku vyšším než 2 %.

Doprovodné prvky mohou být:

- škodlivé S, P, O, N, H
- prospěšné Mn, Si, Al apod.

Kromě těchto doprovodných prvků se do slitin železa, ještě v některých případech (pro zlepšení pevnosti, korozní odolnosti, apod.), cíleně přidávají legující prvky Cr, Mo, V, Ni, Ti, Nb, Zr, W, Co ..

2. ŽELEZNÉ RUDY A JEJICH ZPRACOVÁNÍ

Nejstarší metoda získávání surového železa byla založena na přímé výrobě z rud v ohništi nebo nízkých šachtových pecích. Houbovitě železo se dále zpracovávalo kovářským způsobem. V 16. století byl tento způsob nahrazen tzv. svářkováním, což byla metoda výroby oceli z tekutého železa ze šachtových pecí. Svářkování se provádělo nejčastěji v ohništích, kam se měděnou trubkou vháněl vzduch. Koncem 18. století vzniklo pudlování – v plamenné peci probíhala přetavba surového železa v ocel a to v těstovitěm stavu. Až teprve konec 19. století přinesl zpracování oceli v plně tekutěm stavu tak jak ho známe dnes.

2.1 ZÁKLADY HUTNICKÉ VÝROBY ŽELEZA

V současnosti se surové železo vyrábí z železných rud v šachtových pecích tzv. **vysokých pecích**. Železné rudy obsahují převážně tyto nerosty: magnetovec (Fe_3O_4), krevet (Fe_2O_3), hnědel ($\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$) a ocelek (FeCO_3) a další příměsi (hlušinu). Těžba rud probíhá v hlubinných nebo nejčastěji povrchových dolech.

Vysoká pec (obr. 3) má vodou chlazený ocelový plášť vyzděný žáruvzdornou vyzdívkou – šamotem. Horní část pece se nazývá sazebná a slouží k zavážení vsázky. Vsázku vysoké pece tvoří:

- železná ruda;
- palivo (koks);
- struskotvorné přísady (vápenec).

Při výrobě železa dochází k reakci oxidů železa s oxidem uhelnatým (rovnice 2.1 až 2.4) a uhlíkem (rovnice 2.5 až 2.7) ve vysoké peci. Probíhá redukce oxidem uhelnatým (nepřímá), ve vyšších částech pece:



Při teplotách $< 570 \text{ }^\circ\text{C}$



Při teplotách $> 570 \text{ }^\circ\text{C}$



Ve spodní části pece dochází k redukci CO (přímé) za vzniku:

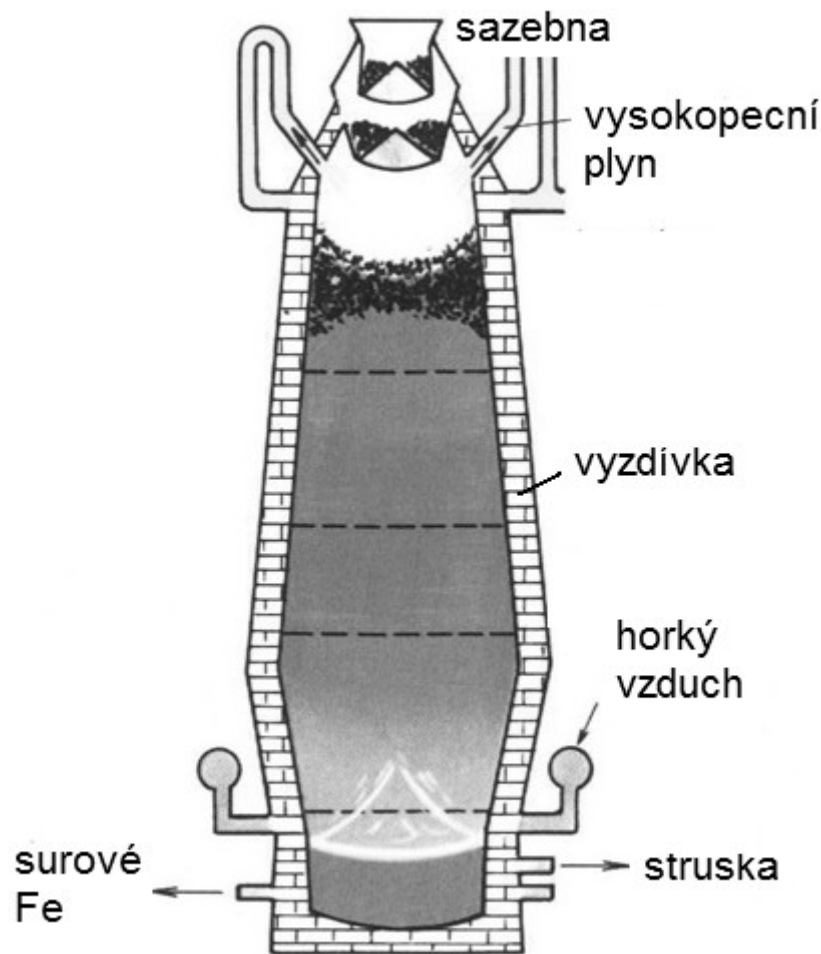


Redukce uhlíkem (přímá) probíhá dle:



Pro hospodárný provoz pece je důležité dosáhnout optimálního poměru přímé a nepřímé redukce. Důležité je také dobré odsíření surového železa. Toho se dosahuje vhodnou úpravou strusky. Struska se vytváří vázáním struskotvorných přísad, hlušiny a popele z koksu.

Vysoká pec se neustále automaticky plní vrstvami koksu, železné rudy a vápence. Do spodní části pece nazývané nístěj, se vhání předehřátý vzduch. Spalováním koksu se v nístěji vysoké pece dosahuje teplot přibližně 1700 až 1900°C.



Obr. 3 –Vysoká pec

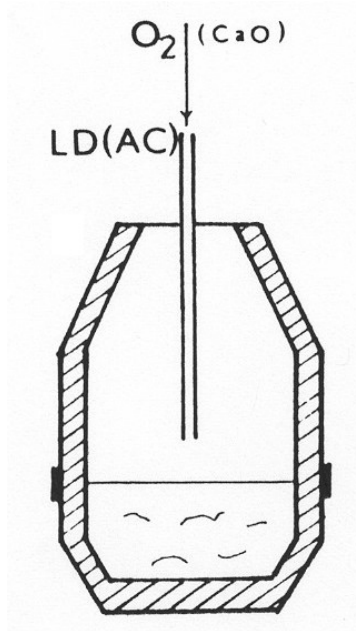
Struska i roztavené železo se vypouštějí zvlášť, přibližně každé dvě hodiny. Mluví se o tzv. odpichu železa a strusky. Základní produkt vysoké pece se nazývá surové železo a je to je slitina železa s uhlíkem, křemíkem, manganem, fosforem, sírou a dalšími doprovodnými prvky. Obsahuje přibližně 92 - 95 % Fe a 3 - 4 % C. Vyznačuje se velkou pevností a stálostí na vzduchu, je však křehké a není kujné. Surové železo slouží především jako vsázka v ocelárnách a slévárnách.

2.2 VÝROBA OCELI

K přeměně surového železa na ocel se nejčastěji využívá **kyslíkových konvertorů** (obr. 4). Hlavní technologickou operací je dmýchání kyslíku k hladině roztaveného surového železa, čímž dochází ke spalování doprovodných, resp. škodlivých prvků včetně uhlíku a k úpravě chemického složení. Kromě kyslíkových konvertorů se k výrobě ocelí využívají:

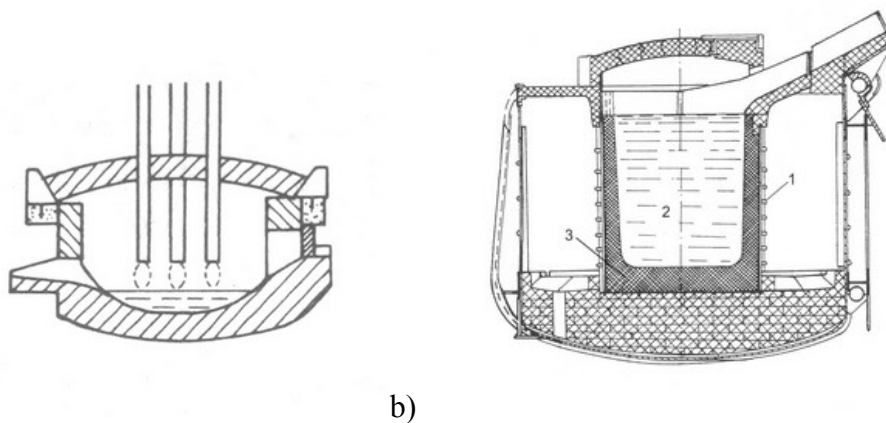
- konvertory - Thomasův, Bessemerův;

- Siemens - Martinské pece;
- tandemové pece (vhání se O, CO slouží k výhřevu);
- elektrické pece (obloukové, indukční).



Obr. 4 – Kyslíkový konvertor

Elektrické pece (obr. 5a, b) se využívají především ve slévárnách, např. pro výrobu legovaných ocelí.



a)

b)

Obr. 5 – Elektrická oblouková (a) a indukční pec (b)

Elektrická oblouková pec, bývá uzpůsobena pro sázení horem. K natavování surovin dochází vlivem elektrického oblouku, který hoří mezi elektrodami umístěnými ve víku pece a povrchem vsázky. Většina pecí pracuje ve dvou obdobích – oxidačním a redukčním (dezoxidačním). V oxidačním prostředí vyhořívají přísadové prvky, v redukčním období se provádí dezoxidace, odsíření oceli a následuje úprava chemického složení dolegováním.

V **elektrické indukční peci** se kov (2) taví v kelímku (3), který je uložený v induktoru (1). K ohřevu vsázky dochází indukováním vířivých proudů. Výhodou při zpracování vsázky, v tomto typu pece, je nízký propal legujících prvků.

V současné době k významným a moderním způsobům výroby ocelových profilů patří kontinuální lití oceli. Na rozdíl od klasického způsobu odlévání ingotů, kontinuální lití umožňuje vysokou úroveň automatizace a mnohem vyšší kvalitu a produktivitu při výrobě ocelových polotovarů.

3. ATOMOVÁ STAVBA LÁTEK – KOVŮ

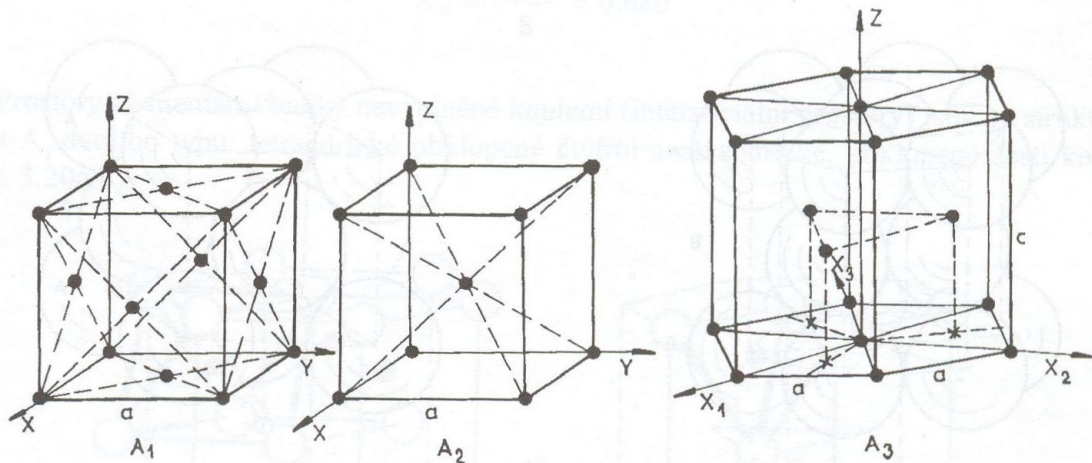
Molekuly a krystaly pevných látek jsou tvořeny atomy. Vazby mezi atomy jsou realizovány elektrickými silami mezi elektrony a atomovými jádry. Typ vazby mezi atomy je určen silami, kterými jsou atomy poutány k sobě (valenčními silami). Významná je z hlediska charakteru vazby struktura atomového obalu, zejména vnější vrstvy. Rozeznáváme tyto základní typy vazeb:

- iontová vazba: vzniká mezi atomy s výraznou elektronegativitou;
- kovalentní vazba: tvoří se, pokud dojde u atomů k překryvu valenčních orbitalů a vzniku elektronového páru;
- vazba Van der Waalsova: slabá vazba působící mezi elektricky neutrálními atomy (např. inertní plyny), spolu s vodíkovou vazbou bývá označována jako vazba sekundární;
- kovová vazba: typická pro kovy, vazbu tvoří elektrostatické síly mezi kationty a elektronovým plynem, který vyplňuje krystalickou mřížku.

Z hlediska uspořádanosti lze rozdělit soubory atomů na neuspořádané, uspořádané na krátkou vzdálenost a uspořádané na dlouhou vzdálenost. Uspořádání na dlouhou vzdálenost předpokládá umístění částic (atomů, iontů) do přísně vymezených poloh tak, aby byla zachována symetrie a pravidelnost. Takovéto řazení vede ke vzniku krystalických materiálů.

3.1 ZÁKLADY KRYSTALOGRAFIE

Krystalová mřížka je základem současných představ o vnitřní stavbě krystalických materiálů. Je pro ni charakteristické pravidelné rozložení atomů nebo iontů v prostoru podle určitého geometrického uspořádání. Nejmenší geometrický element, jehož opakováním lze vytvořit celou krystalovou mřížku, se nazývá elementární buňka. Elementární buňka je určena parametry mřížky: třemi úseky a , b , c na souřadných osách x , y , z a třemi úhly α , β , γ mezi souřadnými osami. Rozlišujeme celkem 7 základních krystalografických soustav - kubická, šesterečná, čtverečná, trigonální, kosočtverečná, jednoklonná a trojklonná a v nich celkem 14 typů elementárních buněk, tzv. Bravaisových mřížek např. kubická prostá, kubická plošně centrovaná, kubická prostorově centrovaná apod.



Obr. 6 – Typy kovových struktur (A₁- fcc, A₂ - bcc, A₃ - hcp)

Kovy patří mezi prvky s nejjednodušší krystalickou stavbou. Kovy skupin IA, IIA, IB-VIIIB lanthanidy a aktinidy krystalizují ve strukturách typu A₁, A₂ a A₃ (**fcc**, **bcc** a **hcp**). A₁ – krychlová plošně centrovaná mřížka (zkr. fcc z anglického face centered cube). A₂ – krychlová prostorově centrovaná (bcc – body centered cubic) A₃ – hexagonální těsně uspořádaná mřížka (hcp - hexagonal close packed).

Každá krystalová mřížka je definována těmito charakteristikami:

- Mřížkovým parametrem, který je dán délkou hrany elementární buňky ($\text{\AA} = 10^{-10}$ m).
- Koordinacním číslem, které udává počet nejbližších sousedících atomů obklopujících libovolný atom v krystalové mřížce. Z důvodů symetrie krystalografických soustav může koordinační číslo nabývat hodnot 4, 6, 8 a 12.
- Činitel zaplnění tj. poměr objemů všech atomů patřících dané elementární buňce k objemu celé elementární buňky.

Tab. 1 Charakteristiky nejčastěji se vyskytujících krystalických struktur

Krystalová mřížka	Počet atomů patřící 1 buňce	$a = f(d)$ $d = \text{průměr atomu}$	Koeficient zaplnění	Koordinační číslo	Příklady prvků
fcc	4		0,738	12	Ni, Pb, Cu, Ag, Au
bcc	2	$a = \sqrt{2}d$	0,680	8	Cr, V, Mo, Fe
hcp	6	$a = d$ $c = 1,633.d$	0,738	12	Zn, Ti, Zr, Mg, Cd, Be

Schopnost prvku krystalizovat v různých krystalografických soustavách nebo v jejich různých modifikacích se nazývá alotropie. Modifikace se označují řeckými písmeny α , β , γ , δ atd. Alotropní změny jsou vratné. U slitin se tomuto jevu říká polymorfie.

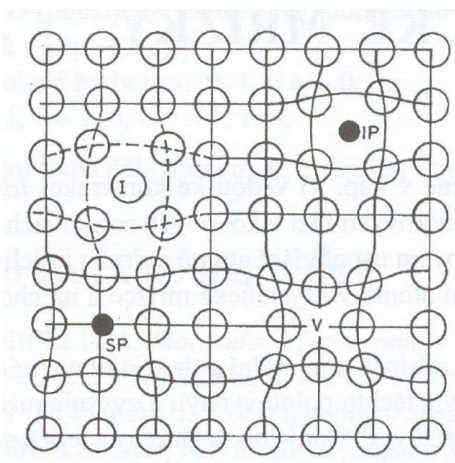
3.2 PORUCHY KRYSTALOVÉ MŘÍŽKY

V ideálním krystalu jsou atomy (ionty) uloženy v místech s minimální potenciální energií. U reálných krystalů však dochází k poruše uspořádanosti atomů v krystalické mřížce a vzniku vad. Tyto vady mají vliv na vlastnosti krystalů (např. pevnost). Z topologického hlediska lze vady rozdělit na:

- bodové (bezrozměrné vady);
- čárové (jednorozměrné) vady;
- plošné (dvourozměrné) vady;
- prostorové (trojrozměrné) vady.

Základní bodové poruchy (obr. 7) krystalové mřížky jsou vakance (V) a intersticiály (I) v čistých kovech. V tuhých roztocích se objevují ještě substituční (SP) a intersticiální (IP) příměsy.

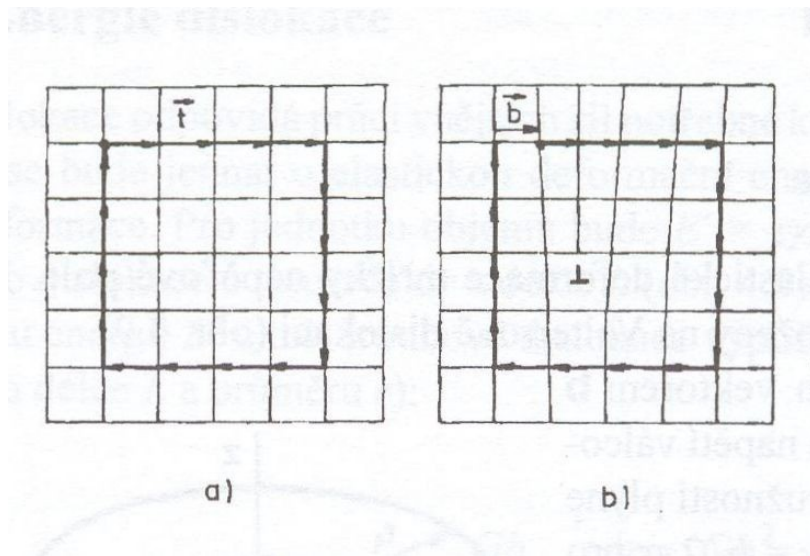
Vakance mohou vznikat přechodem atomu základní mřížky do uzlové polohy na povrchu (tzv. Shotkyho poruchy) nebo přechodem mřížkového atomu do intersticiální polohy (tzv. Frenkelovy poruchy). Intersticiály vznikají velmi snadno v krystalech s velkou meziatomovou vzdáleností. Aktivační energie poruch krystalové mřížky pochází především z energie tepelných kmitů mřížky.



Obr. 7 – Bodové poruchy (V-vakance, I-intersticiál, IP-intersticiální příměs, SP-substituční příměs)

Čárové poruchy krystalické mřížky vznikají přesunutím (dislokováním) určitých atomů při skluzovém pohybu vůči vrstvě sousední. Tyto poruchy se nazývají dislokace. Dislokace se

dělí na hranové a šroubové. Charakter dislokace určuje Burgersův vektor - pro hranovou dislokaci je kolmý na dislokační čáru (obr. 8b).



Obr. 8 – Burgersův vektor pro hranovou dislokaci (b)

4. ÚVOD DO TERMODYNAMIKY KOVŮ - ROVNOVÁŽNÉ BINÁRNÍ DIAGRAMY

V termodynamice kovů je termodynamická soustava často představována určitou slitinou. Slitiny jsou materiály složené z několika kovů nebo z kovů a nekovových prvků, které jsou v kapalném stavu rozpuštěny a v tuhém stavu tvoří soudržný celek. Slitiny mají obvykle lepší vlastnosti než kovy, z nichž byly vyrobeny. Podle složek rozlišujeme mezi slitinami soustavy:

- jednosložkové (unární) – např. čistý Sn;
- dvousložkové (binární) – např. bronz Cu-Sn;
- trojsložkové (ternární) např. dural Al-Cu-Mg;
- vícesložkové (polykomponentní) např. vysokolegované oceli Fe-C-Cr-Ni-Mo-V.

4.1 FÁZE A FÁZOVÉ ROVNOVÁHY

Fáze (soustavy) – jsou stejnorodé, fyzikálně a chemicky odlišitelné části soustavy, tvořené jednou či více složkami a oddělené od ostatních oblastí mezifázovým rozhraním. Podle fyzikálněchemické podstaty mohou být fázemi prvky, roztoky nebo chemické sloučeniny. Fáze lze třídit podle jejich skupenství na:

- plynné (g);
- kapalné (l);
- pevné (s).

Při studiu termodynamických soustav kovů mají význam především fáze kapalné a pevné. Kapalná fáze (tavenina) se vyznačuje tekutostí - schopností zaplnit tvar, v kterém se nachází a neschopností odolávat smykovému napětí. U kovů se předpokládá, že i v kapalném stavu vykazují určitou uspořádanost atomů, ale jen na krátkou vzdálenost.

Tuhé fáze kovů jsou většinou krystalické, mohou však být i amorfní (nekrystalické – kovová skla). V kovových soustavách mohou tyto fáze tvořit:

- a) čisté látky (prvky – např. Cu)
- b) tuhé roztoky
 - substituční (např. Au-Ag)
 - intersticiální (např. Fe-C)
- c) intermediární fáze – elektrochemické sloučeniny, sloučeniny s iontovou nebo kovalentní vazbou, sloučeniny určené velikostním faktorem, substituční a elektronové sloučeniny.

Největší počet fází, které mohou koexistovat v rovnováze, je určen fázovým pravidlem (Gibbsovým zákonem fází). Toto pravidlo vyjadřuje vztah mezi stupněm volnosti soustavy ν , počtem složek (komponent) soustavy k , počtem fází f a počtem vnějších proměnných činitelů n ($n=2$ pokud uvažujeme proměnné teplotu i tlak). Platí:

$$\nu + f = k + 2 \quad (4.1)$$

pro podmínku $p = konst$

$$\nu + f = k + 1 \quad (4.2)$$

Počet termodynamických stupňů volnosti ν odpovídá počtu nezávisle proměnných (teplota, tlak, koncentrace, apod.), které se mohou změnit, aniž by se tím změnil počet a druh koexistujících fází.

Graficky lze problematiku rovnováhy fází vyjádřit pomocí rovnovážných diagramů (fázových diagramů). K popisu termodynamických rovnováh slitin kovů se v technické praxi využívá binárních rovnovážných diagramů (BRD).

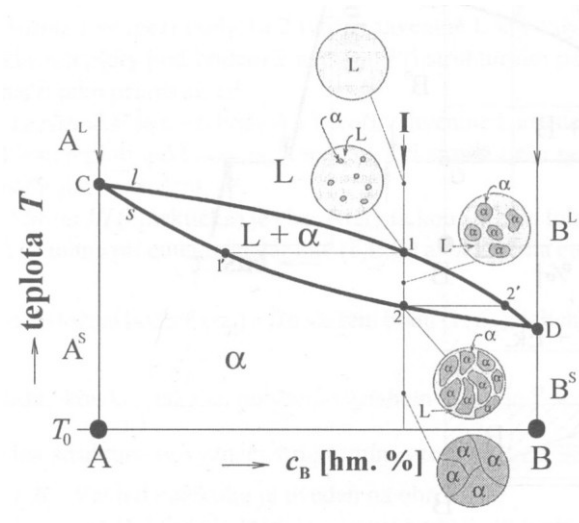
4.2 BINÁRNÍ ROVNOVÁŽNÉ DIAGRAMY S ÚPLNOU ROZPUSTNOSTÍ

V soustavách kovů jsou složky v tekutém stavu dokonale mísitelné a tvoří jedinou homogenní kapalnou fázi (taveninu). V tuhém stavu je mísitelnost složek různá a podle vzájemné rozpustnosti pak rozeznáváme BRD s:

- s úplnou vzájemnou rozpustností složek;
- s částečnou vzájemnou rozpustností složek (s peritektickou nebo eutektickou přeměnou);

- s úplnou vzájemnou nerozpustností.

BRD s úplnou rozpustností viz obr. 9.



Obr. 9 – Binární rovnovážný diagram s úplnou rozpustností

BRD je definován plochami, body a čárami vyjadřujícími stěžejní oblasti diagramů. V BRD s úplnou rozpustností plochy diagramů vytyčují existenci fází:

L (T) – likvid, tavenina (T);

α – tuhý roztok;

A, B – čistá složka A resp. B.

Čáry diagramu udávají rovnováhu koexistujících fází:

l – likvidus (spojnice teplot začátku tuhnutí);

s – solidus (spojnice teplot konce tuhnutí).

U skutečných soustav se BRD s úplnou rozpustností v tuhém stavu uplatňuje u slitin Ni-Cu, Ag-Pd.

4.3 BINÁRNÍ ROVNOVÁŽNÉ DIAGRAMY S ČÁSTEČNOU ROZPUSTNOSTÍ A EUTEKTICKOU PŘEMĚNOU

Dalším typem diagramu je BRD s částečnou rozpustností (obr. 10). U základních složek A, B, na rozdíl od předchozího případu dochází jen k částečné rozpustnosti. Také musí platit, že teploty tavení obou složek jsou si blízké. V diagramu se vyskytují plochy s těmito fázemi:

L (T) – likvid, tavenina (T);

α – tuhý roztok přísady B v A;

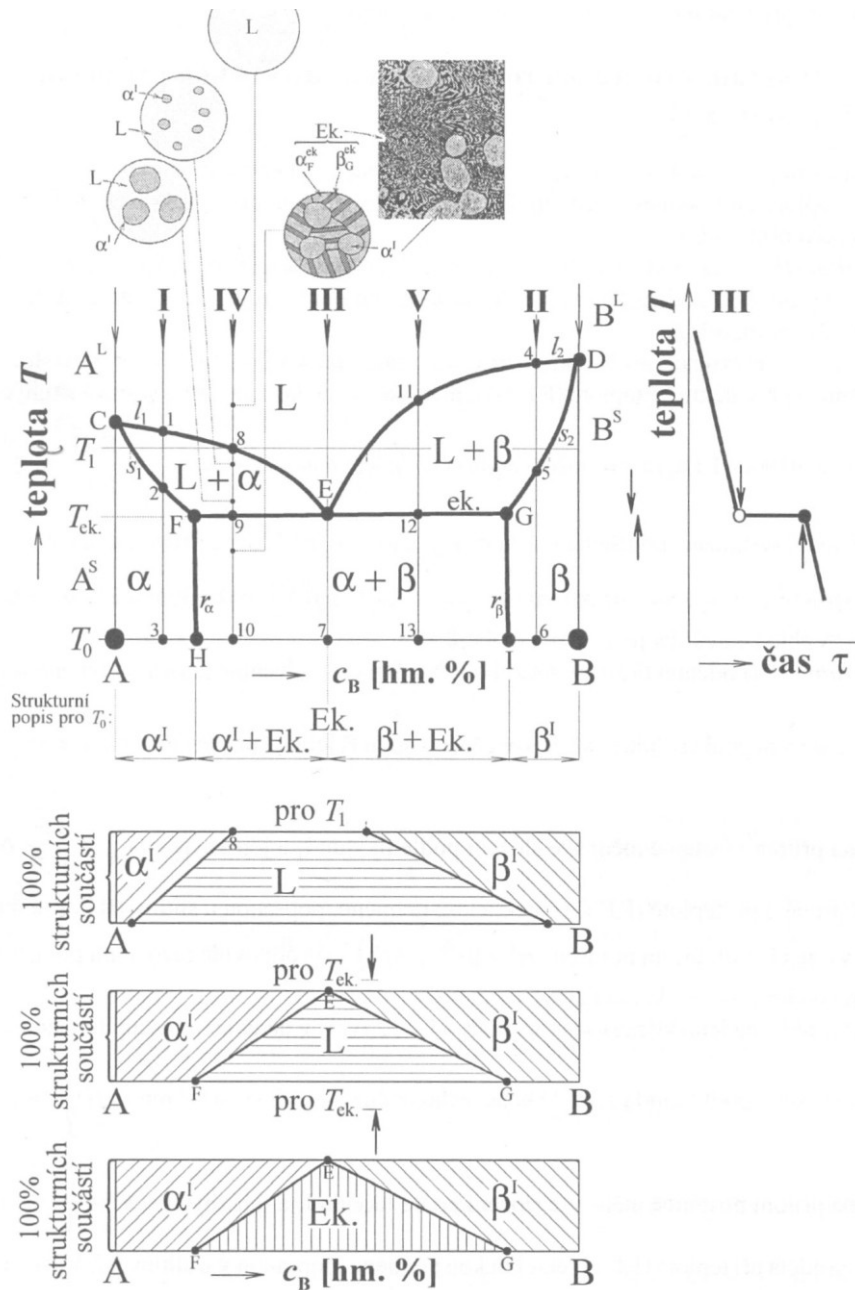
β – tuhý roztok přísady A v B;

A, B – čistá složka A resp. B.

V BRD se dále nachází, kromě čar likvidu a solidu, přímka rovnoběžná s koncentrační osou, která se označuje:

ek – eutektická přímka, která vymezuje teplotu eutektické přeměny (ukončení tuhnutí);

Na eutektické přímce leží eutektický bod (E), který určuje rovnováhu taveniny a dvou tuhých fází.



Obr. 10 – Binární rovnovážný diagram s částečnou rozpustností

V diagramu se vyskytují tyto plochy a přímky:

L (T) – likvid, tavenina (T);

A, B – čistá složka A resp. B.

ek – eutektická přímka, která vymezuje teplotu eutektické přeměny (ukončení tuhnutí);

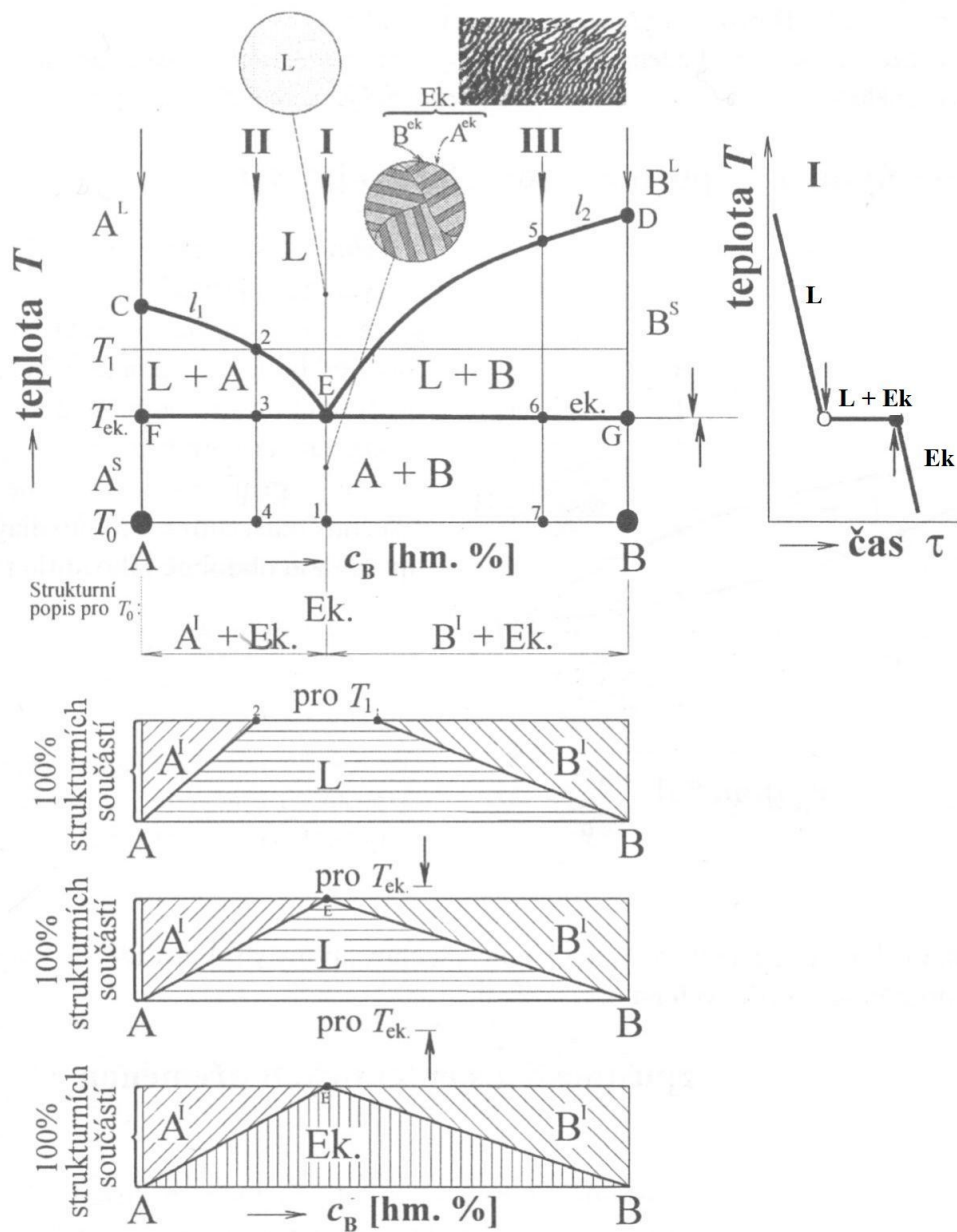
Na eutektické přímce leží eutektický bod (E). Eutektikum je v tomto případě tvořeno směsí čistých látek (A a B).

U BRD se někdy konstruuje ještě tzv. Sauverovy diagramy (obr. 10 dole). Sauverův diagram umožňuje pro danou teplotu zjistit procentuální podíly zastoupených fází. BRD s částečnou rozpustností se vyskytuje např. u slitin Ag-Cu, Bi-Sn, Pb-Sn.

4.4 BINÁRNÍ ROVNOVÁŽNÉ DIAGRAMY S ÚPLNOU NEROZPUSTNOSTÍ A S EUTEKTICKOU PŘEMĚNOU

Vzájemná nerozpustnost složek je vzácná (např. u Ag-Si, Au-Si) a souvisí s termodynamikou soustavy, respektive s entropií soustavy. BRD s úplnou nerozpustností složek a s eutektickou přeměnou je na obr.11. U složek nedochází k jejich vzájemné rozpustnosti, a proto se v diagramu nemohou vyskytovat tuhé roztoky. Fáze jsou tvořeny vždy jen krystalky čisté látky.

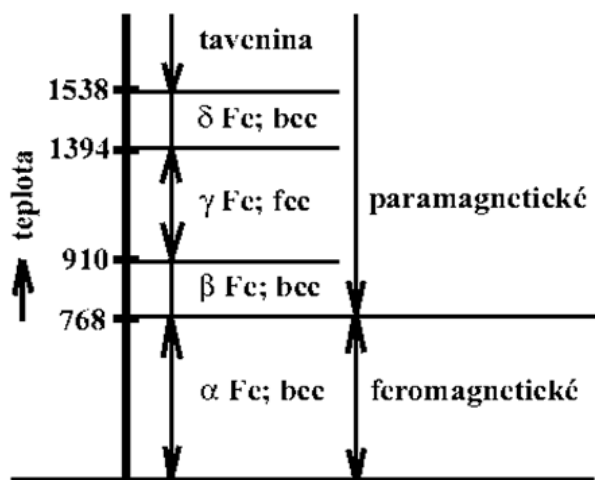
Rovnovážné diagramy mají značný význam nejenom teoretický, ale i praktický pro nejrůznější slitiny kovů, polovodiče, keramické materiály a chemické technologie. Podle rovnovážných diagramů lze posoudit rozsah mísitelnosti složek, odměšování slitin, teploty tavení apod. Poznatky z BRD se často uplatňují u reálných soustav, např. slitin neželezných kovů (vytvrditelné slitiny Al, pájky apod), ale především u velmi významné skupiny technických materiálů, a to slitin železa s uhlíkem (ocelí a litin).



Obr. 11 – Binární rovnovážný diagram s úplnou nerozpustností a eutektickou přeměnou

5. SOUSTAVA ŽELEZO – UHLÍK

Železo je polymorfní kov, který při ohřevu z normální teploty do taveniny prodělá dvě fázové transformace v tuhém stavu a jednu změnu skupenství, viz obr.12. Při normální teplotě má čisté železo mřížku bcc a je feromagnetické. Čisté železo je podobně jako jiné čisté kovy velmi měkké, dobře tvárné a má malou pevnost. Jako konstrukční materiál je proto nevhodné.



Obr. 12 – Čisté železo a jeho polymorfie

Aby se dosáhlo požadovaných vlastností (pevnosti, tvrdosti, houževnatosti, ..), využívají se v praxi slitiny železa s uhlíkem:

- oceli a bílé litiny (metastabilní slitiny);
- grafitické litiny (stabilní slitiny).

Tyto dvě skupiny patří k základním konstrukčním materiálům široce používaným ve všech oblastech lidské činnosti.

5.1 DIAGRAM Fe - Fe₃C

Binární diagram metastabilní soustavy Fe – Fe₃C má v technické praxi význam pro oceli (nebo bílé litiny). Osa koncentrace sahá od 0% C do pouze 6,68% C (6,68% C je množství, které je podle stechiometrického poměru nezbytné na vytvoření 100% karbidu železa Fe₃C). Proto jsou komponentami zúčastněnými v tomto diagramu 100% Fe na levé straně a 6,687% C, tj. 100% cementitu, na pravé straně. Na svislé ose se vynáší teplota, tlak je uvažován jako konstantní.

V diagramu se vyskytují tyto základní fáze:

L – tavenina

δF – δferit – intersticiální tuhý roztok C v δFe;

A – austenit – intersticiální tuhý roztok C v γFe;

F – (α) ferit – intersticiální tuhý roztok C v αFe;

cem – cementit – intersticiální chemická sloučenina Fe₃C;

cem^I – cementit primární;

cem^{II} – cementit sekundární;

cem^{III} – cementit terciární;

a strukturní směsi:

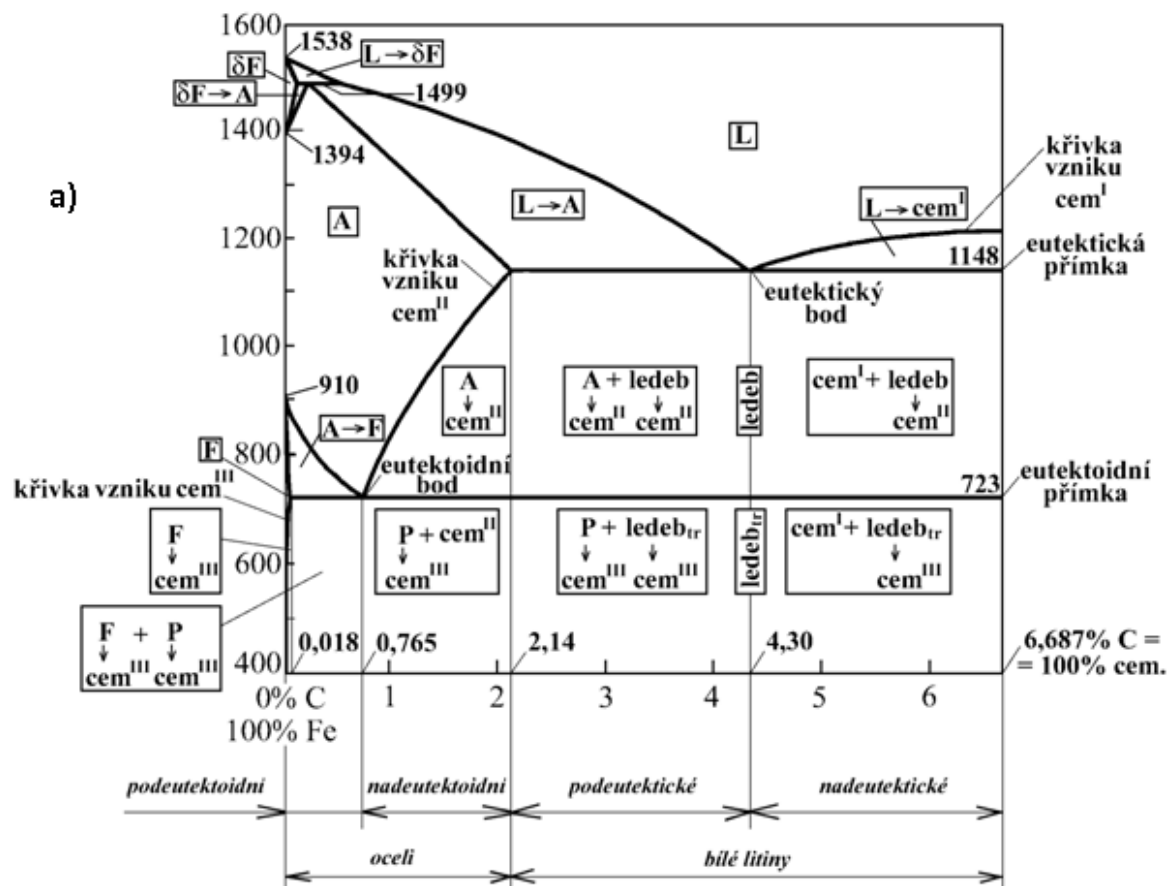
ledeb – ledeburit, směs A + cem;

P – perlit, směs F + cem;

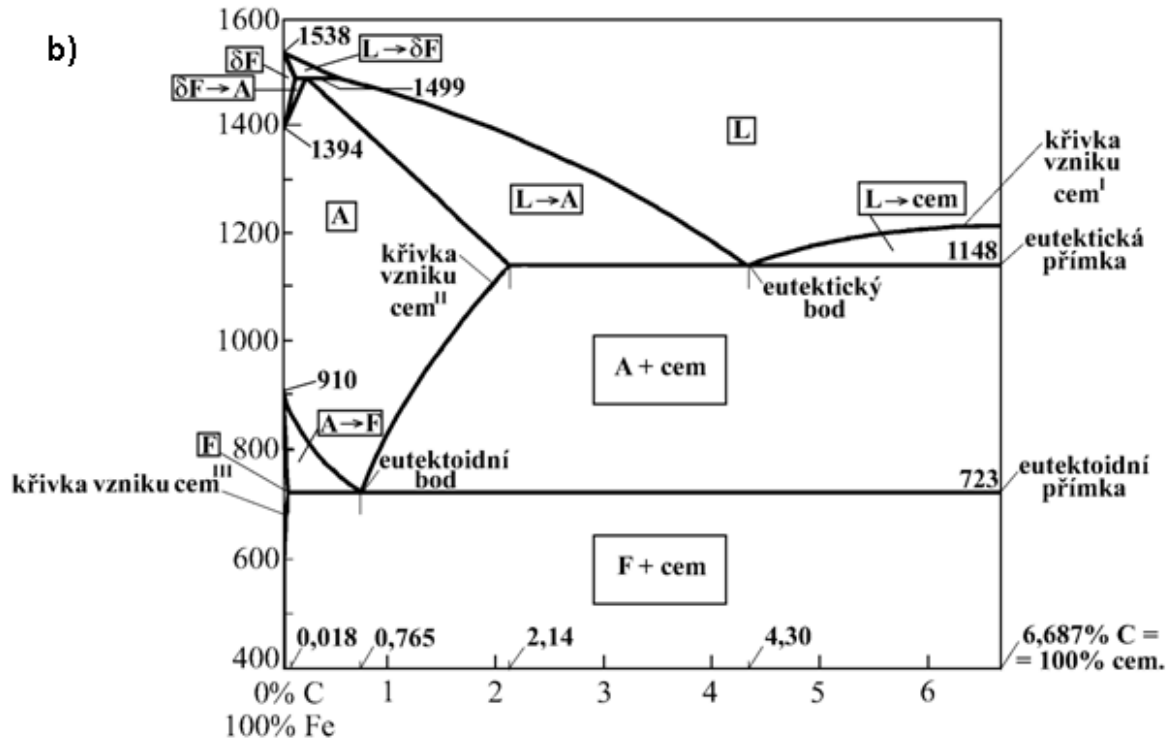
Dále se v diagramu vyskytují: eutektická a eutektoidní přímka, eutektický a eutektoidní bod, ..

Rozdíl mezi fází a strukturou je následující:

- Fáze se skládá z atomů jednoho nebo více prvků (např. fáze austenit je tuhý roztok uhlíku v γFe). Příklad fázového popisu digramu Fe – Fe₃C je uveden na obr.13b.
- Struktura se skládá z několika fází (např. struktura eutektika - ledeburitu se skládá z fází austenitu a cementitu). Příklad strukturního popisu digramu Fe – Fe₃C je uveden na obr. 13a.



Obr. 13a – Strukturní popis diagramu Fe-Fe₃C

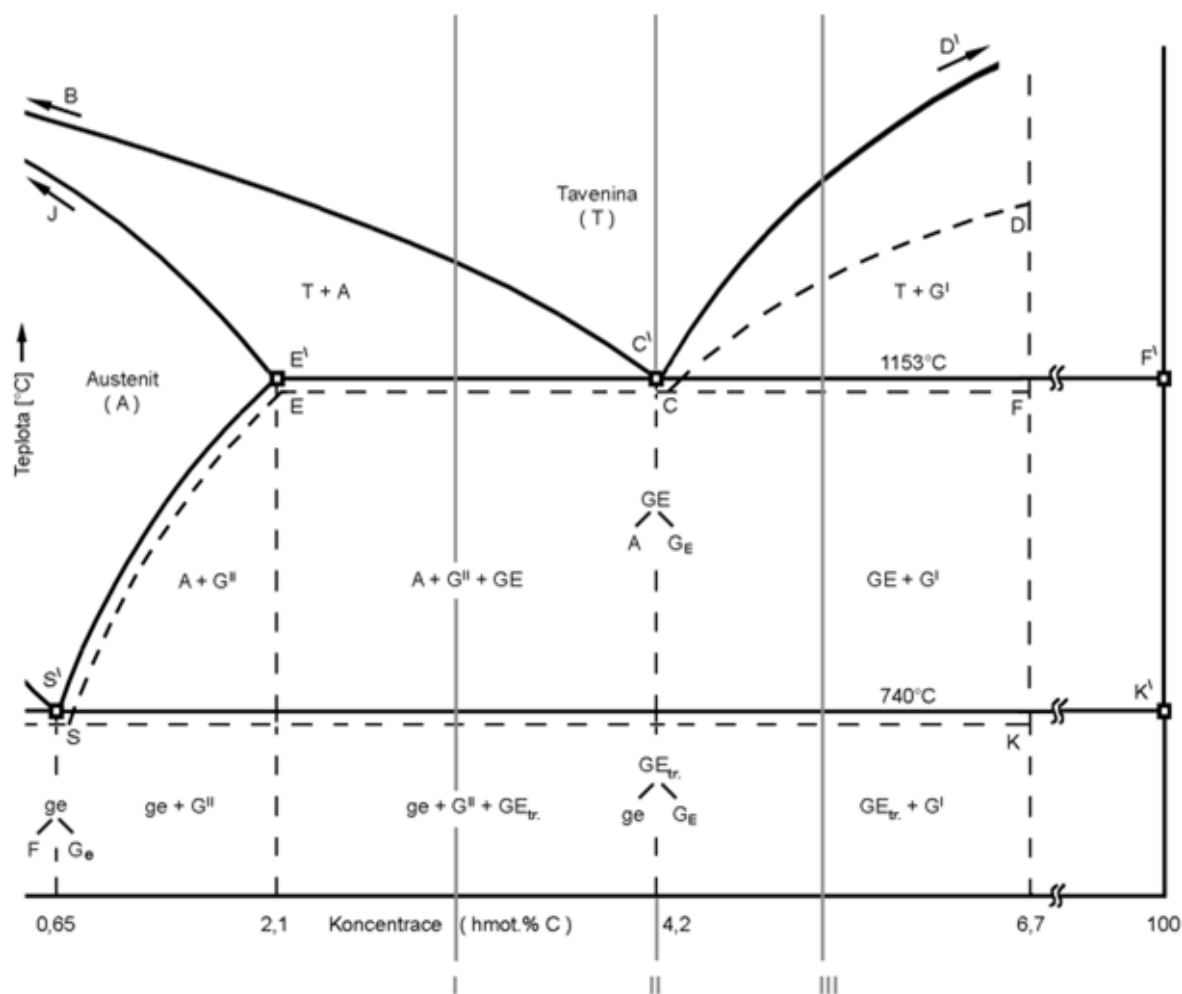


Obr. 13b – Fázový popis diagramu Fe-Fe₃C

Diagram Fe – Fe₃C (obr. 13a, b) slouží ke zjišťování struktury zkoumané slitiny při určité teplotě. Ve struktuře materiálu se s poklesem teploty odehrávají fázové transformace, které probíhají při poklesu teploty z oblasti taveniny až do normální teploty 20°C. Pokud se naopak materiál ohřívá, probíhají v něm stejné procesy, avšak v opačném pořadí.

5.2 DIAGRAM Fe - C

Na obr. 14 je strukturní popis diagramu Fe – C. Na rozdíl od předchozího případu se jedná o stabilní soustavu, kde se vyskytuje uhlík (G - grafit) jako samostatná fáze.



Obr. 14 – Strukturní popis diagramu Fe-C

Podmínky k ustavení stabilní nebo metastabilní soustavy souvisí s těmito faktory:

- Obsahem uhlíku. Zvyšování obsahu C podporuje vylučování grafitu. Tento vliv se uplatňuje až při obsahu uhlíku nad 2 % (při nízkém obsahu C se ustavuje metastabilní rovnováha).
- Rychlostí ochlazování. Vysoký obsah uhlíku a pomalé ochlazování přispívá k ustavení stabilní rovnováhy, naopak rychlé ochlazení podporuje vylučování cementitu (metastabilní rovnováha).
- Vlivem dalších prvků. Ve slitinách Fe-C podporuje Si tvorbu grafitu, naopak Mn tvorbu cementitu.

6. TEPELNÉ ZPRACOVÁNÍ OCELÍ

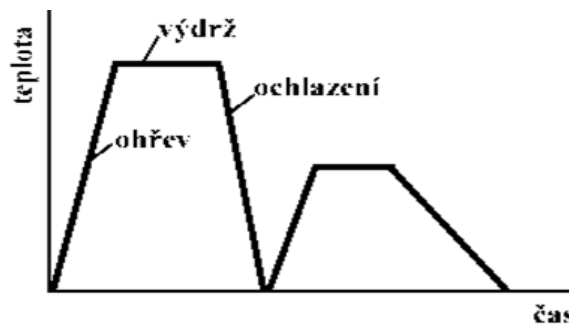
Od málokterého technického materiálu se požaduje tolik rozdílných a často i protichůdných vlastností jako od ocelí. Pro obrábění je třeba, aby obrobek byl měkký,

výsledná součást naopak tvrdá a houževnatá. Toho lze v technické praxi dosáhnout jen tepelným nebo chemicko-tepelným zpracováním.

Většina ocelí patří mezi polymorfní slitiny, u nichž se využívá fázových přeměn v tuhém stavu. Vychází se přitom ze znalostí rovnovážných diagramů, především z metastabilního Fe-Fe₃C a transformačních diagramů (IRA, ARA). Základní tepelné zpracování ocelí lze rozdělit do těchto základních skupin:

- žíhání;
- kalení;
- zušlechťování (kalení + popouštění);
- chemicko-tepelné zpracování.

Tepelné zpracování (TZ) je pochod, při kterém se výrobek podrobuje jednomu nebo několika tepelným cyklům tak, aby se dosáhlo požadované struktury a tím i vlastností (tvrdost, pevnost, houževnatost, ..). Každý cyklus tepelného zpracování se skládá z ohřevu, výdrže na teplotě a ochlazení. Průběh TZ se znázorňuje graficky v souřadnicích čas - teplota (obr. 15). K požadované změně struktury dochází kombinací výdrže na teplotě a ochlazovacích podmínek.



Obr. 15 – Obecný cyklus tepelného zpracování

Jako ochlazovací prostředí se většinou používají tato prostředí:

Ochlazování v peci – pec je nejmírnější ochlazovací prostředí. Regulací tepelných podmínek pece lze ochlazovat cíleně a velmi pomalu.

Ochlazování na vzduchu – mírné ochlazovací prostředí. Pokud se použije vzduch z ventilátoru, rychlost ochlazování je o něco vyšší, ale pořád zůstává nízká.

Ochlazování v oleji – olej ochlazuje intenzivněji než vzduch, ochlazovací intenzitu lázně je možno ještě zvýšit prouděním oleje.

Ochlazování ve vodě – voda je nejintenzivnějším ochlazovacím prostředím. Navíc je ve srovnání např. s olejem levná a neškodí zdraví ani životnímu prostředí. Kvůli vysoké ochlazovací schopnosti však může způsobit u složitějších dílců deformace a trhliny.

Rychlost ochlazování z teploty výdrže je významným faktorem ovlivňujícím výsledné vlastnosti zpracovávaného materiálu. Rychlé ochlazení je nutné k vytvoření přesyceného tuhého roztoku u kalení, pomalé ochlazování je typické pro žíhání.

6.1 ŽÍHÁNÍ

Žíhání je tepelné zpracování, při kterém se u součásti dosahuje určitého rovnovážného stavu materiálu. Cílem žíhání je dosáhnout strukturu tvořenou stabilními fázemi. Žíhání sestává z ohřevu na žíhací teplotu, výdrže na teplotě a ochlazování nízkou rychlostí (na vzduchu nebo v peci). Žíhání (viz obr. 16) se dělí na:

A) Žíhání s překrystalizací

- normalizační (a);
- homogenizační (b).

Podstata žíhání s překrystalizací spočívá v tom, že u oceli proběhne austenitizace, tedy přeměna feritu a perlitu na austenit (ohřev nad A_{c3}).

Homogenizačním žíháním se vyrovnává chemická nesejnorodost, která vznikla při tuhnutí odlitků nebo ingotů. Volí se vysoká homogenizační teplota, u ocelí obvykle v rozmezí 1100 až 1250°C s dlouhou výdrží na teplotě (10 až 15 hodin), ochlazuje se v peci.

Normalizační žíhání spočívá v ohřevu součásti na teplotu 30 až 50°C nad A_{c3} a v ochlazování takovou rychlostí, aby se vytvořila struktura feritu a perlitu. Výdrž na teplotě bývá 1-4 h a ochlazuje se na klidném vzduchu. Normalizačním žíháním se zjemní austenitické zrno a zlepší mechanické vlastnosti.

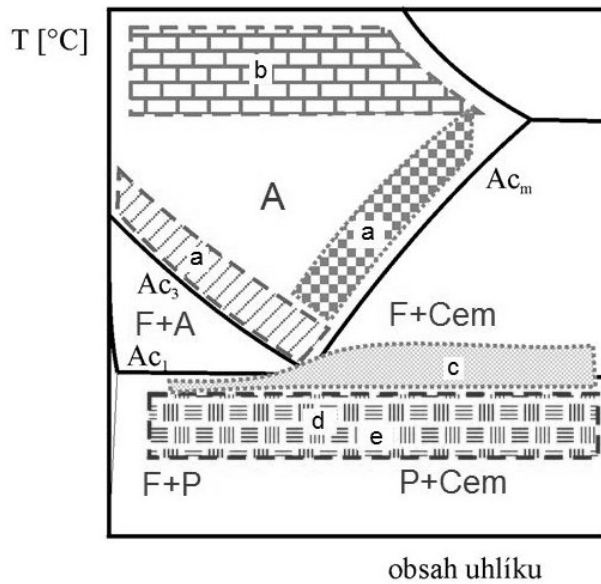
B) Žíhání bez překrystalizace

- na měkko (c);
- ke snížení pnutí (d);
- rekrystalizační (e).

Žíhání na měkko se provádí pro získání měkké dobře obrobitelné struktury. Toho se dosáhne změnou lamelárního perlitu na globulární. Žihá se při teplotě 620 - 680 °C s výdrží 4-8h, ochlazuje se v peci.

Žíhání ke snížení pnutí slouží k snížení vnitřních pnutí vnesených do součásti při předchozím tepelném zpracování, mechanickém opracování, svařování nebo odlévání. Žihá se v rozmezí 450 - 600 °C s krátkou výdrží (1-2h) a ochlazením v peci.

Žíhání rekrystalizační se uplatňuje u ocelových výrobků tvářených za studena k odstranění zpevnění vyvolaného předchozím tvářením. Používá se také jako mezioperační žíhání (při tvářením za studena). Teploty ohřevu dosahují 550 - 650 °C s výdrží do 5h.



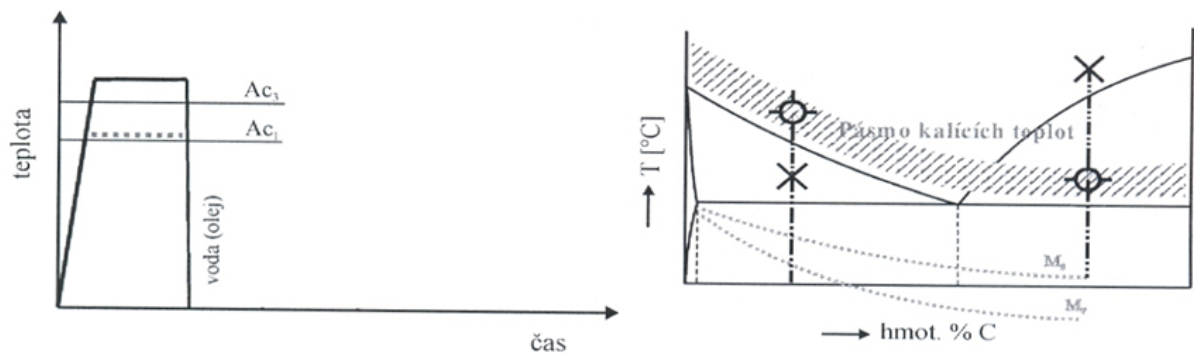
Obr. 16 – Přehled rozmezí žíhacích teplot ocelí

6.2 KALENÍ

Cílem kalení je dosáhnout nerovnovážné struktury s vysokou pevností a tvrdostí. Z hlediska výsledné struktury se **kalení** dělí na:

- **martenzitické;**
- **bainitické.**

Správná volba kalících teplot je naznačena na obr. 17.



Obr. 17 – Průběh kalení a kalících teplot ocelí

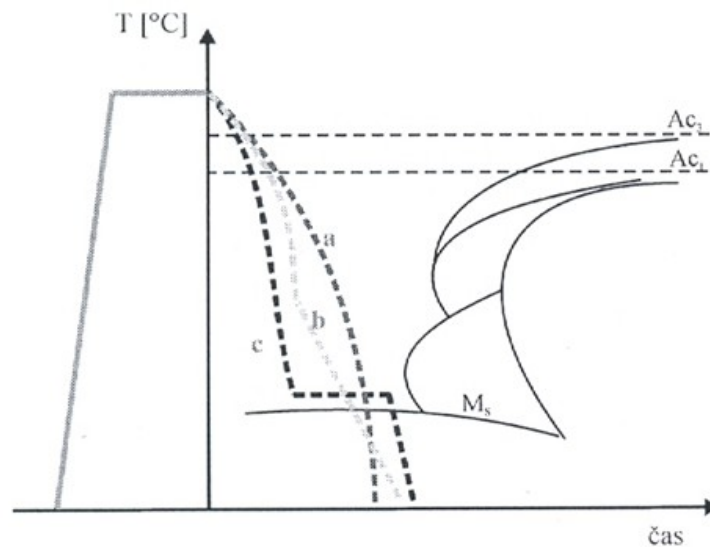
Při hodnocení kalených součástí se vychází z pojmů zakalitelnost a prokalitelnost. **Kalitelnost** je schopnost materiálu dosáhnout kalením určité tvrdosti. Jako kalitelné jsou považovány oceli s obsahem uhlíku nad 0,35 %. U legovaných ocelí se obsah uhlíku potřebný k zakalení mírně snižuje a to díky přítomnosti legujících prvků v oceli. **Zakalitelnost** je dána maximálně dosaženou tvrdostí martenzitu, která souvisí s obsahem uhlíku. **Prokalitelnost** je schopnost oceli získat tvrdost odpovídající smluvní hodnotě (např. 50% martenzitu ve struktuře) v určité hloubce pod povrchem součástí.

Podle průběhu ochlazování může být kalení (martenzitické) viz obr. 18:

a) nepřetržité (přímé);

b) přetržité:

- lomené kalení (a);
- termální kalení (b);
- kalení se zmrazováním (c).



Obr. 18 – Přehled průběhů ochlazování při martenzitickém kalení

Z hlediska průřezu lze kalení součásti rozdělit na:

- objemové;
- povrchové (např. kalení rozměrných hřídelů).

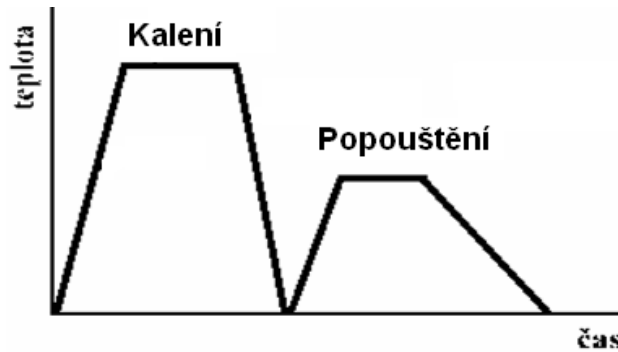
Objemové kalení se vyznačuje dosažením rovnoměrné martenzitické (bainitické) struktury v celém objemu kalené součásti. Tento požadavek je častý u nástrojů. Naproti tomu **povrchové kalení** sestává z rychlého ohřevu povrchové vrstvy součásti na kalicí teplotu a z následného rychlého ochlazení, při kterém se v povrchové vrstvě přemění austenit na martenzit. Povrchové kalení se využívá hlavně k zakalení rozměrných hřídelů, kde je požadováno měkké houževnaté jádro a tvrdý odolný povrch

Podle zdroje tepla může být k ohřevu povrchové vrstvy využito plamenu nebo induktoru. Pak se toto kalení nazývá:

- Povrchové kalení plamenem – zdrojem tepla je plamen hořáku, ve kterém se spaluje vhodný plyn (acetylen, svítiplyn, metan, propan) s kyslíkem. Ohřev je rychlý a výdrž na kalicí teplotě je také krátká, takže nedochází k růstu austenitického zrna.

- Indukční povrchové kalení – součást se vloží do induktoru, kterým prochází elektrický proud o vysoké frekvenci. V povrchu součásti se indukují vířivé proudy. Ohřátá povrchová vrstva se zakalí vodní sprchou nebo v lázni.

Po zakalení je často nutno součást dále tepelně zpracovat a snížit tak vnitřní pnutí a náchylnost k prasklinám. Toto další TZ se označuje jako popouštění. Princip popouštění spočívá v ohřevu kalené součásti s martenzitickou strukturou na teploty v rozmezí 100 – 300°C a pomalém ochlazení, čímž dojde k snížení pnutí, zmenšení podílu zbytkového austenitu. Zvyšuje se houževnatost materiálu a jeho rozměrová stálost.



Obr. 19 – Průběh kalení a popouštění: zušlechťování

V praxi se často používá obou způsobů tepelného zpracování tedy martenzitického kalení a popouštění. Potom se tento postup TZ označuje jako **zušlechťování** (obr. 19).

6.3 CHEMICKO – TEPELNÉ ZPRACOVÁNÍ

Chemicko-tepelné zpracování (CHTZ) je proces, při kterém se uplatňuje vliv zvýšené teploty společně s chemickým, resp. fyzikálně chemickým působením okolního prostředí na povrch součásti. Výsledkem je změna chemického složení povrchu a tím i změna užitných, resp. technologických vlastností povrchu součásti. Každé CHTZ začíná na povrchu vsázky (součásti). Trvá-li kratší dobu, změny chem. složení se projeví pouze v povrchové vrstvě, která může být různě silná.

Druhy CHTZ:

- cementace;
- nitridace;
- nitrocementace;
- karbonitridace;
- sulfonitridace, boridování, difúzní hliníkování a chromování apod.

Cementace je vůbec nejpoužívanějším způsobem CHTZ a používá se již od dob starého Egypta. Cementace může probíhat v těchto prostředích:

- cementace v prášku (tuhé prostředí);
- cementace v plynné atmosféře;
- cementace v solných lázních (kapalné prostředí).

Nejstarší technologií cementace je cementace v prášku (v tuhém prostředí). Cementační prášky se skládají zpravidla z amorfního uhlíku (dřevěné uhlí) a aktivátoru (uhličitan v množství cca 5%). Moderní metodou je cementace v řízené plynné atmosféře připravené nedokonalým spálením (částečnou oxidací a endotermickým štěpením) metanu (zemního plynu) a obohacené v peci metanem, propanem nebo etylénem. Výkonnou ale problematickou je cementace ve velmi toxických kyanidových solných lázních. Proces je založen na oxidaci roztaveného kyanidu rozpouštějícím se vzdušným kyslíkem za vzniku CO, který je hlavní nauhličující látkou.

Cementační teploty se pohybují kolem 800 až 950°C. Cementační vrstvy se vyrábějí v tloušťkách od 0,05 mm do 5 i více mm. Nejčastější jsou při tom vrstvy okolo 1,0 mm. Cementační oceli obsahují od 0,05 do 0,25%C (nejčastěji od 0,15 do 0,20%C). ***K dosažení požadovaných vlastností je třeba součást po cementaci zakalit!***

Nitridace probíhá v těchto prostředích:

- nitridace v kapalném prostředí;
- nitridace v plynném prostředí.

Při nitridování se povrch součásti sytí dusíkem v plynném nebo kapalném prostředí. Povrchová vrstva obsahuje tvrdé nitridy vhodných prvků – nejčastěji Al, V, Cr. Tvrdost povrchu po nitridování je vyšší než po cementaci nebo povrchovém kalení. Deformace součásti jsou minimální, protože nitridační teploty jsou relativně nízké – kolem 550°C. Tloušťka nasycené vrstvy je menší než po cementování; řádově desetiny a setiny milimetru. Před nitridací se součásti zušlechťují, po nitridaci se již tepelně nezpracovávají.

7. ROZDĚLENÍ OCELÍ PODLE POUŽITÍ

Oceli patří mezi jedny z nejpoužívanějších konstrukčních materiálů v technické praxi. Podle použití mohou být:

- konstrukční (uhlíkové, legované);
- nástrojové (uhlíkové, legované).

Konstrukční oceli nachází uplatnění pro návrhy strojních zařízení pracujících v nejrůznějších provozních podmínkách (za zvýšených teplot, nízkých teplot, v korozních atmosférách apod.). Kromě uhlíku (rozdělení viz dále) mohou obsahovat i další legující prvky pro zlepšení jejich

vlastností. Nástrojové oceli jsou primárně určeny pro konstrukci nástrojů s dobrou odolností proti opotřebení.

7.1 KONSTRUKČNÍ OCELI

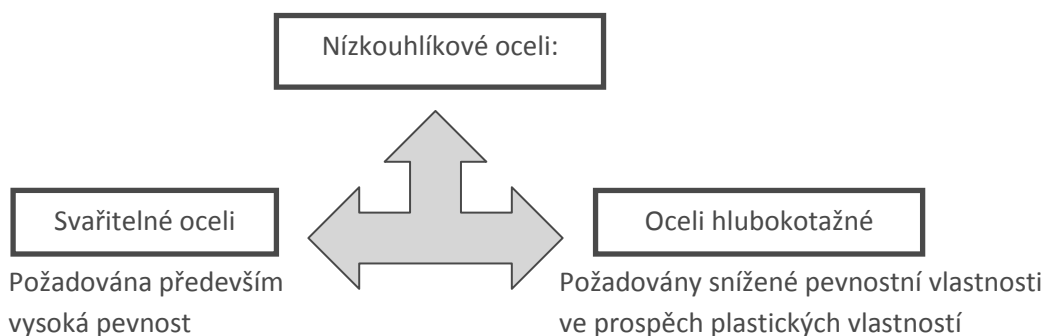
Konstrukční oceli jsou jednou z nejdůležitějších skupin materiálů pro běžné použití v praxi. Podle obsahu dalších příměsových prvků se dělí na uhlíkové (nelegované), které postačují pro běžné aplikace a legované vhodné k použití v aplikacích požadujících specifické vlastnosti materiálu, např. žárupevnost, korozivzdornost, vysokou pevnost, výbornou prokalitelnost apod. Skupina uhlíkových ocelí se ještě podle obsahu C dělí na:

- nízkouhlíkové oceli,
- středněuhlíkové oceli,
- vysokouhlíkové oceli.

Někdy je u nízkouhlíkových ocelí požadován materiál vhodný pro obrábění na automatických obráběcích centrech, pak se mluví o tzv. automatových ocelí, což jsou specifické nízkouhlíkové oceli s výbornou obrobitelností (do 0,3 % S, P a max. 0,25 % Pb)

Středněuhlíkové a vysokouhlíkové oceli (0,25-0,8% C) se používají v konstrukcích a strojních zařízeních, kde je požadavek na vyšší pevnost a tvrdost materiálu (tj oceli vhodné pro tepelné zpracování). Oceli s obsahem okolo 0,2 % C jsou vhodné k cementování a kalení nebo nitridaci. Oceli s vyšším obsahem C se mohou tepelně zpracovávat (zušlechťovat).

Mezi konstrukčními ocelmi jsou nejpoužívanější skupinou **oceli nízkouhlíkové**. Tyto oceli se dále dělí do dvou velkých skupin (obr. 20):



Obr. 20 – Nízkouhlíkové oceli

Svařitelné oceli obvyklých jakostí zařazeny ve třídě 11 (dle ČSN). Obsah uhlíku je u těchto ocelí nižší než 0,22%. U některých ocelí se zaručuje vrubová houževnatost při teplotě 20°C. Z hlediska použití při rozdílných teplotách se tyto oceli rozdělují na oceli pro práci za normální teploty, za snížené teploty nebo za zvýšené teploty (žárupevné).

Svařitelnost ocelí závisí především na chemickém složení. Jeho vliv se vyjadřuje pomocí tzv. uhlíkového ekvivalentu (Ce):

$$C_e = \%C + \frac{\%Mn}{6} + \frac{\%Cr}{5} + \frac{\%Ni}{5} + \frac{\%Mo}{4} + \frac{\%Cu}{4} + \frac{\%P}{3} + 0,0024 t, \quad (7.1)$$

kde *C, Mn, Cr, Ni, Mo, Cu, P* jsou obsahy prvků v % a *t* je tloušťka materiálu v mm.

Oceli hlubokotažné se vyznačují nízkým obsahem uhlíku a výbornými plastickými vlastnostmi. Používají se často v potravinářském průmyslu, jsou vhodné k tváření (tažení, protlačování, ..). Při použití těchto ocelí je problematické stárnutí.

Stárnutím nízkouhlíkových ocelí rozumíme rozpad více, nebo méně přesyceného tuhého roztoku uhlíku v železe α (feritu), projevující se nižší plasticitou a houževnatostí za současného zvýšení pevnostních vlastností. Podstatou stárnutí je interakce intersticiálních atomů C a N se strukturálními poruchami a precipitace nerovnovážných příp. rovnovážných fází bohatých na tyto prvky. Obvykle rozlišujeme dva základní druhy stárnutí nízkouhlíkových ocelí, přestože podstata pochodu zůstává stejná:

- stárnutí po rychlém ochlazení (tepelné) zpravidla z teplot blízkých A_1 , k němuž dochází v důsledku přesycení feritu uhlíkem a dusíkem;
- deformační stárnutí (po tváření za studena), k němuž dochází po plastické deformaci za studena především v důsledku zvýšeného množství pohyblivých dislokací ve feritu.

K posouzení vystárnutého materiálu se využívá zkouška podle Erichsona. Zkouška je založena na posouzení prohloubení v plechu a následném posouzení zda je ocel odolná proti stárnutí nebo není.

Další oceli ze skupiny uhlíkových ocelí jsou **automatové oceli** (dle ČSN 11 1XX). Jedná se o oceli s vyšším obsahem S, Pb, Zr, Te (pro snadné oddělování třísky), které jsou vhodné pro obrábění vysokými reznými rychlostmi.

Mezi běžné konstrukční materiály patří také ušlechtilé konstrukční oceli (tř. 12), legované oceli (tř. 13-16) a oceli se zvláštními vlastnostmi (tř. 17). Patří sem **oceli k cementování, oceli k nitridování a oceli k zušlechťování** (mohou být uhlíkové i legované). Jejich chemické složení odpovídá požadavkům na příslušné tepelné zpracování. V případě ocelí k cementování jde o oceli s obsahem uhlíku 0,1 - 0,25 % a dalších prvků Mn, Cr, Ni. Oceli k nitridaci mají zvýšen ještě obsah Al, Cr, V, Ti. U ocelí k zušlechťování je požadavek na 0,3-0,6 % C a tyto oceli se používají vždy ve stavu zušlechtěném (zakaleném a popuštěném).

Vhodnou volbou přísad lze dosáhnout speciálních vlastností ocelí jako je žárupevnost, korozivzdornost, magnetické vlastnosti, zvýšená houževnatost za nízkých teplot apod. V technické praxi jsou ze skupiny ocelí se zvláštními vlastnostmi velmi početnou skupinou **korozivzdorné oceli a žáruvzdorné oceli**.

7.2 KOROZIVZDORNÉ A ŽÁRUVZDORNÉ OCELI

Korozivzdorné a žáruvzdorné oceli (tř. 17) mají zvýšenou odolnost proti korozi za normální i zvýšené teploty. Platí, že i tyto oceli postupně korodují, avšak mnohem pomaleji, takže zvýšená životnost vyváží jejich vyšší cenu. Volba korozivzdorné oceli je velmi obtížná, protože nezáleží jen na požadovaných mechanických vlastnostech, ale i na druhu prostředí, teplotě a tlaku. Tyto korozní vlastnosti se uvádějí ve sbornících mechanických vlastnosti a v příslušných materiálových listech. U technických materiálů rozlišujeme dva základní pojmy:

- Korozivzdornost - odolnost vůči korozi (elektrochemická) za normálních teplot (20°C).
- Žáruvzdornost - odolnost vůči korozi (chemická) za zvýšených teplot (nad 800°C).

Dle příslušného korozního mechanismu dělíme korozi na:

- chemickou - probíhá jako chemická reakce mezi povrchem součástky a nevodivým prostředím;
- elektrochemickou - součástka koroduje ve vodivém prostředí (elektrolytu).

Za určitých podmínek se kovy a jejich slitiny pokrývají ochrannou vrstvou tzv. pasivační vrstvou, která korozi značně zpomaluje, takže se stávají vůči korozi pasivní. Tvorbu této vrstvy podporuje především Cr nad 11,7% rozpuštěný v matici (zvyšuje stálost), nikl zvyšuje odolnost vůči redukčním kyselinám a molybden, který zvyšuje odolnost vůči bodové korozi a proti působení chloridů. Za zvýšených teplot se korozní pochody značně urychlují. Abychom vytvořili ochranou vrstvičku, legujeme ocel prvky s větší příbuzností ke kyslíku než železo (Cr, Al, Si). Charakteristický pro korozivzdorné a žáruvzdorné oceli je nízký obsah uhlíku. Při vyšším obsahu uhlíku dochází ke snižování obsahu chromu v matici (austenit, ferit) za tvorby karbidů a jejich vylučování na hranice zrn - tzn. nebezpečí vzniku mezikrystalické koroze.

Základní rozdělení korozivzdorných a žáruvzdorných ocelí podle chemického složení resp. struktury:

- vysokolegované chromové oceli (8 - 30% Cr);
- chrom-niklové austenitické oceli (např. 18/9 – Cr/Ni);
- chrom-manganové austenitické oceli s přísadou dusíku;
- vytvrditelné korozivzdorné oceli;
- dvoufázové oceli.

Korozivzdorné a žáruvzdorné oceli se používají v chemickém, potravinářském a energetickém průmyslu - nádrže, zásobníky, nádoby, přístroje, lopatky turbín, svorníky, rozváděcí potrubí apod.

7.3 OCELI PRO SPECIÁLNÍ POUŽITÍ

Na moderní konstrukční materiály jsou ve specifických případech kladeny speciální požadavky. Podle použití to mohou být:

Oceli odolné proti opotřebení. Řada strojních součástí je během provozu vystavena opotřebením (adheznímu, abrazivnímu nebo erozivnímu). Materiály odolné proti adheznímu opotřebení jsou především oceli na kluzná ložiska. Povrchy přicházející do styku s tuhými částicemi vyžadují oceli odolné proti abrazi. Zde se optimálních vlastností dosahuje kombinací vhodné základní martenzitické matrice (případně austenitické) a dispergovaných karbidů (M_3C , $M_{23}C_6$, M_7C_3 , MC).

Oceli pro nízké teploty musí splňovat především požadavek vysoké lomové houževnatosti při nízkých teplotách. Z hlediska nízkého poklesu houževnatosti s poklesem teploty jsou vhodné austenitické oceli legované Mn-Cr-N nebo Mn-Cr-Ni-N (použití pro kryogenické teploty). Pro zařízení pracující pouze za snížených teplot lze používat i uhlíkové a nízkolegované jemnozrnné oceli uklidněné Al nebo mikrolegované Nb. Uvedené materiály se využívají v leteckém průmyslu, pro výrobu kyslíku a tekutých plynů apod.

Oceli se zvláštními magnetickými vlastnostmi jsou materiály především pro elektrotechnický průmysl. Jde o magneticky tvrdé materiály, magneticky měkké materiály, antiremanentní oceli a nemagnetické oceli. Magneticky tvrdé materiály musí mít vysokou koerzivní sílu a stálost magnetických charakteristik. Tomuto požadavku vyhovují kalené uhlíkové oceli legované Cr (1% C, 3% Cr). Magneticky měkké materiály s nízkou koerzivní silou se používají na transformátorové plechy a většinou jde o nízkouhlíkové oceli s přísadou Si (0,04% C, 1,8 až 4,5% Si). Antiremanentní oceli se vyznačují vysokou stálostí magnetických charakteristik (odolností proti magnetickému stárnutí). Využívá se ocelí s nízkým obsahem N a zvýšeným obsahem Mn (asi 0,35 %). Nemagnetické austenitické oceli s vyšším obsahem uhlíku a legované Mn, Cr, Ni jsou vhodné např. k výrobě nemagnetických součástí generátorů, nosných kruhů apod.

Oceli s vysokou pevností, jsou takové materiály, jejichž pevnost v tahu přesahuje 1500 MPa. Vedle vysoké pevnosti se požaduje také dostatečná plasticita, houževnatost. Vysoké pevnosti se dosahuje kromě tradičního zpevnění (intersticiální, substituční a dislokační) také zpevněním dislokačním. Tepelným zpracováním lze u těchto ocelí dosáhnout pevnosti v tahu až 2300 MPa. Kombinací mechanického a tepelného zpracování může pevnost přesáhnout 3000 MPa. Vysocepevné oceli lze rozdělit na:

- Legované oceli zušlechtěné (pevnost $R_m = 2200 - 2400$ MPa). Jde o oceli legované Cr, Mo, V používané v leteckém průmyslu např. na podvozky letadel.
- Martenzitické vytvrditelné oceli (oceli Maraging) se složením 12 - 25 % Ni, 8 - 18 % Co, 3 - 10 % Mo a s vytvrzovacími přísadami Ti, Nb, Al ($R_m = 2200 - 3000$ MPa). Nevýhodou těchto ocelí je vysoká cena, proto se používají především v leteckém a kosmickém průmyslu, slouží k výrobě velmi namáhaných torzních tyčí, pružin, kloubů, razících nástrojů apod.

7.4 NÁSTROJOVÉ OCELI

Nástrojové oceli jsou materiály zařazené do třídy 19 (dle ČSN), vhodné hlavně pro výrobu nástrojů. Jejich použitelnost je předurčena především vysokou cenou (vysoký obsah legujících prvků = vysoká cena). Podle druhu nástroje a způsobu práce se mohou požadavky na nástrojové oceli výrazně lišit. Obecně se vyžaduje vysoká tvrdost, pevnost, odolnost proti opotřebení, dostatečná houževnatost, stálost vlastností za pracovních teplot, rozměrová stálost, popř. odolnost proti korozi. Optimální kombinace vlastností se dosahuje volbou vhodného materiálu a technologií jeho výroby.

Podle způsobu práce a použití se nástroje dělí na:

- nástroje pro práci za studena;
- nástroje pro práci za tepla;
- řezné nástroje.

Od řezných nástrojů se vyžaduje, aby úroveň řezných vlastností zůstala zachována co nejdéle. Splnění tohoto požadavku vyžaduje, aby použitý materiál měl vyšší tvrdost a pevnost než obráběný materiál při zachování dostatečné houževnatosti. Naproti tomu od nástrojů pro tváření za tepla je požadována vysoká odolnost proti deformaci za pracovních teplot, odolnost proti otěru a tepelné únavě.

Podle chemického složení se nástrojové oceli člení do skupin:

- uhlíkové;
- vysokolegované;
- rychlořezné.

Uhlíkové nástrojové oceli s obsahem uhlíku 0,6-1,3 % jsou vhodné pro výrobu jednoduchých nástrojů, ručního nářadí (pilové listy, sekáče, nože k nůžkám na plech, nástroje pro ražení, kovátka pro ruční kování, formy na plast a pryže). Vysokolegované nástrojové oceli se používají ke konstrukci nástrojů pro stroje např. lisy, buchary, formy na tlakové lití (nástroje k tváření za tepla i za studena – kleštiny, děrovací, stříhací nože). Poslední skupinou jsou oceli rychlořezné využívané ke konstrukci nástrojů s vysokou odolností proti opotřebení. Především pro strojní obrábění – na soustružnické nože, frézy, protahovací trny apod.).

8. NEŽELEZNÉ KOVY A JEJICH SLITINY

Ze všech chem. prvků v zemské kůře tvoří asi tři čtvrtiny kovy. Kromě Fe se ostatní technické kovy nazývají neželezné. Neželezné kovy se využívají v případech, kdy lze plně využít jejich vlastností. Deficitní nedostatek rud nebo jejich obtížná zpracovatelnost má za následek často vyšší cenu. Neželezné kovy se uplatňují také jako legující prvky ve slitinách železa s uhlíkem, tedy ocelích a litinách. Neželezné kovy se mohou dále dělit do skupin:

podle teploty tání:

- s nízkou teplotou tání (Sn, Pb, Zn, ..);
- se střední teplotou tání (Cu, Ni, Co, ..);
- s vysokou teplotou tání (Zr, Nb, W, Mo, ..).

podle měrné hmotnosti:

- lehké (pod 5000 kg/m^3 – Al, Mg, Ti, ..);
- těžké (nad 5000 kg/m^3 – Cu, Ni, ..).

8.1 HLINÍK A JEHO VÝROBA

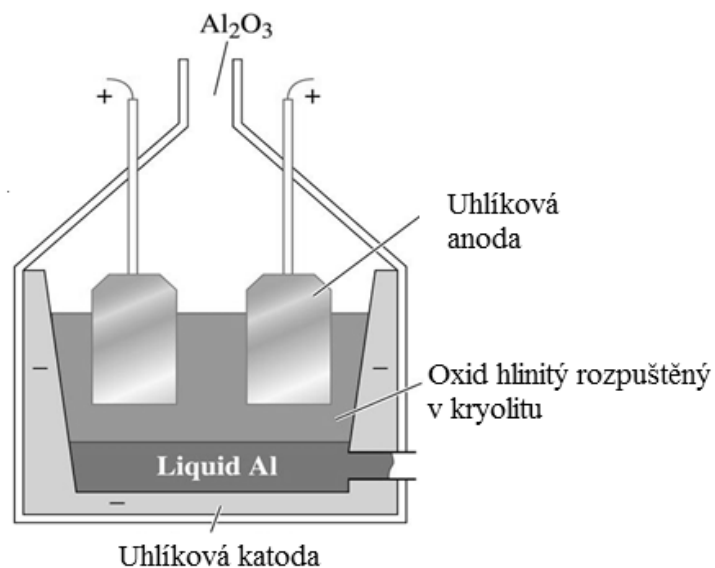
Hliník (Al) je nepolymorfní stříbrobílý, lehký - měrná hmotnost $2,69 \cdot 10^{-3} \text{ kg/m}^3$ a tvárný kov. Al je velmi dobrý vodič tepla a el. proudu. Jde o nejrozšířenější kov v zemské kůře a druhý nejvýznamnější po železe. Na vzduchu je stálý díky vrstvě Al_2O_3 , která jej chrání před další oxidací.

Pro výrobu hliníku je nejvýznamnější ruda bauxit (Al_2O_3 s vázanou vodou). Mezi hlavní spotřebitele Al patří elektrotechnický průmysl, chemický a potravinářský průmysl - obaly a ochranné povlaky, široké uplatnění má v automobilovém a leteckém průmyslu.

Proces výroby hliníku vychází z technologie navržené Bayerem (1890) a skládá se ze dvou etap:

- a) z výroby čistého Al_2O_3 ;
- b) z elektrolýzy Al_2O_3 na kovový hliník.

Výroba čistého oxidu hlinitého spočívá ve vaření rozemletého bauxitu s hydroxidem sodným a následné kalcinaci na čistý Al_2O_3 . Druhou etapou výroby Al je elektrolýza. Elektrolytem je Al_2O_3 rozpuštěný při 900°C v kryolitu (NaAlF_6). Katodu tvoří uhlíková vyzdívka van a anodu uhlíkové bloky zavěšené na držácích, viz obr. 21. Hliník shromažďovaný na dně pece se v určitých časových intervalech odčerpává.



Obr. 21 – Výroba hliníku

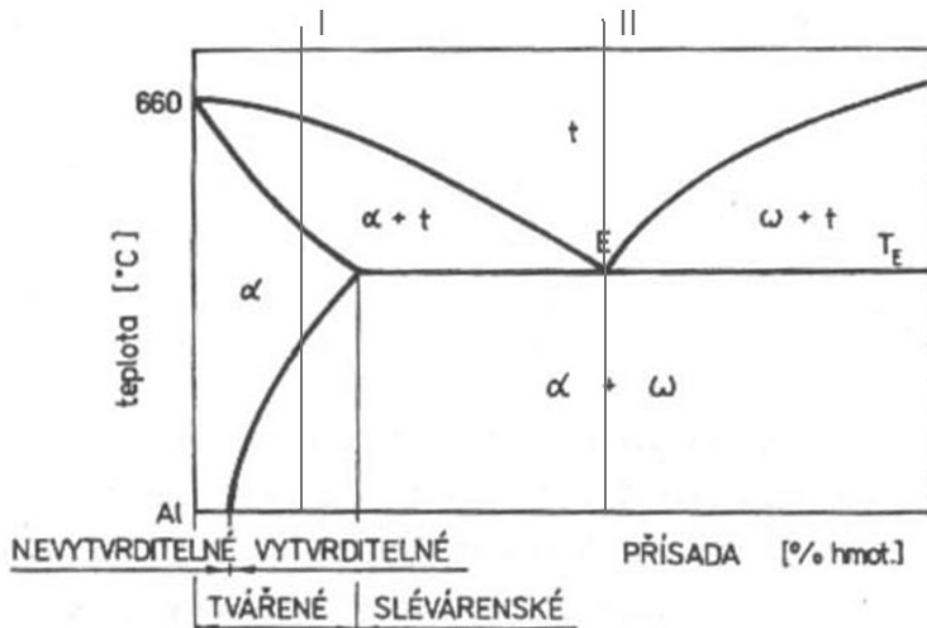
K výrobě hliníku se v současné době používá také metod práškové metalurgie.

8.2 SLITINY Al

Hliník tvoří s ostatními kovy řadu technicky významných slitin. Jsou to např. slitiny Al-Si, Al-Mg, Al-Mn, Al-Cu-Mg apod. S hliníkem tyto kovy tvoří substituční tuhé roztoky, rozpustnost přísad s teplotou klesá. Slitiny hliníku se podle použití rozdělují na slitiny:

- a) Určené ke tváření
 - vytvrditelné (Al-Cu-Mg tj. Dural);
 - nevytvrditelné (Al-Mn).
- b) Slévárenské (Al-Si, Al-Mg).

Základní použití slitin Al vyplývá z obr. 22. Slévárenské slitiny mají vyšší obsah přísadových prvků a v jejich struktuře se vyskytuje eutektikum.



Obr. 22 – Slitiny hliníku podle použití (I - k tváření: vytvrditelné, II – slévárenské)

Mezi nejvýznamnější **vytvrditelné slitiny Al** patří slitiny Al-Cu-Mg známé pod obchodním označením dural. Cu tvoří s Al intermetalickou fází CuAl_2 . Tato fáze se vylučuje během tepelného zpracování tzv. **vytvrzování** ve formě jemného precipitátu. Příkladem duralu je např. slitina AlCu4Mg s chemickým složením: 3,5 - 4,5 %Cu, 0,4 – 0,8 %Mg, 0,3 – 0,7 %Mn. Po vyžhání dosahuje dural pevnosti v tahu 210 MPa, meze kluzu 120 MPa a tažnosti 18%. Dural se používá do pracovních teplot 50°C v konstrukcích letadel, automobilů a všude tam, kde je požadována nízká hmotnost při zachování dostatečné pevnosti. Nevýhodou duralu je jeho nízká odolnost proti korozi.

Slitiny Al-Mg s obchodním názvem hydronalium se nevytvrzují, protože vznik heterogenní struktury by vedl k poklesu korozní odolnosti. Slitiny dobře odolávají korozi i alkáliím a využívají se především při stavbě lodí a v chemickém a potravinářském průmyslu.

Slitiny Al-Mn patří mezi **nevytvrditelné slitiny Al**, protože rozpustnost Mn v Al je malá a tedy se slitina nedá vytvrzovat. Slitin se používá v případech zvýšené odolnosti proti korozi a vyšších pevnostních nárocích než umožňuje čistý Al.

Slitiny Al vhodné k odlévání se musí vyznačovat dobrou zabíhavostí do formy, sníženou náchylností k trhlinám za tepla a nízkou segregací. Těchto vlastností se dosahuje především u slitin s vysokým obsahem eutektika ve struktuře. Typické **slévárenské slitiny Al** jsou slitiny Al-Si s obchodním názvem silumín. Silumíny mají nízkou měrnou hmotnost ($2,65 \cdot 10^{-3} \text{ kg/m}^3$), dobrou pevnost a houževnatost a jsou odolné proti korozi. S obsahem 10 - 13 %Si se jejich složení blíží eutektickému. Vyznačují se velmi dobrou zabíhavostí a nízkým koeficientem smrštění.

8.3 OSTATNÍ NEŽELEZNÉ KOVY

Kromě hliníku a jeho slitin jsou v technické praxi rozšířeny další neželezné kovy, mezi které patří:

- kovy s nízkou teplotou tání: Pb, Sn a především jejich slitiny tzv. měkké pájky (viz další kapitola), Zn;
- kovy se střední teplotou tání: Cu a její slitiny, Ni a Co slitiny;
- kovy s vysokou teplotou tání: Ti a jeho slitiny;
- Mg a jeho slitiny (patří spolu s Al do lehkých neželezných kovů).

Zinek (Zn) je modrobílý lesklý nepolymorfni kov s teplotou tání 419°C patřící mezi nízkotavitelné kovy. Je velmi dobře slévatelný a odolný proti atmosférické korozi. Zn se využívá pro povrchové úpravy plechů odolných proti korozi a pro přípravu slitin.

Měď (Cu) je nepolymorfni kov s teplotou tání 1083°C, načervenalé barvy s výbornou tepelnou i elektrickou vodivostí a velmi dobrou tvárností. Má výbornou korozní odolnost a to i proti chemikáliím. Cu se vyznačuje dobrou obrobiteľností a svařitelností, ale špatnou slévatelností. V přírodě se Cu nejčastěji vyskytuje vázána na síru (nejběžnější je chalkopyrit – CuFeS_2 , dále bornit – Cu_3FeS_3). Cu se využívá v elektrotechnice jako elektrovedný materiál, pro výrobu střešní krytin, na nádoby v potravinářském průmyslu. Velká část mědi se používá k výrobě slitin:

- mosazi (Cu-Zn);
- bronzí (především Cu-Sn tzv. cínové bronzí).

Mosazi jsou binární nebo i vícekomponentní soustavy na bázi mědi s přísadou zinku. Mechanické vlastnosti mosazi se mění s obsahem Zn. Mosazi ke tváření obsahují 58-96 %Cu. Vyrábí se jako polotovary - tyče, plechy trubky, profily, dráty, tváření za tepla nebo za studena. Používají se na méně namáhané výrobky, jako instalační materiál v elektrotechnice, hudební nástroje, v potravinářském průmyslu. Mosazi k odlévání jsou slitiny s obsahem 58-63 %Cu. Pro zlepšení mechanických vlastností se do mosazí přidávají další přísady jako Al, Si, Ni, Mn, Fe (hliníkové, křemíkové, niklové mosazi, ..).

Bronzy (Cu-Sn cínové bronzí) - pro praxi jsou významné slitiny s obsahem max 20 %Sn. Bronzů se využívá především pro jejich dobré kluzné vlastnosti a odolnost proti korozi. Bronzí s menším obsahem Sn se používají ke tváření, s vyšším obsahem Sn jako slévárenské. Bronzí ke tváření se dodávají jako polotovary – plechy, pásy, tyče, trubky. Tvářené bronzí se používají v elektrotechnice, chemickém průmyslu – kroužky, segmenty. Slévárenské bronzí s obsahem 10-12 %Sn slouží jako materiál k odlévání ložiskových pouzder a armatur.

Nikl (Ni) je bílý kujný a nepolymorfni kov s teplotou tání 1455°C. Vyznačuje se velmi dobrou korozní odolností a dobrými mechanickými vlastnostmi: vysokou vrubovou

houževnatostí i při nízkých teplotách. V technické praxi jsou významné slitiny niklu, skupina materiálů na bázi Ni-Fe, Ni-Cr, Ni-Co, které mají některé dobré vlastnosti. Slitiny Ni-Fe (označení permaloy, invar) se využívají na jádra transformátorů. Slitiny Ni-Cr vynikají výbornou odolností proti tečení za vysokých teplot a používají se převážně na tepelně namáhané součásti (lopatky turbín), u letadel, tepelných a jaderných elektráren. Významný je Ni jako legující prvek do legovaných ocelí, kde zvyšuje zejména vrubovou houževnatost při nízkých teplotách

Kobalt (Co) je namodralý polymorfní kov s teplotou tání 1495°C Jeho obsah v zemské kůře je výrazně nižší, než třeba u Ni. Kobalt vždy doprovází niklové rudy a nalezneme jej i jako doprovodný prvek v sulfidických rudách Cu nebo Pb. Kobalt má podobné mechanické vlastnosti jako Fe, je ale houževnatější. Čistý kov se téměř nevyužívá, přidává se jako legující prvek do slitin nebo se využívá jako pojivo v práškové metalurgii. Slitiny na bázi kobaltu se obecně vyznačují dobrou odolností proti opotřebení, jsou korozivzdorné a žáruvzdorné.

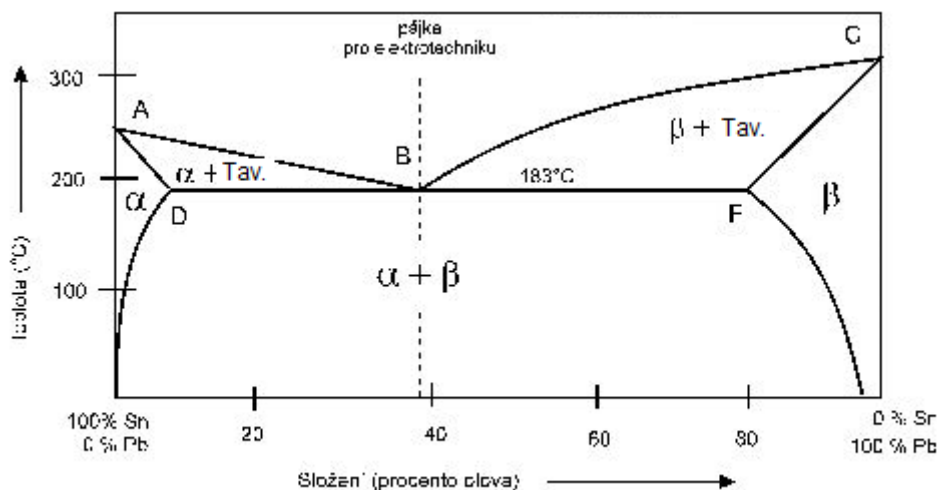
Titan (Ti) je polymorfní kov stříbřitě bílé až šedé barvy s teplotou tání 1665°C. V měkkém stavu má Ti pevnost v tahu 550 MPa, po tváření až 800 MPa. Titan má vysokou afinitu ke kyslíku, proto na povrchu součástí snadno vzniká tenká oxidická vrstva zaručující dobrou odolnost proti korozi. Čistý titan se používá v chemickém průmyslu a k legování slitin kovů. Významné jsou v technické praxi slitiny Ti. Problematická je u Ti a jeho slitin zpracovatelnost, protože obrobiteľnost titanu je horší než u ostatních kovů. Povrch obrobku bývá křehký vlivem kyslíku a dusíku. Nízká tepelná vodivost způsobuje nalepování na břit obráběcího nástroje a tím jeho rychlejší otupení. Tvářením titanu vzniká výrazná textura, která způsobuje anizotropii vlastností. Uplatnění Ti a jeho slitin je letectví, stavbě lodí, průmyslu. Pro svoji vysokou korozní odolnost a biokompatibilitu se používá v lékařství na náhrady a implantáty.

8.4 SLITINY CÍN-OLOVO

Cín (Sn) je stříbrolesklý polymorfní kov s teplotou tání 232°C. Modifikace β je stabilní nad 13°C. Modifikace α pod touto teplotou má podobu šedého prášku. Sn odolává vodě i kyselinám, používá se hlavně v potravinářství na pocínované plechy.

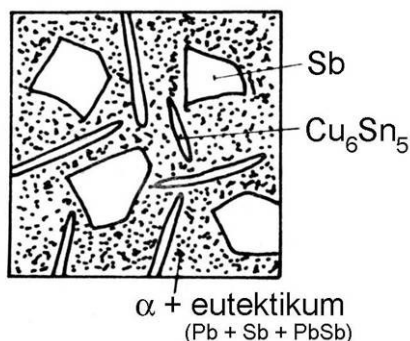
Olovo (Pb) je nepolymorfní měkký kov šedé barvy s teplotou tání 327°C. Má velmi dobrou korozní odolnost a díky vysokému atomovému číslu (82) dobře pohlcuje radioaktivní záření. Využívá se v chemickém průmyslu na zařízení pro výrobu kyseliny sírové (potrubí, nádrže, ..) a v elektrotechnice akumulátory, opláštění kabelů. Významné je Pb ve slitinách s Sn: nejčastěji využívané jako Sn-Pb pájky a kompozice.

Měkké pájky (Sn-Pb) jsou slitiny cínu a olova. Z hlediska použití jsou nejvhodnější pájky v s eutektickým složením, tj. přibližně s 60 %Sn viz obr. 23 binární rovnovážný diagram Sn-Pb. Pájka s eutektickým složením má výbornou zabíhavost v tekutém stavu, nízkou teplotu tavení a po ztuhnutí stejnoměrnou jemnozrnou strukturu. V současnosti je použití Pb v pájkách z hlediska ekologie problematické a hledají se intenzivně náhrady za tyto slitiny např. na bázi stříbra.



Obr. 23 – Binární rovnovážný diagram Sn-Pb

Kompozice se používají na kluzná ložiska a jsou v podstatě dvojího druhu – olovené (Pb-Sn) nebo cínové (Sn-Sb-Cu). Ložisková kompozice by měla mít heterogenní strukturu tvořenou měkkou základní hmotou, ve které jsou uloženy tvrdé strukturní složky. Olovená kompozice (Pb-Sn) by měla mít přísadu jednoho nebo i více dalších prvků (Cu, Sn). V praxi se používají kompozice Pb-Sb16-Sn16-Cu viz obr. 24. Pro zaručení optimální životnosti se vyrábí tenkostěnná kluzná ložiska s ocelovou pánví a výstelkou z kompozice o tloušťce 0,1 – 0,5 mm.



Obr. 24 – Struktura olovené kompozice

9. KOMPOZITNÍ MATERIÁLY

Kompozitem je každý vícesložkový materiál, ve kterém jsou obě složky významně zastoupeny (min. 5 obj.%) a v důsledku čehož je docíleno lepších vlastností. Z přírodních materiálů jde např. o dřevo, kosti, mušle, apod. Kompozity jsou známy od starověku, protože již v dávných dobách se používaly kompozitní materiály jako papír, slaměné cihly, ...). V současné době jde o konstrukční materiály s nízkou specifickou hmotností, ale s vysokou pevností, tuhostí, odolností proti abrazi apod.

Většina kompozitů je tvořena pouze dvěma fázemi - maticí, která je spojitá a v které je uložena dispersní fáze. Vlastnosti kompozitů určují vlastnosti fází, které je tvoří - tj. relativní množství a geometrie fází (složek). Kompozit je vytvářen k tomu, aby se dosáhlo co

nejlepších mechanických vlastností (pevnosti a houževnatost za normálních, ale i zvýšených teplot).

Kompozity lze rozdělit dle:

- tvaru dispersní fáze:
 - částicové - s malými částicemi (disperzní), nebo s velkými částicemi
 - vláknové - s dlouhými, nebo krátkými vlákny
 - strukturní (vrstvené)
- typu matrice:
 - s kovovou maticí (MMC)
 - s keramickou maticí (CMC)
 - s polymerní maticí (PMC)
- podle struktury:
 - nanokompozity
 - mikrokompozity
 - makrokompozity

9.1 ČÁSTICOVÉ KOMPOZITY

Částicové kompozity mohou být zpevňované:

- velkými částicemi (od cca 0,1 mm výše) nebo
- malými částicemi (obvykle v rozmezí 10-100 nm);

Společným znakem obou typů je isotropie mechanických vlastností a zlepšení mechanických vlastností závisí na kvalitě rozhraní matrice/částice. Částice nemusí mít ideální kulový tvar. Efektivně zpevňují částice malé a rovnoměrně rozložené v celém objemu.

a) Kompozit s makročasticemi (např. beton)

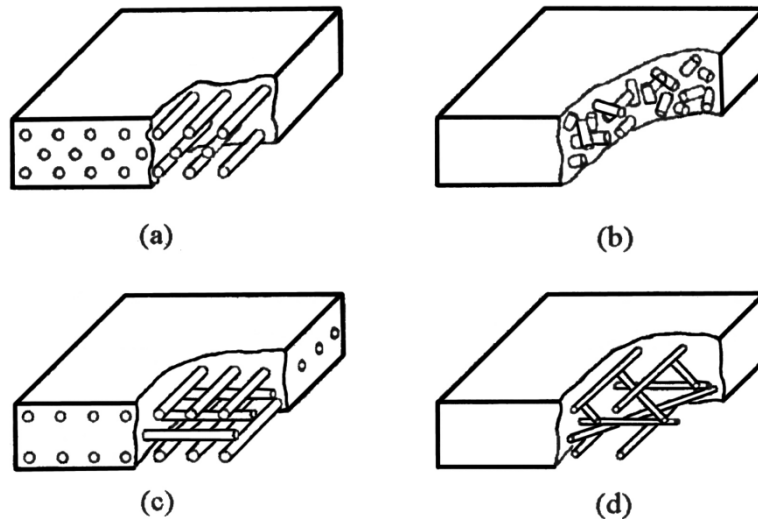
Beton je směs: štěrk + písek + cement (písek zaplňuje dutiny mezi štěrkem). Polymerbetony obsahují navíc ještě epoxidovou pryskyřici.

b) Kompozit s mikročásticemi

Tyto kompozity se označují jako dispersně zpevněné (zpevnění na atomární či molekulární úrovni). Zpevňující fáze může být kovová i nekovová (karbidy, oxidy, např. Al₂O₃). SAP (Sintered Aluminium Powder) je práškovou metalurgií vyrobený kompozit. Používají se i odlitky z Al, zpevněné částicemi SiC.

9.2 VLÁKNOVÉ KOMPOZITY

Mechanické vlastnosti vláknových kompozitů závisí na vlastnostech vláken a na přenosu sil mezi vlákny a matricí. Pro optimální přenos sil je velmi významná kvalita rozhraní matrice/vlákno (např. minimum nespojitostí, křehkých fází apod.) Vláknové kompozity se často vyznačují anizotropií vlastností. Podle uspořádání vláken v kompozitu mohou být kompozity s touto orientací vláken - viz obr. 25.



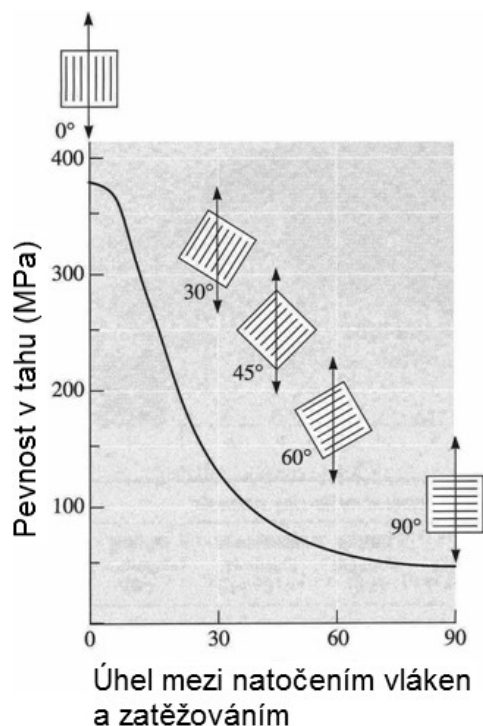
Obr. 25 – Uspořádání vláken kompozitu: spojitá jednosměrně orientovaná vlákna (a), nespojitá náhodně orientovaná vlákna (b), spojitá ortogonálně orientovaná vlákna (c), spojitá několikavrstevně uspořádaná vlákna (d)

Mechanické vlastnosti (především pevnost) vláknových kompozitů závisí na:

- orientaci vláken (viz obr. 26);
- vlastnostech vláken a na přenosu sil mezi vlákny a matricí;
- objemovém množství vláken a jejich orientací.

Jako materiály vláken kompozitů se využívají:

- Whiskery (monokrystalická vlákna) - grafit, SiN, SiC. Vyznačující se vysokou (téměř teoretická) pevností.
- Vlákna - polymerní nebo keramická (polykrystalická nebo amorfni) např. Al_2O_3 , Aramid, Bor, ..
- Dráty – kovy, běžně ocel, Mo, W.



Obr. 26 – Závislost pevnosti v tahu kompozitu na úhlu natočení vláken a zatěžování

Poslední zvláštní skupinou kompozitů jsou strukturální kompozity tvořené z vrstev různých materiálů, které mají vliv na výsledné vlastnosti – pevnost, tvrdost, korozní odolnost (např. i plechy zpevněné vlákny). Patří sem i tenké povlaky, bimetaly, ale především lamináty a mikrolamináty (kompozity, ve kterých se střídají vrstvy Al a polymeru, zpevněného vlákny).

9.3 VÝROBA A POUŽITÍ KOMPOZITNÍCH MATERIÁLŮ

Při výrobě složených materiálů je třeba zaručit zejména tyto podmínky: rovnoměrné uložení zpevňujících vláken (částic) ve vrstvě a dobré spojení vláken (částic) s matricí.

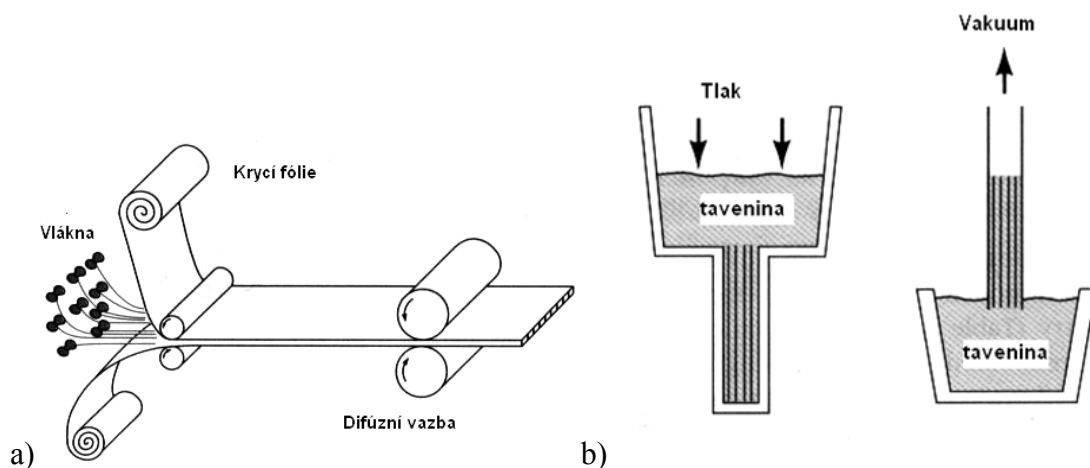
Kompozitního materiálu s matricí v tuhém stavu může být vyroben:

- lisováním za tepla;
- válcováním za tepla;
- plazmovým nástřikem.

Výrobu kompozitního materiálu s matricí v tekutém stavu probíhá nejčastěji:

- odléváním, tj. nanášením tekutého kovu na zpevňující vlákna nebo kontinuálním litím.

Příklad výroby vláknového kompozitu válcováním a odléváním je uveden na obr.27 a, b.



Obr. 27 – Výroba vláknového kompozitu válcováním (a) a odléváním (b)

Částicové kompozity jsou používány např. jako součásti turbinových motorů, v letectví, v jaderné energetice jako elektrické kontakty, brusné a řezné kotouče apod. Vláknové kompozity se uplatňují např. v letectví, kosmonautice nebo automobilovém průmyslu, ve sportu na hokejky, golfové hole, lyže, rybářské pruty. Laminární kompozity jsou často navrhovány pro aplikace s vysokou odolností proti korozi nebo abrazi.

10. PRAŠKOVÁ METALURGIE

Prvopočátky využití práškové metalurgie (PM) lze pozorovat již v minulosti u některých afrických kmenů při výrobě nástrojů a zbraní. Skutečné počátky práškové metalurgie a především její sériové výroby lze datovat do 30-tých let minulého století. V roce 1930 se poprvé rozběhla výroba ložiskových pouzder a samomazných ložisek. V období druhé světové války Německo využívalo PM k výrobě těsnících a vodících kroužků dělových střel.

Práškovou metalurgii lze definovat jako obor zabývající se výrobou práškových materiálů a jejich zpracováním - lisováním, slinováním, broušením apod. Prášková metalurgie je vhodná k výrobě předmětů se speciálními vlastnostmi jako žárupevnost, ořeruvzdornost nebo výrobků s vysokou porezitou.

Prášková metalurgie se využívá ve specifických případech:

- pro kovy s vysokou teplotou tavení Mo, W, Ta, Nb;
- pro materiály s velmi rozdílnou teplotou tavení, žádnou nebo malou rozpustností komponent v tekutém stavu;
- pro kovy s velkými rozdíly v měrné hmotnosti, např. ložiska z kovu a grafitu, disperzní slitiny;
- pro materiály se špatnou slévatelností nebo obrobiteľností;

- pro technologie s velkou hospodárností (minimalizace odpadů), především pro malé součástky ve velkých sériích.

10.1 ZÁKLADNÍ VÝROBNÍ POSTUPY

Základní výrobní pochody v PM tvoří:

- výroba a úprava prášku;
- lisování a tvarování prášku do tvaru výrobku;
- slinování (spékání) výlisků;
- konečná úprava (kalibrování, kování, pájení).

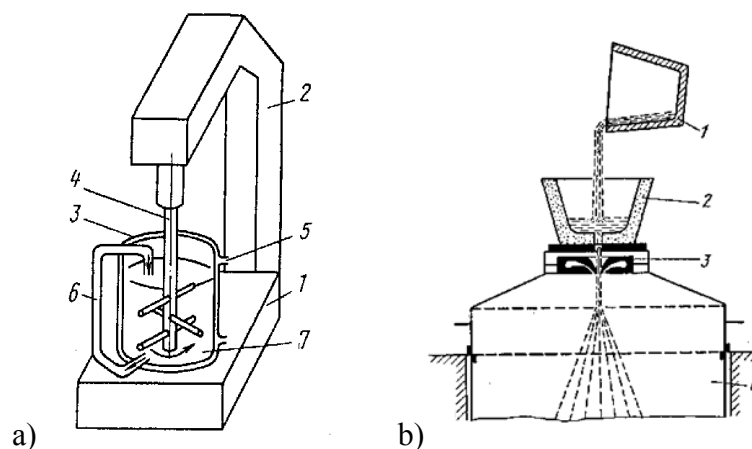
Na vlastnosti prášku má vliv tvar, velikost, stav povrchu, chemická čistota = výsledná cena. Výchozí surovinou mohou být prášky čistých kovů, jejich sloučenin (oxidy, karbidy, nitridy) a nebo nekovové prášky (grafit).

Výroba a úprava prášků. Způsoby výroby kovových prášků:

A) Mechanické metody

- drcení a mletí tuhého kovu. Využívá se mlýnů kulových, vířivých nebo vybračních;
- rozprašování tekutého kovu.

B) Chemické a fyzikálně chemické metody – pomocí chemické nebo elektrochemické redukce nebo kondenzace z plynné fáze. Výhodou těchto metod je vysoká čistota připravovaných prášků.

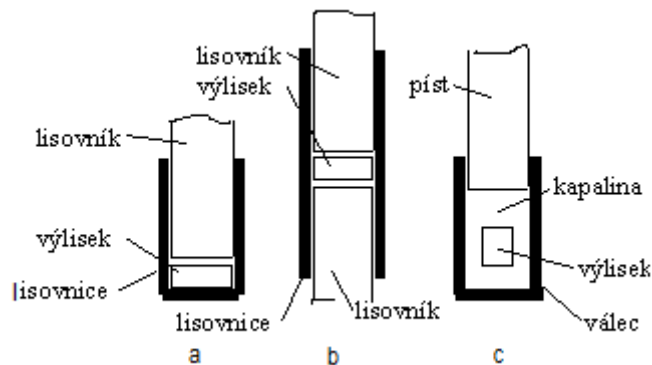


Obr. 28 – Příprava prášku drcením (a), rozprašováním tekutého kovu (b)

Před dalším zpracováním je třeba prášky upravit! Prášky se třídí podle velikosti zrna (přeséváním, vyplavováním, promýváním apod.); magneticky čistí tj. z feromagnetických prášků dojde k odstranění nemagnetických příměsí; tepelně zpracovávají, např. žijají na měkko. U prášků je také třeba provést redukci k odstranění povrchových oxidických vrstev. Následuje míchání a vlastní výroba směsi prášků (používají se prášky o různém chem. složení a různé velikosti částic) a přidávání příměsí a plastifikátorů.

Lisování a tvarování prášků do požadovaného tvaru. Požadovaného tvaru, rozměrů výrobků z prášků se dosáhne zhuťňováním. Většinou je snaha dosáhnout homogenity zhuťňení v celém objemu, (tj. minimální pórovitosti). Metody zhuťňování se dělí na dvě skupiny :

- c) zhuťňování s využitím tlaku - lisování (viz obr. 29), lisování explozí, válcování, protlačování, kování.
- d) zhuťňování bez použití tlaku - volné slinování prášku ve formě, vibrační tvarování, keramické lití.



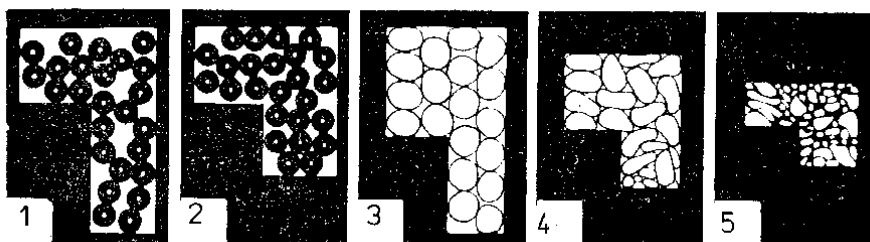
Obr. 29 – lisování prášků a - jednostranné, b - dvoustranné, c – všestranné

Účelem zhuťňování (lisování) je dát kovovému prášku nebo směsi přibližný tvar výrobku a relativní hustotu. Objem, který zaujímá sypané těleso, je vyplněný póry, kterých bývá více jak 50 % (často 70 až 85 %). Při různé velikosti částic vyplní menší částice prostor mezi většími a tím dojde k snížení pórovitosti.

Při lisování prášků dochází k těmto etapám:

I. Etapa: sestávající ze zásypu prášku (1) a přemístování částic prášku ve formě (2). Při přemístování částic se překonává odpor vzniklý vzájemným třením částic o sebe.

II. Etapa: dochází k zhuťňování vlivem deformace částic (3-5). Částice mění svůj tvar a postupným vyčerpáváním plasticity dochází k jejich rozrušování.



Obr. 30 – Etapy lisování prášků

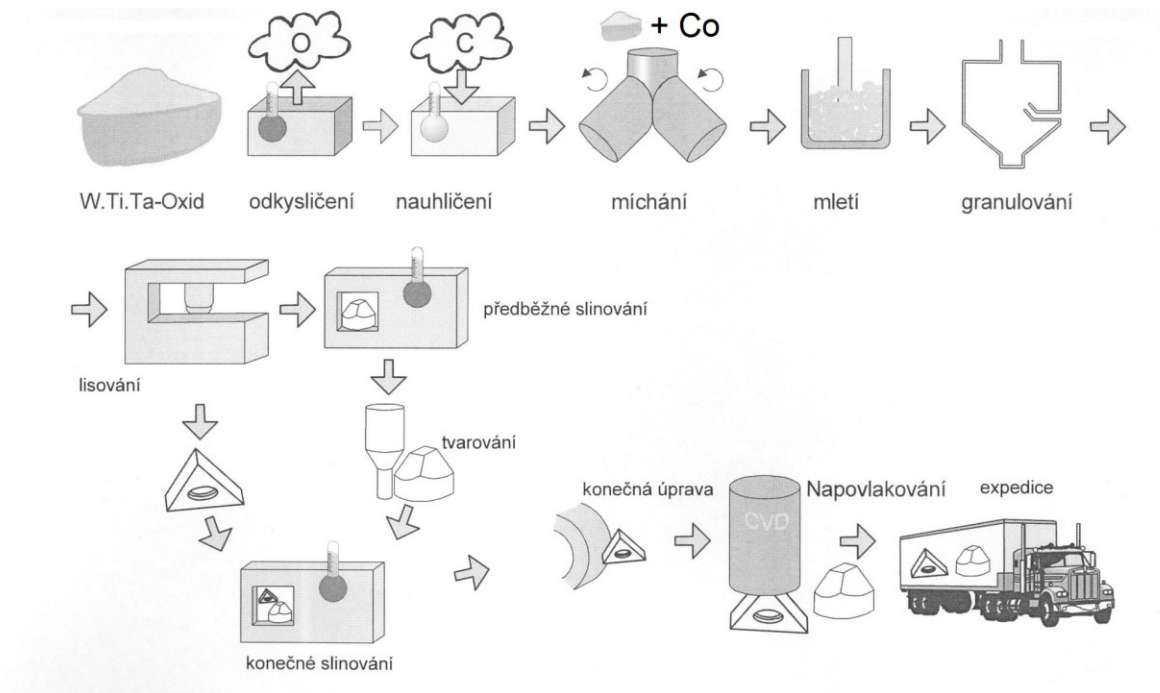
Slinování. *Pevnost práškových polotovárů vyrobených obvyklým způsobem tvarování za studena je nevyhovující!* Optimálních vlastností se dosahuje slinováním (tepelným zpracováním při homologických teplotách = 0,65 až 0,80 složky s nejvyšší teplotou tavení). Výrobky, u kterých je přípustná určitá porozita se slinují obvykle 1x. Při vyšších nárocích na pevnost a houževnatost slinované součásti se provádí slinování vícekrát, nejčastěji 2x.

Konečná úprava spočívá v kalibrování a případném dokončovacím opracování např. broušením. Většinou z důvodu vysokých tvrdostí součástí zhotovených PM je třeba obrábět vysokou řeznou rychlostí s minimálním úběrem materiálu. U pórovitých součástí např. kluzných ložisek se v konečné úpravě zaplňují póry kovem, parafinem, olejem. Pokud se uplatňuje povrchová úprava (např. pokovování) na závěr se ještě pokovovuje ve vakuu.

10.2 VÝROBA SLINUTÝCH KARBIDŮ

Do skupiny materiálů vyráběných práškovou metalurgií patří oblast slinutých karbidů (SK), které se využívají především pro výrobu nástrojů k obrábění (břitové destičky) a součásti vystavené otěru (pěchovací a lisovací nástroje).

Hlavní složky slinutých karbidů tvoří karbidy Ti, W, Ta a pojivo Co, které při slinování v kapalně fázi vyplňuje póry. Obrábění SK je problematické, proto se jako dokončovací operace upřednostňuje broušení nebo elektroerozivní opracování. Konečná úprava SK spočívá často ještě v povlakování metodami CVD, PVD (tj. chemická nebo fyzikální depozice z plynné fáze např. TiN). Postup výroby břitové destičky ze slinutého karbidu je na obr. 31.



Obr. 31 – Postup výroby břitové destičky ze slinutého karbidu

11. OSTATNÍ TECHNICKÉ MATERIÁLY

Mezi nekovové materiály schopné nahradit kovy a jejich slitiny v technických aplikacích patří pokročilé materiály na bázi keramiky nebo polymerů. Tyto materiály dnes mají své nezastupitelné místo v elektrotechnice, automobilním a leteckém průmyslu, lékařství a mnoha dalších odvětvích

11.1 POKROČILÁ KERAMIKA

Keramika je anorganický nekovový materiál vyrobený pomocí vysokoteplotního procesu. Za keramické materiály mohou být považovány i kompozity složené z podstatné části z keramických složek (beton). Do keramických materiálů lze zařadit i nekovové monokrystaly, sklo a uhlíkové produkty.

Základní rozdělení keramických materiálů:

- tradiční keramika (přírodní suroviny – jíly apod.);
- pokročilá keramika (synteticky připravované prášky, dále technologicky zpracováváné).

Podle typu vazby lze keramiky dělit na:

- iontové keramiky (MgO , ZrO_2);
- kovalentní keramiky (SiC);

- smíšené keramiky (iontově-kovalentní).

Typ vazby má vliv na vlastnosti keramických materiálu. Vysoká teplota tání, vysoká pevnost v tlaku a tvrdost, ale také křehkost, malá odolnost proti teplotním šokům a špatná obrobitelnost jsou vlastnosti, kterými se většina keramik vyznačuje. Podle uspořádanosti atomů se keramické materiály ještě dělí na keramiku a skla.

Keramika – polykrystalické materiály (Pravidelné uspořádání atomů (iontů) na dlouhou vzdálenost v rámci jednotlivých zrn).

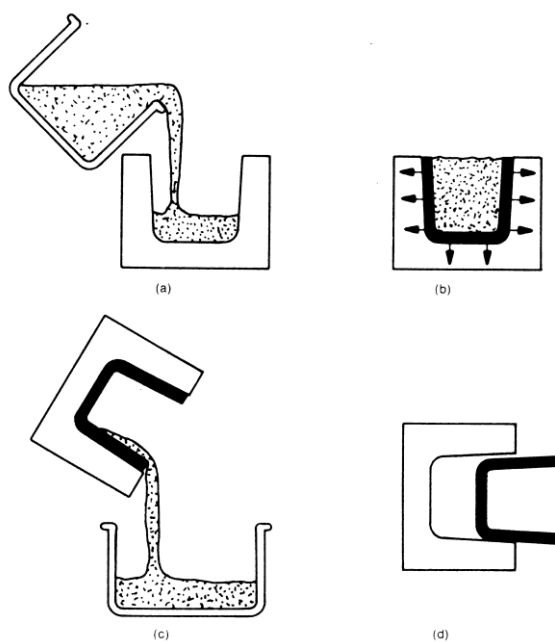
Skla – amorfní materiály (pravidelné uspořádání atomů (iontů) pouze na krátkou vzdálenost).

Pokročilé keramiky se zpracovávají následujícím postupem:

- úprava práškového materiálu;
- tvarování;
- sušení;
- slinování;
- opracování – broušení, leštění, kalibrování apod.

Keramika se tvaruje pomocí běžných metod (lisování, odlévání, Injekční vstřikování ..)

Na obr. 32 je příklad odlévání keramického polotovaru metodou suspenzního lití.



Obr. 32 – Technologie suspenzního lití keramiky.

K tvarování skel se nejčastěji využívají metody válcování, vyfukování skla. Před zpracováním se do taveniny přidávají modifikátory zajišťující nižší teplotu tavení, nižší viskozitu, (Na_2O , CaO , MgO), k podpoře vytváření síťové struktury (BeO , Al_2O_3).

Mezi keramické materiály patří i uhlíkové produkty:

- grafit (měkký – výborné kluzné vlastnosti);
- diamant (velmi tvrdý – brusný materiál, tvrdé povlaky);
- uhlíkové nanomateriály (fullereny a nanotubes – využití v elektrotechnice, výborná pevnost).

11.2 POLYMERNÍ MATERIÁLY

Základem polymerů je atom uhlíku C vytvářející 4 kovalentní vazby svírající v prostoru úhel $109,5^\circ$. Nejčastěji se jedná o sloučeniny s jednoduchou (nasyčené uhlovodíky) nebo násobnou dvojnou či trojnou vazbou (nenasyčené uhlovodíky). Nejjednodušší organické sloučeniny jsou tvořeny vazbami, kdy se na uhlík váží s atomy H (uhlovodíky, karbohydráty).

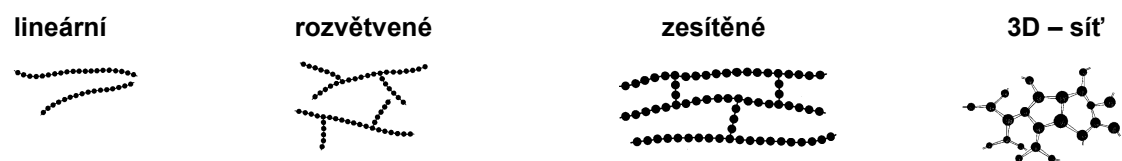
Polymerní materiály se vyrábí z jednoduchých organických látek tzv. **polyreakcemi - polymerací, polyadící, polykondenzací**.

Monomer – vstupní nízkomolekulární organická sloučenina;

Mer – přechodná forma vzniklá během polyreakce;

Polymer – vzniká vzájemnou vazbou vysoce reaktivních konců rozštěpených vazeb; je v něm n -krát zapojena merová jednotka.

Polymerní materiály tvoří atomy uhlíku, které jsou v řetězci mezi sebou vázány tzv. primárními vazbami (kovalentní vazby). Sekundární (van der Waalsovy) vazebné síly působí mezi řetězci, drží je pohromadě a umožňují tak vznik polymerního materiálu jako celku. Řetězce mohou být:



Obr. 33 – Základní typy řetězců polymerů.

Polymerní materiály se tedy dají podle stavby a vlastností rozdělit na:

Termoplasty – skládají se z dlouhých řetězců, jsou plastické, tvárné, při zahřátí měknou a taví se – dají se tvářet (PE, PVC).

Reaktoplasty (termosety) – jsou složeny z dlouhých lineárních nebo rozvětvených řetězců svázaných do 3-D sítě, vykazují dobrou tuhost, pevnost a tvrdost, malou tažnost a rázovou odolnost, při ohřevu se netaví, ale dochází k rozpadu řetězců, jsou jen obtížně zpracovatelné (fenolové pryskyřice).

Elastomery – mají schopnost elastické deformace větší než 200%, existují amorfní termoplasty nebo lehce zesítěné reaktoplasty (pryže). Typy polymerů a jejich zpracování viz tab. 5.

Tab. 5 Nejpoužívanější polymerní materiály a jejich technologie zpracování.

	Termoplast	Reaktoplast	Elastomer
Definice materiálu	teplem a tlakem tvarovatelný (reversibilní)	tlakem tvarovatelný teplo působí na zesíťení (ireversibilní)	
Příklad polymeru	PE, PP, PVC, PC, PA	epoxidové a fenolové pryskyřice	
Technologie zpracování	<ul style="list-style-type: none"> - lisování - vakuové tváření - extruze - vyfukování - injekční vstřikování 	<ul style="list-style-type: none"> - lisování - přetlačování - extruze 	stejná jako u reaktoplastů

Plast je polymerní materiál s příměsí stabilizátorů, barviv, retardérů hoření, plniv zvyšující pevnost apod. Využitelnost plastů je široká, používají se ve strojírenství, stavebnictví i elektrotechnice. V určitých oblastech nahrazují i kovy: jako vhodná náhrada např. ložiskové výstelky, nejrůznější kryty, nádoby, plastová okna, izolanty v elektrotechnice apod.

SEZNAM LITERATURY:

- [1] Ptáček, L. a kol. *Nauka o materiálu I*. Brno: CERM, 2001. 520 s. ISBN 80-7204-193-2.
- [2] Ptáček, L. a kol. *Nauka o materiálu II*. Brno: CERM, 2002. 396 s. ISBN 80-7204-248-3.
- [3] Vondráček, F. a kol. *Materiály a technologie I*. Praha: SPN, 1985. 244 s.
- [4] Vondráček, F. a kol. *Materiály a technologie II*. Praha: SPN, 1985. 244 s.
- [5] Mohyla, M. *Strojírenské materiály*. Ostrava: VŠB-TU, 2006. 146 s. ISBN 80-248-0270-8
- [6] Fremunt, P., Podrábský, T. *Konstrukční oceli*. Brno: CERM, 1996.
- [7] Dorazil, E. a kol. *Nauka o materiálu I*. Praha: SNTL, 1983.
- [8] Pluhař, J., a kol. *Nauka o materiálech*. Praha: SNTL, 1989.
- [9] Askeland, D.R. *The Science and Engineering of Materials*. Chapman & Hall, 1996.
- [10] Hluchý, M., Kolouch, J. *Strojírenská technologie I*. Scientia, 2007. 268 s. ISBN 80-7183-262-6
- [11]
- [12] Molliková, E. *Nauka o materiálu – distanční výuka* [online]. [cit. 2010-10-02]. Dostupný z WWW: <<http://ime.fme.vutbr.cz/files/Studijni%20opory/nomd/Index.html>>
- [13] Pospíšilová, S. *Krystalografie* [online]. [cit. 2010-11-02]. Dostupný z WWW: <<http://ime.fme.vutbr.cz/files/Studijni%20opory/bum/03-Krystalografie%20studijni%20opora.pdf>>
- [14] *Úvod do materiálových věd a inženýrství - I. ročník* [online]. [cit. 2010-10-12]. Dostupný z WWW: <<http://ime.fme.vutbr.cz/vyukazs.html>>