Литейное производство

Литейное производство Литейное производство черных металлов и сплавов цветных металлов и сплавов Производство Фасонносплавов литейное производство Фасоннолитейное производство Производство

СЛИТКОВ

Основные способы литья

1. Заготовительное литье

- Литье слитков в изложницы
- Непрерывное и полунепрерывное литье слитков
- Совмещенные методы литья и прокатки

Фасонное литье

- п Литье в разовые формы
 - Литье в песчано-глинистые формы
 - Литье в оболочковые формы
 - Литье по выплавляемым моделям
- п Литье в формы многократного использования
 - Литье в кокиль
 - Литье под давлением
 - Центробежное литье
 - Другие способы литья

Требования, предъявляемые к металлам и сплавам, используемым для изготовления отливок

- Состав их должен обеспечивать получение в отливке заданных физических, физико-механических, физико-химических свойств
- Свойства и структура должны оставаться стабильными в течение эксплуатации отливок
- Обладать хорошими литейными свойствами
- Легко обрабатываться режущим, абразивным или иным инструментом и хорошо свариваться
- Обеспечивать технологичность в условиях массового производства, взаимную совместимость отливок из разных сплавов в конструкциях
- Отходы при изготовлении отливок должны быть минимальными

Кроме того

литейные сплавы должны иметь:

- •Низкую температуру плавления
- Небольшую усадку при затвердевании и охлаждении
- Незначительную способность в жидком состоянии к поглощению газов
- Незначительную ликвацию
- Благоприятное кристаллическое строение

По содержанию легирующих компонентов

- Низколегированные
 (менее 2,5% легирующих компонентов)
- Среднелегированные(2,5 − 10% легирующих компонентов)
- Высоколегированные (более 10% легирующих компонентов)

Степень чистоты металлов

- Пониженной чистоты
- Средней чистоты
- Повышенной чистоты
- Высокой чистоты
- Особой чистоты

Свойства жидких металлов и сплавов

Некоторые свойства металлов

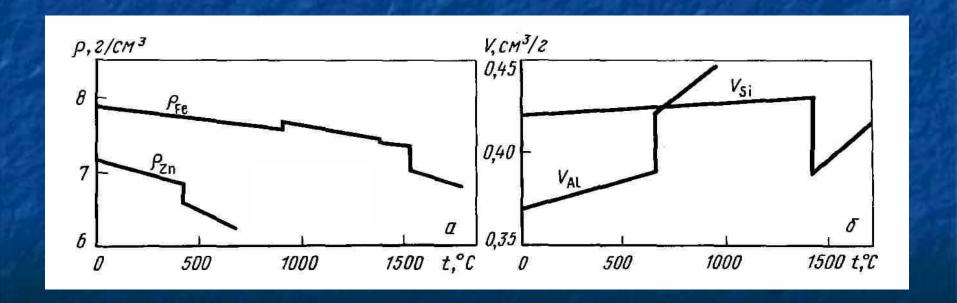
and the second	Hg	Sn	Pb	Zn	Mg	A1	Ca	Cu	Mn	Si	Ni	Fe	Ti	Zr	Cr	Мо	W	H ₂ O
Температура плавления, °С	- 39	232	327	419	650	660	850	1083	1240	1430	1455	1539	0.20	1850	1880	2620	3400	1120
Плотность при комнатной температуре, г/см ³	13,54	7,3	11,3	7,1	1,7	2,7	1,54	8,92	7,5	2,3	8,9	7,87	4,5	6,5	7,2	10,2	19,2	
Плотность при температуре плавления, г/см ³	13,57	7,0	10,7	6,6		2,37		7,9		2,5	7,9	7,0						
Изменение удельного объема при плавлении, %	3,7	3,5	3,2	4,1	4,2	5,1		5,3		-5,0	3,1	3,2	8-10	8-10	8-10	8-10	8-10	
Поверхностная энергия, мДж/м ²	450	550		760	550	850	F.	1250			1800	1850	1650			2250	2500	76
Динамическая вязкость, мПа·с	1,6	1,7		3,2	1,3	1,2		3,5			4,5	5,5						1,8
Температура кипения, °С	357	2600	1900	905	1100	2500	1500	2500	2100	3200	2900	2900	3100	4300	2500	4600	5500	
Давление пара при температуре плавления, Па	10 ⁻⁴	10-21	10 ⁻⁶	13,3	520	10 ⁻⁶	270	0,13	133	0,13	1,3	1,3	1,3	10 ⁻³	1020	1,3	1,3	

Температура плавления

- Легкоплавкие t_{пл} < 500°C
- Со средней температурой плавления 500°C < t_{пл} < 1000°C
- С высокой температурой плавления -1000°C < t_{пл} < 1500°C
- Тугоплавкие t_{пл} > 1500°C

Плотность и удельный объем металлов и сплавов V = 1 / р

$$V^{t}_{TB} = V^{20^{\circ}C}(1 + \beta_{TB} \Delta t) \qquad V^{t}_{\pi} = V^{t \Pi J}_{\pi}(1 + \beta_{\pi} \Delta t)$$

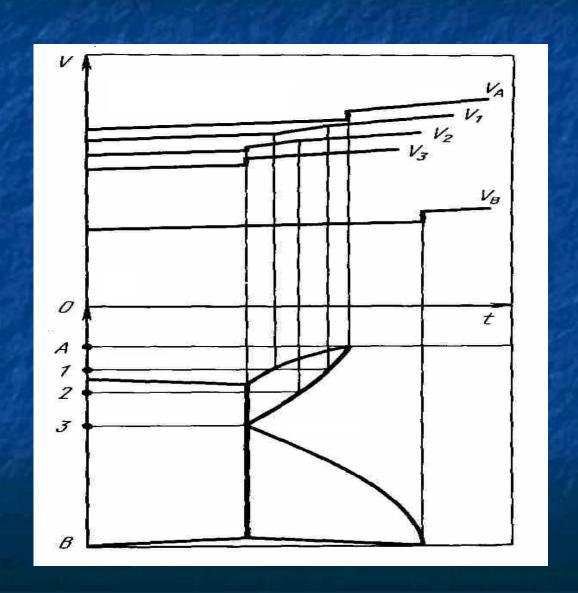


Плотность сплавов

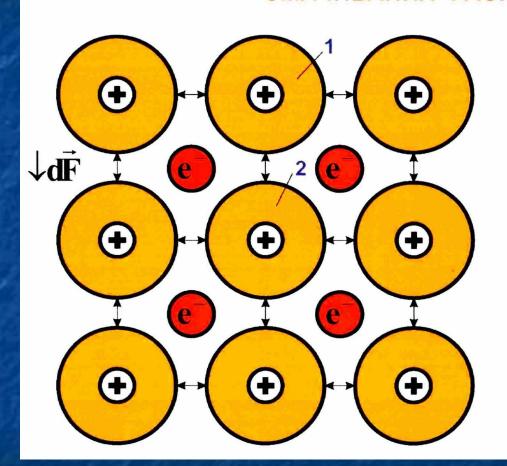
$$\rho_{\text{спл}} = 100/(X_{\text{A}}/\rho_{\text{A}} + X_{\text{B}}/\rho_{\text{B}} + X_{\text{C}}/\rho_{\text{C}})$$

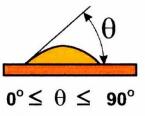
$$-100V_{\text{спл}} = X_{\text{A}} v_{\text{A}} + X_{\text{B}} v_{\text{B}} + X_{\text{C}} v_{\text{C}}$$

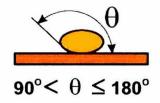
Изменение удельного объема чистых компонентов и сплавов



ПОВЕРХНОСТНОЕ НАТЯЖЕНИЕ И КРАЕВОЙ УГОЛ СМАЧИВАНИЯ РАСПЛАВОВ







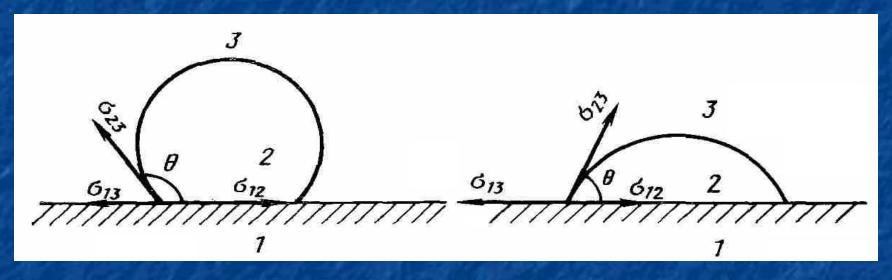
Смачивание

Несмачивание

$$\sigma = \frac{dF}{dl}; \quad \sigma = \frac{dA}{dS}$$
$$\cos\Theta = \frac{\sigma_{\phi r} - \sigma_{p\phi}}{\sigma_{pr}}$$

- 1-неуравновешенная частица поверхностного слоя расплава;
- 2-УРАВНОВЕШЕННАЯ ЧАСТИЦА ВНУТРЕННИХ СЛОЕВ РАСПЛАВА.

Смачивание твердого тела жидкостью в среде газа



 $\theta > 90^{\circ}$

θ < 90°

$$\cos\theta = (\sigma_{13} - \sigma_{12})/\sigma_{23}$$

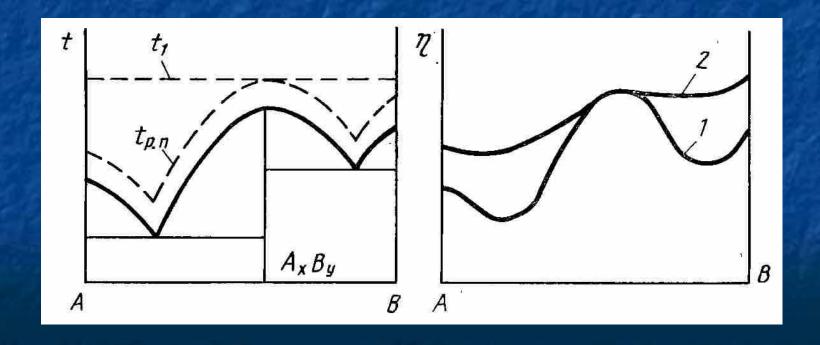
Некоторые свойства металлов

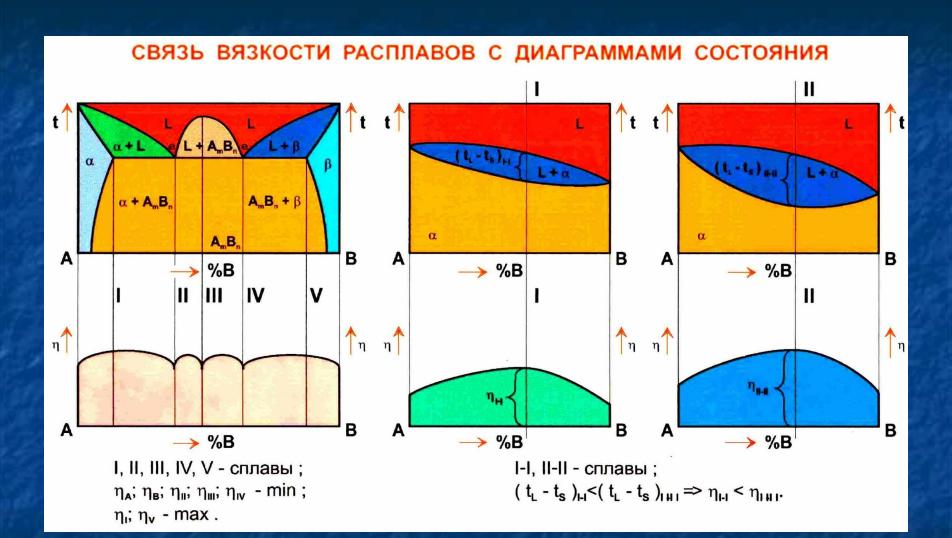
	Πa	Sn	Pb	Zn	Ma	A1	Ca	Car	Mn	Si	Ni	Fe	Ti	Zr	Cr	Ma	W	II O
The state of the s	Hg	211	PU	ΔII	Mg	А	Ca	Cu	IVIII	21	INI	ге	11	<u> </u>	Cr	Мо	VV	H ₂ O
Температура плавления, °С	- 39	232	327	419	650	660	850	1083	1240	1430	1455	1539	1670	1850	1880	2620	3400	
Плотность при комнатной температуре, г/см ³	13,54	7,3	11,3	7,1	1,7	2,7	1,54	8,92	7,5	2,3	8,9	7,87	4,5	6,5	7,2	10,2	19,2	
Плотность при температуре плавления, г/см ³	13,57	7,0	10,7	6,6		2,37		7,9		2,5	7,9	7,0						
Изменение удельного объема при плавлении, %	3,7	3,5	3,2	4,1	4,2	5,1		5,3		-5,0	3,1	3,2	8-10	8-10	8-10	8-10	8-10	
Поверхностная энергия, мДж/м²	450	550		760	550	850		1250			1800	1850	1650			2250	2500	76
Динамическая вязкость, мПа·с	1,6	1,7		3,2	1,3	1,2		3,5			4,5	5,5						1,8
Температура кипения, °С	357	2600	1900	905	1100	2500	1500	2500	2100	3200	2900	2900	3100	4300	2500	4600	5500	
Давление пара при температуре плавления, Па	10 ⁻⁴	10-21	10 ⁻⁶	13,3	520	10 ⁻⁶	270	0,13	133	0,13	1,3	1,3	1,3	10 ⁻³	1020	1,3	1,3	

Вязкость жидких металлов

 $\eta = F/S (\Delta v/\Delta x)$

где F – сила, S – площадь соприкосновения слоев жидкости, $\Delta v/\Delta x$ – градиент скорости в направлении, перпендику-лярном движению слоев





Некоторые свойства металлов

CAPTURED IN MEGALINIS															~			
ARTS ALL SOCIAL	Hg	Sn	Pb	Zn	Mg	A1	Ca	Cu	Mn	Si	Ni	Fe	Ti	Zr	Cr	Mo	W	H ₂ O
Температура плавления, °С	- 39	232	327	419	650	660	850	1083	1240	1430	1455	1539	1670	1850	1880	2620	3400	
Плотность при комнатной температуре, г/см ³	13,54	7,3	11,3	7,1	1,7	2,7	1,54	8,92	7,5	2,3	8,9	7,87	4,5	6,5	7,2	10,2	19,2	
Плотность при температуре плавления, г/см ³	13,57	7,0	10,7	6,6	R	2,37		7,9		2,5	7,9	7,0	() <u>-</u>		36		<u>-</u>	
Изменение удельного объема при плавлении, %	3,7	3,5	3,2	4,1	4,2	5,1		5,3		(-5,0)	3,1	3,2	8-10	8-10	8-10	8-10	8-10	
Поверхностная энергия, мДж/м²	450	550	N	760	550	850	8	1250			1800	1850	1650			2250	2500	76
Динамическая вязкость, мПа·с	1,6	1,7		3,2	1,3	1,2		3,5			4,5	5,5						1,8
Температура кипения, °С	357	2600	1900	905	1100	2500	1500	2500	2100	3200	2900	2900	3100	4300	2500	4600	5500	
Давление пара при температуре плавления, Па	10 ⁻⁴	10 ⁻²¹	10 ⁻⁶	13,3	520	10 ⁻⁶	270	0,13	133	0,13	1,3	1,3	1,3	10 ⁻³	1020	1,3	1,3	

Атмосферное давление – 101325 Па

Электрические свойства металлов

	Hg	Sn	Pb	Zn	Mg	A1	Ca	Cu	Mn	Si	Ni	Fe	Ti	Zr	Cr	Mo	W	H ₂ O
Электросопротивление твердого металла при комнатной темп., мкОм-см	96 (жидк)	11	19	6	4	2,6		1,7		10 ³ - 10 ⁶	8	10	40	44	13	5	5	
Электросопротивление твердого металла при темп. плавления, мкОм-см		25	50	17	15	11		10		2400	65	130	80		120	85	100	
Электросопротивление жидкого металла при темп. плавления, мкОм-см		48	95	37	27	24		21		80	85	140	175	158	150		130	

Тепловые свойства металлов

Удельная теплота плавления, Дж/г		59	22	105	376	398	gr.	201	1800	297	247	350	6,5	360	6	
Молярная теплота плавления, кДж/моль		7,1	5,0	7,1	8,9	10,8	1	13	48	17	16	17		35		
Удельная теплоемкость в жидком состоянии, Дж/(г·К)		0,27	0,14	0,48	1,38	1,1		0,5	1,78	0,64	0,7	0,7		0,44		
Молярная теппоемкость, Дж/(моль∙ К)		32	30	31	33	29,7		32	25	33	40	33		42	9	
Теплопроводность жидких металлов, Вт/(м· K)		30	16	60		70	2	170	52		25					
Теплопроводность твердых металлов, Вт/(м· К)	7	60	30	90		150		270	52		30					