

Министерство образования и науки Российской Федерации  
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение  
высшего образования  
«Магнитогорский государственный технический университет им. Г.И. Носова»

Многопрофильный колледж



**МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ПО ВЫПОЛНЕНИЮ  
ПРАКТИЧЕСКИХ И ЛАБОРАТОРНЫХ РАБОТ**

**Материаловедение**

**для студентов специальности  
22.02.01 Металлургия черных металлов**

*(базовой подготовки)*

Магнитогорск, 2017

**ОДОБРЕНО**

Предметно-цикловой комиссией  
Металлургия черных металлов  
Председатель: И.В. Решетова  
Протокол №7 от 14 марта 2017 г.

Методической комиссией

Протокол №4 от 23 марта 2017 г.

**Составитель:**

Ирина Леонидовна Никулина  
преподаватель ФГБОУ ВО «МГТУ им. Г.И.Носова» МпК

Методические указания разработаны на основе рабочей программы учебной дисциплины «Материаловедение».

## **СОДЕРЖАНИЕ**

1 Введение	4
2 Методические указания	
Лабораторная работа 1	6
Лабораторная работа 2	9
Лабораторная работа 3	2
Лабораторная работа 4	16
Практическая работа 1	22
Практическая работа 2	32
Практическая работа 3	44

## **1 ВВЕДЕНИЕ**

Важную часть теоретической и профессиональной практической подготовки обучающихся составляют практические и лабораторные занятия.

Состав и содержание практических и лабораторных занятий направлены на реализацию Федерального государственного образовательного стандарта среднего профессионального образования.

Ведущей дидактической целью практических занятий является формирование профессиональных практических умений (умений выполнять определенные действия, операции, необходимые в последующем в профессиональной деятельности) или учебных практических умений (умений выполнять определенные действия), необходимых в последующей учебной деятельности.

Ведущей дидактической целью лабораторных занятий является экспериментальное подтверждение и проверка существенных теоретических положений (законов, зависимостей).

В соответствии с рабочей программой учебной дисциплины «Материаловедение» предусмотрено проведение практических и лабораторных занятий.

В результате их выполнения, обучающийся должен:

**уметь:**

- распознавать и классифицировать конструкционные и сырьевые материалы по внешнему виду, происхождению, свойствам;
- определять виды конструкционных материалов;
- выбирать материалы для конструкций по их назначению и условиям эксплуатации;
- проводить исследования и испытания материалов;
- рассчитывать и назначать оптимальные режимы резанья

Содержание практических и лабораторных занятий ориентировано на подготовку обучающихся к освоению профессионального модуля программы подготовки специалистов среднего звена по специальности и овладению **профессиональными компетенциями**:

ПК 1.1. Осуществлять технологические операции по производству черных металлов.

ПК 1.2. Использовать системы автоматического управления технологическим процессом.

ПК 1.3. Эксплуатировать технологическое и подъемно-транспортное оборудование, обеспечивающее процесс производства черных металлов.

ПК 1.4. Анализировать качество сырья и готовой продукции.

ПК 2.1. Планировать и организовывать собственную деятельность, работу подразделения, смены, участка, бригады, коллектива исполнителей.

ПК 3.1. Принимать участие в разработке новых технологий и технологических процессов.

ПК 3.2. Участвовать в обеспечении и оценке экономической эффективности.

**А также формированию общих компетенций:**

ОК 1. Понимать сущность и социальную значимость своей будущей профессии, проявлять к ней устойчивый интерес.

ОК 2. Организовывать собственную деятельность, выбирать типовые методы и способы выполнения профессиональных задач, оценивать их эффективность и качество.

ОК 3. Принимать решения в стандартных и нестандартных ситуациях и нести за них ответственность.

ОК 4. Осуществлять поиск и использование информации, необходимой для эффективного выполнения профессиональных задач, профессионального и личностного развития.

ОК 5. Использовать информационно-коммуникационные технологии в профессиональной

деятельности.

ОК 6. Работать в коллективе и команде, эффективно общаться с коллегами, руководством, потребителями.

ОК 8. Самостоятельно определять задачи профессионального и личностного развития, заниматься самообразованием, осознанно планировать повышение квалификации.

Выполнение обучающихся практических и/или лабораторных работ по учебной дисциплине «Материаловедение» направлено на:

- обобщение, систематизацию, углубление, закрепление, развитие и детализацию полученных теоретических знаний по конкретным темам учебной дисциплины;

- формирование умений применять полученные знания на практике, реализацию единства интеллектуальной и практической деятельности;

- формирование и развитие умений: наблюдать, сравнивать, сопоставлять, анализировать, делать выводы и обобщения, самостоятельно вести исследования, пользоваться различными приемами измерений, оформлять результаты в виде таблиц, схем, графиков;

- приобретение навыков работы с различными приборами, аппаратурой, установками и другими техническими средствами для проведения опытов;

- выработку при решении поставленных задач профессионально значимых качеств, таких как самостоятельность, ответственность, точность, творческая инициатива.

Практические и лабораторные занятия проводятся после соответствующей темы, которая обеспечивает наличие знаний, необходимых для ее выполнения.

## **2 МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ**

### **Тема 1.2. Кристаллизация металлов**

#### **Лабораторная работа № 1**

#### **Наблюдение с помощью биологического микроскопа за кристаллизацией из раствора соли**

**Цель:** - изучение процесса кристаллизации на примере раствора соли.

- углубление, закрепление полученных теоретических знаний по данной теме;
- формирование умений применять полученные знания на практике.

**Выполнив работу, Вы будете:**

уметь:

-развивать умения: наблюдать, сравнивать, сопоставлять, анализировать, делать выводы и обобщения, самостоятельно вести исследования

**Материальное обеспечение:**

1. Биологический микроскоп.
2. Раствор соли.
3. Пробирка.
4. Спиртовка.
5. Пипетка
6. Линейка

**Задание:**

1. Изучить устройство биологического микроскопа и работу на нем
2. Начертить и описать оптическую схему биологического микроскопа
3. Описать процесс кристаллизации соли.
4. Зарисовать строение затвердевающей капли раствора соли.
5. Написать отчет

**Краткие теоретические сведения:**

Существуют два простых способа выращивания кристаллов из раствора: *охлаждение насыщенного раствора соли и его выпаривание*.

Первым этапом при любом из двух способов является приготовление насыщенного раствора. Можно выращивать кристалл медного купороса или *обычной поваренной соли*.

Растворимость любых веществ зависит от температуры. Обычно с повышением температуры растворимость увеличивается, а с понижением температуры уменьшается.

При охлаждении горячего (примерно 40°C) насыщенного раствора до 20°C в нем окажется избыточное количества соли на 100 г воды. При отсутствии центров кристаллизации это вещество может оставаться в растворе, т.е. раствор будет пересыщенным.

С появлением центров кристаллизации избыток вещества выделяется из раствора, при каждой данной температуре в растворе остается то количество вещества, которое соответствует коэффициенту растворимости при этой температуре. Избыток вещества из раствора выпадает в виде кристаллов; количество кристаллов тем больше, чем больше центров кристаллизации в растворе. Центрами кристаллизации могут служить загрязнения на стенках посуды с раствором, пылинки, мелкие кристаллики соли. Если предоставить выпавшим кристалликам возможность подрасти в течение суток, то среди них найдутся чистые и совершенные по форме экземпляры. Они могут служить затравками для выращивания крупных кристаллов.

Чтобы вырастить крупный кристалл, в тщательно отфильтрованный насыщенный раствор нужно внести кристаллик - затравку, заранее прикрепленный на волосе или тонкой леске, предварительно обработанной спиртом.

Можно вырастить кристалл без затравки. Для этого волос или леску обрабатывают спиртом и опускают в раствор так, чтобы конец висел свободно. На конце волоса или лески может начаться рост кристалла.

Если для выращивания приготовлен крупный затравочный кристалл, то его лучше вносить в слегка подогретый раствор. Раствор, который был насыщенным при комнатной температуре, при температуре на 3-5°C выше комнатной будет ненасыщенным. Кристалл-затравка начнет растворяться в нем и потеряет при этом верхние, поврежденные и загрязненные слои. Это приведет к увеличению прозрачности будущего кристалла. Когда температура понизится до комнатной, раствор вновь станет насыщенным, и растворение кристалла прекратится. Если стакан с раствором прикрыть так, чтобы вода из раствора могла испаряться, то вскоре раствор станет пересыщенным и начнется рост кристалла. Во время роста кристалла стакан с раствором лучше всего держать в теплом сухом месте, где температура в течение суток остается постоянной. На выращивание крупного кристалла в зависимости от условий эксперимента может потребоваться от нескольких дней до нескольких недель.

#### Процесс кристаллизации соли.

Так же, как и при затвердевании металлического слитка, в процессе кристаллизации капли раствора соли наблюдаются три структурные зоны (рис.1). Зона 1 состоит из тонкого слоя мелких дендритов, образующихся у краев капли. Зона 2 характеризуется образованием крупных удлиненных дендритов. Зона 3 состоит из дендритов, имеющих различную ориентировку.

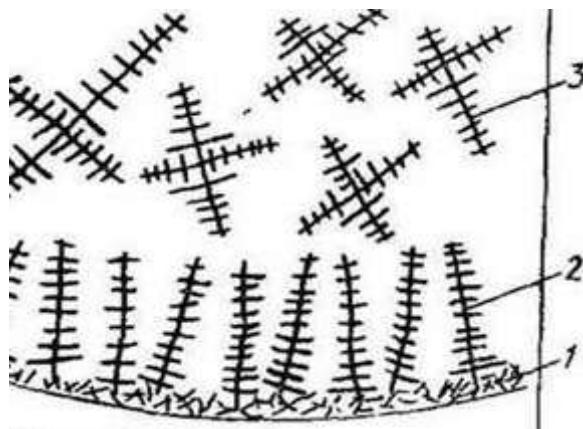


Рис.1 Строение затвердевающей капли раствора соли NH<sub>4</sub>Cl

### Биологический микроскоп

Плита 1. микроскопа соединена с колонкой 3, шарниром 2, что позволяет наклонять верхнюю часть микроскопа для более удобного наблюдения при работе сидя. Тубус 7, в верхнюю часть которого вставляют окуляр 6, а в нижнюю ввинчивают объектив, 8 может передвигаться вверх и вниз вращением винта 5. Для точной наводки на фокус служит микрометрический винт 4. На предметный столик 9 помещают плоское стекло 10 с исследуемым объектом. В нижней части микроскопа установлено зеркало 11.

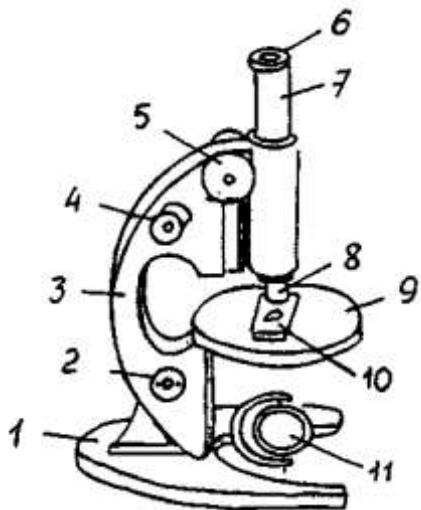


Рис. 2. Конструкция биологического микроскопа 10

### Порядок выполнения работы:

1. Приготовить насыщенный раствор соли.
2. Для получения пересыщенного раствора соль NaCl растворить в воде при температуре (70...80)°C. Для этого подогреть раствор на пламени спиртовки. В работе использовать горячий раствор соли.
3. На стекло при помощи пипетки нанести каплю горячего пересыщенного раствора соли и поместить его на предметный столик
4. Поместить стекло 10 с каплей соли на предметный столик 9
5. В верхнюю часть тубуса 7 установить окуляр 6, а в нижнюю - объективов 8.
6. Зеркало 11 направить в сторону естественного или искусственного света.
7. Вращением зеркала 11, смотря одним глазом в окуляр 6, достичь нормального прохождения световых лучей (получение светлого поля).
8. Вращением винта 5 произвести грубую наводку на фокус.
9. Произвести точную наводку на фокус вращением микровинта 4.
10. Наблюдать за процессом кристаллизации раствора соли и зарисовать образующиеся с течением времени кристаллы соли в круге диаметром 40 мм.
11. Описать процесс кристаллизации соли.
12. Зарисовать строение затвердевающей капли раствора соли.

**Форма представления результата:** выполненная работа

**Критерии оценки:** зачет/незачет



## **Тема 2.1. Методы исследования структуры металлов и сплавов**

### **Лабораторная работа 2**

#### **Макроскопический анализ. Выявление ликвации серы**

**Цель:-** ознакомление с методами макроскопического анализа, изучение характерных видов;

-углубление, закрепление полученных теоретических знаний по данной теме;  
-формирование умений применять полученные знания на практике.

**Выполнив работу, Вы будете:**

уметь:

-развивать умения: наблюдать, анализировать, делать выводы и обобщения, самостоятельно вести исследования

**Материальное обеспечение:**

1. Образцы с неравномерным распределением серы, с дефектами, нарушающими сплошность металла, литой стали, с волокнистостью;
2. Образцы слитка спокойной стали;
3. Презентации по теме «Макроструктура»
4. Шлифовальная шкурка различных размеров зернистости
5. Вата
6. Лист бромосеребряной фотобумаги
7. Фильтровальная бумага
8. Резиновый валик;
9. Водный раствор гипосульфита
10. Вытяжной шкаф
11. Щипцы
12. Лупа
13. Спирт, реактивы для выявления макроструктуры
14. Водяная баня

**Задание:**

1. Изучить методику приготовления макрошлифов;
2. Изучить методику выявления серы методом Баумана и составить опорный конспект;
3. Зарисовать полученный отпечаток и дать характеристику ликвации серы;
4. Изучить дефекты, нарушающие сплошность металла;
5. Зарисовать и дать характеристику выявленных дефектов.

**Краткие теоретические сведения.**

*Макроанализ применяют для выявления в металле:*

- ✓ дендритного строения,
- ✓ усадочной рыхлости,
- ✓ газовых пузырей, трещин,
- ✓ шлаковых включений,
- ✓ расположения волокон в поковках и штамповках,
- ✓ ликвации серы и фосфора,
- ✓ качества сварного соединения.

При макроанализе проводят исследование *макроструктуры*.

Макроструктурой называется строение металла, видимое без увеличения или при небольшом увеличении (до 30 раз) с помощью лупы.

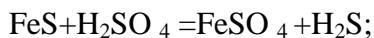
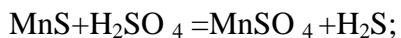
Образец металла, поверхность которого подготовлена для макроанализа, называется *макрошлифом*.

#### *Приготовление макрошлифа*

Поверхность образца для макроанализа обрабатывают на фрезерном или строгальном станке (если материал с невысокой твердостью), или на плоскошлифовальном станке (если материал твердый). Для получения более гладкой поверхности образец шлифуют. Шлифование начинают шкурой с наиболее грубым абразивным зерном, затем постепенно переходят на шлифование шкуркой с более мелким зерном. При переходе с одного номера шкурки на другой направление шлифования меняют на 900. После шлифования образцы протирают ватой и подвергают травлению

*Выявление ликвации серы (метод серного отпечатка или метод Баумана).*

1. Макрошлиф протереть ватой смоченной спиртом и положить на стол шлифованной поверхностью вверх.
2. Лист глянцевой бромсеребрянной фотографической бумаги вымочить на свету в течение 5-10 минут в 5% - ном водном растворе серной кислоты, слегка просушить между двумя листами фильтровальной бумаги для удаления избытка раствора, наложить эмульсионной стороной на макрошлиф и, приглаживая сверху рукой или резиновым валиком, удалить образующиеся пузырьки газов, выдержать на макрошлифе в течение 2-3 минут и осторожно снять с макрошлифа.
3. Полученный отпечаток промыть в воде, зафиксировать в 25% - ном водном растворе гипосульфита, снова промыть в воде и просушить. Полученные на бумаге участки коричневого цвета указывают на места обогащенные серой (скопления сульфитов). Если бумага имеет равномерную окраску, следовательно, сера распределена равномерно. Появление темных участков обусловлено следующими реакциями:



$\text{Ag}_2\text{S}$ - имеет коричневый цвет.

Образующийся сероводород непосредственно против очагов выделения воздействует на *кристаллы бромистого серебра фотоэмulsionии*:



Темные участки сернистого серебра, образующиеся на фотобумаге, показывают форму и характер распределения сульфидов.

#### *Выявление структуры литой стали*

Строение литой стали выявляется травлением отшлифованного образца в 15%-ном водном растворе персульфата аммония; на водяной бане при температуре 80-90°C, в течение 5-10 минут.

#### *Выявление дефектов, нарушающих сплошность металла*

Для выявления в стали дефектов нарушающих сплошность металла (трещин, пор, раковин), производится глубокое травление отшлифованного образца водным раствором соляной кислоты (50 см<sup>3</sup> HCl; 50 см<sup>3</sup> H<sub>2</sub>O).

1. Отшлифованную поверхность образца протереть ватой, смоченной спиртом.
2. В водяную баню, установленную в вытяжном шкафу (т.к. при травлении выделяются ядовитые газы), поместить фарфоровую ванну, налить в нее реактив и нагреть до температуры 60-70°C.

3. Образец при помощи щипцов погрузить в горячий реактив и выдержать в нем 10-45 минут.
4. После выдержки образец вынуть из реактива.
5. Образец промыть водой, затем 10-15%-ным водным раствором азотной кислоты и просушить.

*Вывод: при глубоком травлении раствором кислоты высокой концентрации происходит растворение дефектов, нарушающих сплошность металла - они становятся видимыми невооруженным глазом.*

### **Порядок выполнения работы.**

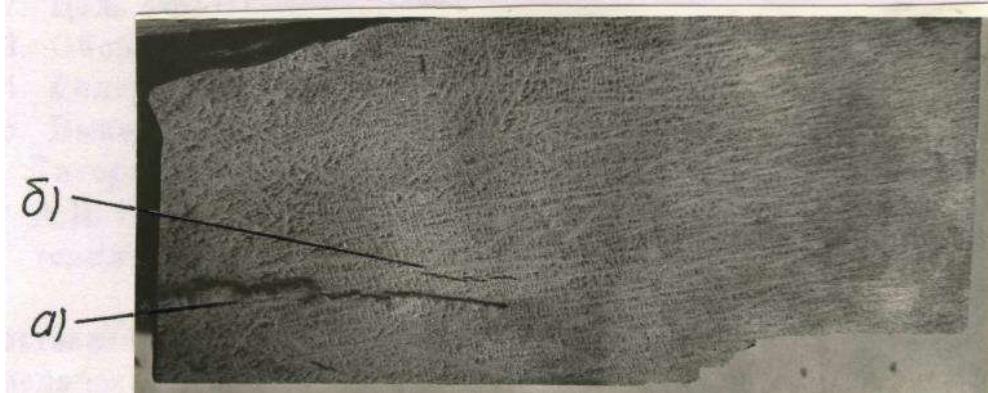
1. Приготовить макрошлифы.
2. Выявить ликвацию серы методом Баумана.
  - 2.1 Макрошлиф протереть ватой, смоченной спиртом или бензином.
  - 2.2 Лист бромосеребряной фотобумаги вымочить на свету в течение 5...10 минут в 5% водном растворе  $H_2SO_4$ , слегка просушить между двумя листами фильтровальной бумаги для удаления избытка раствора и наложить эмульсионной стороной на макрошлиф и, приглаживая сверху резиновым валиком, удалить образующиеся пузырьки газов, выдержать на макрошлифе в течение 3...5 минут и осторожно снять.
3. Полученный отпечаток промыть в воде, зафиксировать в 25 % водном растворе гипосульфита, снова промыть в воде и просушить. Полученные на фотобумаге участки коричневого цвета указывают на места, обогащенные серой (Рис. 1).
4. Зарисовать полученный отпечаток и дать характеристику ликвации серы;
5. Выявить дефекты, нарушающие сплошность металла.
6. Травление образцов производят в водном растворе соляной кислоты (50 см<sup>3</sup> HCl, 50 см<sup>3</sup> H<sub>2</sub>O).
7. Отшлифованную поверхность образца протереть ватой, смоченной спиртом.
8. Реактив налить в фарфоровую чашку, установленную в вытяжном шкафу и нагреть до температуры (60...70)°C.
9. Образец при помощи щипцов погрузить в горячий реактив и выдержать в нем 10...45 минут.
10. Образец при помощи щипцов вынуть из реактива.
11. Образец промыть водой и просушить фильтровальной бумагой.
12. При глубоком травлении раствором кислоты происходит растворение дефектов, нарушающих сплошность металла (Рис..2)



Рис. 1. Ликвация серы в стали

13. Выявить дефекты, нарушающие сплошность металла.
14. Травление образцов производят в водном растворе соляной кислоты (50 см<sup>3</sup> HCl, 50 см<sup>3</sup> H<sub>2</sub>O).
15. Отшлифованную поверхность образца протереть ватой, смоченной спиртом.

16. Реактив налить в фарфоровую чашку, установленную в вытяжном шкафу и нагреть до температуры (60...70)0С.
17. Образец при помощи щипцов погрузить в горячий реактив и выдержать в нем 10...45 минут.
18. Образец при помощи щипцов вынуть из реактива.
19. Образец промыть водой и просушить фильтровальной бумагой.
20. При глубоком травлении раствором кислоты происходит растрескивание дефектов, нарушающих сплошность металла (Рис.2).



21.

Рис. 2. Дефекты, нарушающие сплошность металла  
а) трещина; б) флокены

22. Выявить волокнистую структуру строения литой стали.
23. Зарисовать и дать характеристику выявленных макроструктур

**Форма представления результата:** выполненная работа

**Критерии оценки:** зачет/незачет

### Тема 2.1. Методы исследования структуры металлов и сплавов

#### Лабораторная работа 3

##### Микроскопический анализ. (Исследование приготовленного микрошлифа).

**Цель работы:** -ознакомление с микроскопическим анализом металлов и сплавов, с устройством и возможностями металлографического микроскопа;  
-освоение одной из стандартных методик микроскопического анализа сплавов.

-углубление, закрепление полученных теоретических знаний по данной теме;  
-формирование умений применять полученные знания на практике.

**Выполнив работу, Вы будете:**

уметь:

-развивать умения: наблюдать, анализировать, делать выводы и обобщения, самостоятельно вести исследования

**Материальное обеспечение:**

1. Металлографический микроскоп МИМ-7.
2. Образцы для микроанализа

## **Задание:**

1. Ознакомиться с методикой приготовления микрошлифа и составить опорный конспект;
2. Ознакомиться с устройством и работой металлографического микроскопа ;
3. Зарисовать оптическую схему микроскопа;
4. Подготовить микроскоп к работе.
5. Поместить микрошлиф на отверстие предметного столика и определить форму и размер зерен металлов;
6. Зарисуйте микродефекты, неметаллические включения
7. Составить отчет по работе.

## **Краткие теоретические сведения**

Под микроанализом понимают изучение строения металлов с помощью металлографического микроскопа при увеличении в 50...200 раз.

1. При помощи микроанализа определяют:
2. Форму и размер зерен металлов.
3. Изменение строения металлов и сплавов под влиянием различной термической обработки.
4. Микродефекты, неметаллические включения.

### *Приготовление микрошлифа*

Образец металла, специально приготовленный для исследования его структуры под микроскопом, называется *микрошлифом*.

Для микроанализа:

1. из исследуемого материала вырезают образец,
2. поверхность его подвергают шлифованию, полированию, травлению
3. рассматривают в металлографический микроскоп.

Шлифование поверхности вручную или на специальных шлифовальных станках начинают на шкурке с наиболее крупным абразивным зерном, затем постепенно переходят к шлифованию на шкурке с более мелким абразивным зерном, после чего поверхность образца полируют.

Полирование проводят на специальном полировальном станке на врачающемся круге, обтянутом сукном, смачиваемым полировальной жидкостью – водой со взвешенными в ней частицами окиси хрома или алюминия. Обрабатываемая поверхность образца получается блестящее зеркальной. Но полученная поверхность *не позволяет судить о строении зерен – на светлом фоне полированной поверхности образца выявляются только неметаллические включения и микродефекты*.

Для выявления микроструктуры полированную поверхность образца подвергают *травлению*, т. е. действию растворов кислот, щелочей, солей.

Для травления шлифов наиболее распространенными являются следующие реактивы:

- для сталей и чугунов – *4-процентный раствор азотной кислоты в этиловом спирте*;
- для алюминиевых сплавов – *плавиковая кислота, едкий натр*;
- для меди и медных сплавов – *соляно-кислый раствор хлорного железа*.

Различные составляющие структуры растворяются с различной скоростью, поэтому одни вытравляются больше, а другие – меньше. При освещении микрошлифа на микроскопе лучи света по-разному отражаются от различно протравившихся структурных составляющих. Места, *протравленные сильнее*, больше рассеивают отраженные лучи, поэтому в объективе микроскопа они получаются *более темными*.

При работе с микрошлифом следует помнить, что:

- нельзя прикасаться пальцами к поверхности микроскопа;

- нельзя протирать полированную поверхность;
- при хранении микрошлиф ставят полированной поверхностью вверх;
- на столик микроскопа шлиф ставят полированной поверхностью вниз, но при этом нельзя двигать его по столику, чтобы не нанести царапин.

### *Металлографический микроскоп МИМ-7.*

Микроскоп МИМ-7 состоит из трёх основных частей: осветителя, корпуса и верхней части.

Луч света от лампы (1) через систему оптико-механических приспособлений направляется на отражательную пластинку (11), которая для этого луча играет роль зеркала и направляет его через объектив (12) в отверстие предметного столика (13). На это отверстие устанавливается микрошлиф полированной стороной вниз. Отраженный от его поверхности световой луч, содержащий информацию о микрорельефе микрошлифа, проходит сквозь объектив и попадает вновь на отражающую пластинку. Однако, для этого луча отражающая пластинка прозрачна, и он проходит далее до зеркала (18) и затем выходит в окуляр (19), через который и осуществляется визуальное изучение микроструктуры образца.

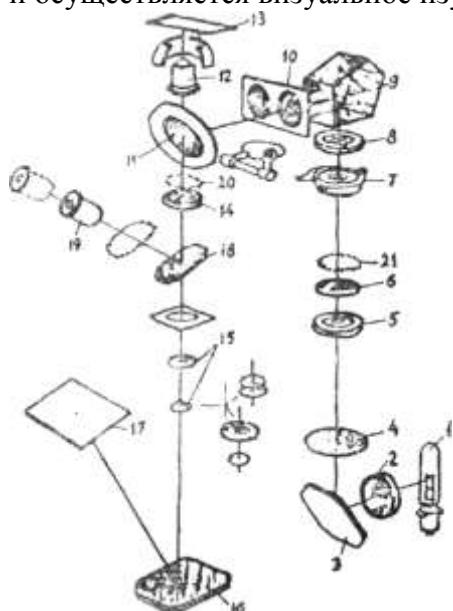


Рис. 1 Оптическая схема микроскопа

1 – лампа; 2 – коллектор; 3 – зеркало; 4 – светофильтр; 5 – апертурная диафрагма; 6 – линза; 7 – фотозатвор; 8 – полевая диафрагма; 9 – пентапризма; 10 – линза; 11 – отражательная пластинка; 12 – объектив; 13 – предметный столик; 14 – ахроматическая линза; 15 – фотоокуляр; 16 – зеркало; 17 – фотопластинка; 18 – зеркало; 19 – окуляр; 20 – вкладной анализатор; 21 – поляризатор.

На рис. 2 приведен общий вид микроскопа МИМ-7. Следует обратить особое внимание на правильность обращения с органами управления микроскопом (поз. 4, 9, 14), а также со стопорным винтом грубой подачи, расположенным под винтом (14) с левой стороны микроскопа (на рис. 2 не виден).

Питание осветительной лампы микроскопа осуществляется от трансформатора ТР-17, выполненного в виде отдельного блока, установленного на лабораторном столе возле микроскопа. На этом блоке имеется переключатель напряжения (от 0 до 30 В), подаваемого на лампу и вольтметр, измеряющий это напряжение

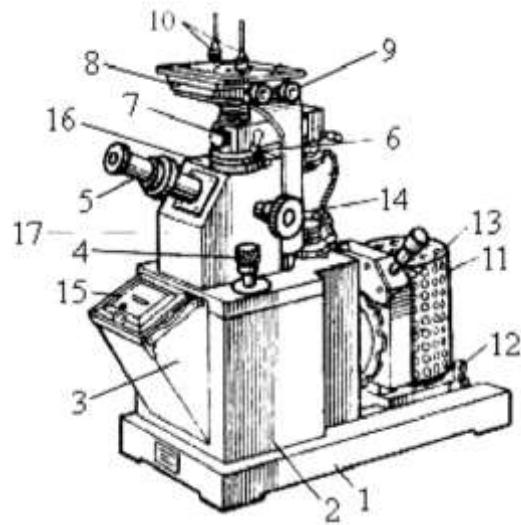
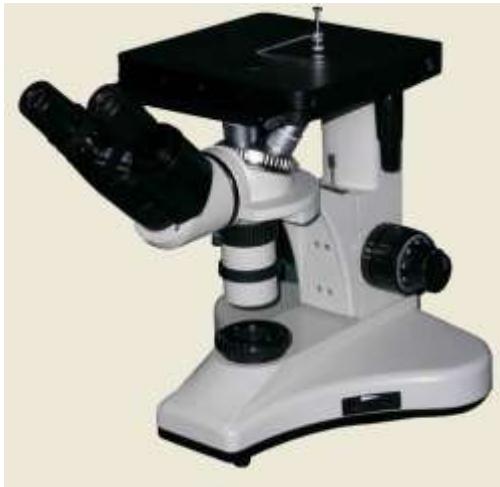


Рис. 2 Общий вид микроскопа МИМ - 7

1 – основание микроскопа; 2 – корпус; 3 – фотокамера; 4 – винт микрометрической (точной) подачи объектива; 5 –визуальный тубус; 6 – рукоятка диафрагмы; 7 – иллюминатор; 8 – предметный столик; 9 – рукоятка перемещения столика; 10 – клеммы; 11 – осветитель; 12 – стопорное устройство осветителя; 13 – рукоятка смены светофильтров; 14 – винт грубой подачи столика; 15 – рамка с матовым стеклом; 16 – анализатор; 17 – корпус центральной части.

#### Порядок выполнения работы:

1. Изучив теоретический материал, составить опорный конспект методики приготовления микрошлифа;
2. Ознакомиться с устройством и работой металлографического микроскопа;
3. Зарисовать оптическую схему микроскопа;
4. Подготовить микроскоп к работе:
  1. Убедиться, что трансформатор ТР-17 находится в выключенном состоянии. Для этого ручку его переключателя перевести против стрелки в крайнее положение до упора.
  2. Подключить штекерную розетку осветительной лампы микроскопа к штекерной вилке на задней стенке трансформатора ТР-17.
  3. Включить шнур питания трансформатора в сетевую розетку 220В, соблюдая обычные требования безопасности.
  4. Включить минимальное напряжение питания осветительной лампы микроскопа. Для этого повернуть ручку переключателя на трансформаторе ТР-17 на один щелчок. При этом сквозь отверстия в кожухе лампы микроскопа будет видно ее свечение.
- Примечание: При визуальном изучении микроструктуры не следует устанавливать более высокие напряжения питания осветительной лампы микроскопа.
5. Проверить прохождение светового луча в отверстие предметного столика (8) по наличию светового пятна при поднесении к отверстию ладони или листа бумаги. При необходимости переместить предметный столик с помощью рукояток (9).
6. Поместить микрошлиф на отверстие предметного столика полированной стороной вниз. В дальнейшем для перемещения шлифа использовать рукоятки (9) перемещения предметного столика.
7. Наблюдая в окуляр, осторожным вращением винта (14) грубой подачи стола "поймать" изображение, не стараясь добиться его четкости, и придерживая винт (14) правой рукой, левой рукой без особого усилия зажать стопорный винт грубой подачи, расположенный с левой стороны микроскопа под винтом (14).

8. Вращением винта (4) микрометрической подачи добиться четкого изображения микроструктуры.

5. . Выбрать увеличение микроскопа (Табл. 1) и навести микрошлиф на фокус.

Таблица 1

**Таблица увеличения микроскопа**

Объективы		Окуляры			
		7x	10x	15x	20x
F = 23,2	A = 0,17	60	90	130	170
F = 13,9	A = 0,3	100	140	200	300
F = 8,2	A = 0,37	170	240	360	500
F = 6,2	A = 0,65	250	320	500	650
F = 2,8	A = 1,25	500	720	1080	1440

6. Зарисуйте микродефекты, неметаллические включения

7. Составить отчет по работе.

**Форма представления результата:** выполненная работа

**Критерии оценки:** зачет/незачет

### **Тема 2.3. Механические свойства металлов и методы их испытания**

#### **Лабораторная работа 4**

#### **Изучение методики измерения твёрдости металлов по Бринелю и Роквеллу.**

**Цель работы:** -углубление, закрепление полученных теоретических знаний по данной теме;  
-формирование умений применять полученные знания на практике;  
-ознакомление с методикой проведения испытания металлов на твердость по методу Бринелля и Роквелла.

**Выполнив работу, Вы будете:**

уметь:

-развивать умения: наблюдать, анализировать, делать выводы и обобщения, самостоятельно вести исследования

**Материальное обеспечение:**

1. Твердомеры типа Бринелля и Роквелла.
2. Образцы для испытания.
3. Лупа.
4. Таблица для определения чисел твердости по Бринеллю.

**Задание:**

1. Изучить способы измерения твердости по Бринелю и Роквеллу;
2. Составить опорный конспект и зарисуйте рисунок 1;
3. Подготовить образец;
4. Провести испытание по Бринеллю;
5. Провести испытание по Роквеллу;
6. Сделать вывод.

## **2. Краткая теория вопроса.**

Для того чтобы правильно использовать материал, надо знать его свойства. Различают **физические, химические, технологические и механические свойства**.

**Физические свойства**- показывают отношение материала к действию физических явлений (исключая действие механических сил). К ним относятся: плотность – отношение к действию сил тяжести; теплопроводность – способность передавать тепло от более нагретых частей тела к менее нагретым; цвет – способность отражать или поглощать световые волны и т.п.

**Химические свойства** - показывают отношение материала к действию химических явлений. К ним относятся: окисляемость –способность сопротивляться действию окислителей; коррозионная стойкость – способность сопротивляться коррозии, растворимость – способность растворяться в химических веществах и т.д.

**Технологические свойства** -показывают отношение материала к способам его обработки. К ним относятся: литейные свойства (жидкотекучесть, усадка, склонность к ликвации), деформируемость (ковкость), свариваемость – способность образовывать неразъемные соединения требуемого качества и т.д.

**Механические свойства** показывают отношение материала к действию внешних сил. К ним относятся твердость, прочность, пластичность, ударная вязкость и т.д.

**Твердостью** называют свойство материала оказывать сопротивление проникновению в него постороннего тела. Твердость - это характеристика материала, зависящая от совокупности его пластических, упругих свойств и характера напряженного состояния, проявляющаяся в способности оказывать сопротивление при деформации участка поверхности тела из этого материала.

Способы измерения твердости различаются по характеру воздействия наконечника на поверхность исследуемого материала и характеризуют его различные механические свойства.

Твердость, измеренная по вдавливанию наконечника, характеризует сопротивление материала пластической деформации.

Это самые распространенные методы замера твердости (твердость по Роквеллу, Бринеллю, Виккерсу, определение микротвердости).

Твердость, измеренная по царапанью поверхности, характеризует сопротивление материала разрушению.

Твердость, измеренная по удару или по отскоку наконечника- шарика, характеризует упругие свойства материала. Это метод замера твердости по Польди, применяемый при переносных испытаниях.

### **2.1 Определение твердости по методу Бринелля**

Измерение твердости по Бринеллю проводят по ГОСТ 9012-59 «Метод измерения твердости по Бринеллю».

Твердость по Бринеллю определяют вдавливанием стального шарика диаметром от 2,5 до 10 мм с нагрузкой от 187,5 до 3000кг в течение от 10 до 30 секунд.

Диаметр отпечатка измеряют с помощью микроскопа или других приборов в двух взаимно перпендикулярных направлениях и определяют среднее арифметическое значение двух измерений.

При этом разность измерений диаметров одного отпечатка не должна превышать 2% меньшего из них.

Твердость по Бринеллю выражается отношением приложенной нагрузки F к площади поверхности сферического отпечатка A.

Обозначение твердости:

*HB* – при применении стального шарика для металлов и сплавов с твердостью не более 450 единиц и *HBW* – при применении шарика из твердого сплава для металлов и сплавов с твердостью более 650 единиц.

Если твердость по Бринеллю измеряется с использованием стального шарика диаметром

$D = 10$  мм при нагрузке  $F = 3000$  кгс и продолжительности выдержки под нагрузкой от 10 до 15 с, она обозначается цифрами, характеризующими величину твердости, и буквами НВ, например 190НВ. При других условиях испытания после буквы НВ указываются условия испытания в следующем порядке: диаметр шарика, нагрузка и продолжительность выдержки под нагрузкой: например, 190 НВ 5/750/20 – твердость по Бринеллю определенная с применением шарика  $D = 5$  мм при нагрузке 750 кгс и продолжительности выдержки под нагрузкой 20с.

Число твердости определяется по формуле:

$$HB = F/A = 2F/\pi D(D - \sqrt{D^2 - d^2});$$

где  $F$  – приложенная нагрузка, кгс,  $D$  – диаметр шарика, мм;  $d$  -диаметр отпечатка, мм.

*Требования к образцам и проведению испытаний:*

- ✓ толщина образца должна не менее, чем в 10 раз, превышать глубину отпечатка;
- ✓ поверхность должна быть ровной, гладкой и свободной от оксидных пленок;
- ✓ расстояние между центрами двух соседних отпечатков должно быть не менее  $4d$ ;
- ✓ расстояние от центра отпечатка до края образца должно быть не менее  $2,5d$ .

Схемы проведения измерения твердости приведены на рис. 1 (а).

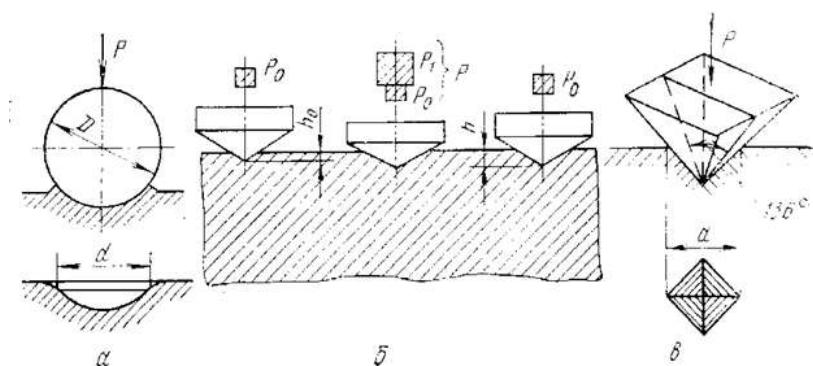


Рис.1 Схемы замера твердости: по а – по Бринеллю, б –по Роквеллу, в –по Виккерсу

Для определения твердости по Бринеллю применяют специальные приборы стационарного типа ТШ или ТШК с гидравлическим или рычажно-механическим приводом (рис. 2).

Прибор состоит из чугунной станины 1, опорного столика 2 для помещения образца, шарика 3, вставленного в шпиндель 4, рычажной системы 5 с грузами 6 и червячной передачей с шатуном 7. Нагружение производится при помощи электродвигателя 8. Опорный столик может перемещаться в вертикальном направлении при помощи подъемного винта 9 и маховик к 10. Предварительное нагружение для предотвращения смещения образца во время испытания производится пружиной 11.

## 2.2 Определение твердости по методу Роквелла

Сущность метода заключается во внедрении в поверхность образца алмазного конусного (шкалы А, С, Д) или стального сферического наконечника (шкалы В, Е, F, G, K) под действием последовательно прилагаемых предварительного  $F_0$  и основного  $F_1$  усилий и в определении глубины внедрения наконечника после снятия основного усилия  $F_1$ .

Наиболее часто используются три шкалы метода Роквелла: А, В, С.

Выбор наконечника и нагрузки для испытания по методу Роквелла представлен в табл. 1.

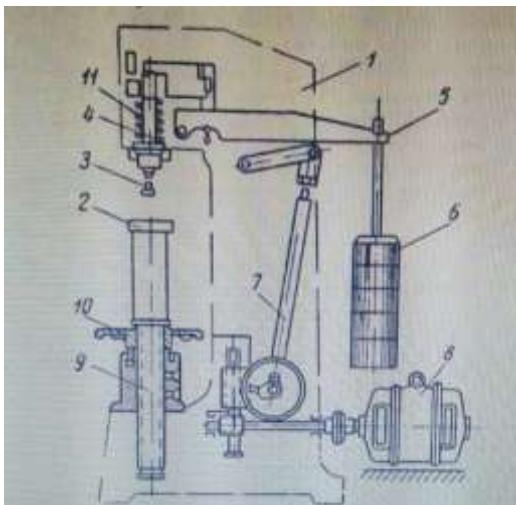


Рис.2 Прибор для определения твердости ТШ

**Таблица 1. Определение твердости по методу Роквелла**

Испытуемый материал	Наконечник	Цвет шкалы	Нагрузка, кг	Шкала	Обозначение твердости
Мягкие цветные металлы и их сплавы	Шарик (диаметр 1,59 мм)	Красный	100	В	HRB
Мягкие цветные металлы и их сплавы	Алмазный конус	Черный	150	С	HRC
Особо твердые материалы (белый чугун, металлокерамические твердые сплавы)	Алмазный конус	Черный	60	А	HRA

Твердость по Роквеллу обозначают символом HR с указанием шкалы твердости. Число твердости по Роквеллу определяется по шкале индикатора или показателя цифрового отсчитывающего устройства с округлением до 0,5 единицы твердости.

Например: 61,5 HRC - твердость по Роквеллу 61,5 единиц по шкале С.

Число твердости по Роквеллу является условной величиной и *определяется разностью глубин, на которые перемещается наконечник под действием последовательно приложенных нагрузок*. Чем больше величина вдавливания, тем меньше величина твердости HR. Единица твердости по Роквеллу - безразмерная величина, соответствующая осевому перемещению индикатора на 0,002мм

*Требования к образцам и проведению испытаний:*

- ✓ шероховатость поверхности образца Ra должна быть не более 2,5 мкм;
- ✓ толщина образца должна не менее чем в 10 раз превышать глубину внедрения наконечника после снятия основного усилия;
- ✓ расстояние между центрами двух соседних отпечатков должно быть не менее четырех диаметров отпечатка, но не менее 2 мм;
- ✓ расстояние от центра до края образца должно быть не менее 2,5 диаметра отпечатка (но не менее 1 мм).

Наличие различных шкал твердости, условный и безразмерный численный результат испытаний, сравнительно низкая чувствительность делают метод Роквелла лишь средством быстрого и упрощенного технического контроля. Однако отпечатки на поверхности деталей имеют небольшие размеры и практически безвредны для дальнейшей эксплуатации деталей.

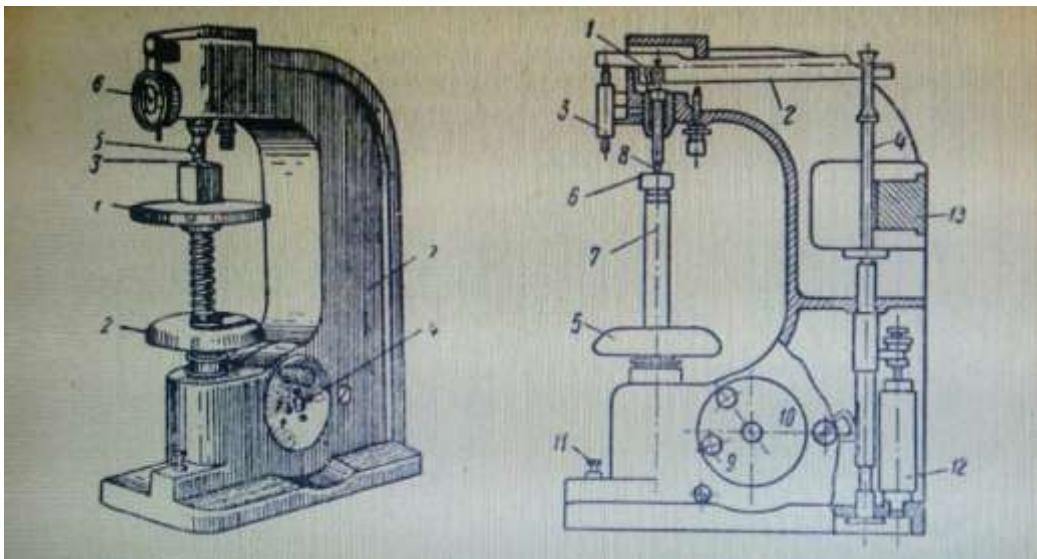


Рис.3 А-прибор Роквелла: 1-подставка, 2-маховик,3-алмазный конус, 4-рукоятка, 5-наконечник, 6-индикатор,7-станина;  
Б-схема дюрометра Роквелла

На опоре 1 вращается рычаг 2, соприкасающейся с одной стороны с индикатором 3, а с другой стороны с вертикальной тягой 4 с грузами. При помощи маховичка 5 испытываемый образец 6, помещённый на предметный столик 7, подводят к наконечнику шариком или с алмазным конусом 8. Маховичок медленно вращают до тех пор, пока малая стрелка индикатора не придет к нулю, а большая не займёт почти вертикальное положение. Затем шкалу индикатора поворачивают так, чтобы нулевая точка шкалы С совпадала с острием большой стрелки (при работе с шариковым наконечником большая стрелка устанавливается на деление 30 шкалы В). В этот момент наконечник 8 оказывается нагруженным силой в 10 кг. Это предварительная нагрузка устраняет влияние мелких неровностей поверхности образца на результаты его испытания. Рукоятка 9 на диске 10 служит для поднятия вертикальной тяги с грузом, когда нужно разгрузить испытываемый образец. Нажимая кнопку 11, приводят в действие с помощью моторчика нагружающий механизм, при этом рукоятка диска переместится, а вертикальная тяга с грузами опустится, постепенно нагружая наконечник до 100 или 150 кг. Масляный катапакт 12 регулирует скорость нагружения грузом 13. Затем поворотом рукоятки 9 прежнее положение нагрузку сжимают до 10 кг.

Стрелка индикатора покажет число твердости, которая зависит от глубины вдавливания шарика или конуса при увеличении нагрузки от 10 до 100 или 150 кг.

#### Порядок выполнения работы:

1. Подготовить образец.
  2. Образец должен иметь чистую и плоскую поверхность.
  3. Толщина образца должна быть не менее десятикратной глубины отпечатка.
  4. Центр отпечатка должен находиться от края образца на расстоянии не менее 2,5 диаметров отпечатка, а от центра соседнего отпечатка на расстоянии не менее четырёх диаметров отпечатка.
  5. Провести испытание по Бринеллю.
    - 5.1 Установить на подвеску грузы, соответствующие выбранной нагрузке.
    - 5.2 Испытуемый образец положить на столик прибора.
    - 5.3 Вращением маховика прижать образец к шарику.
    - 5.4 Включить электродвигатель.
    - 5.5 После снятия нагрузки опустить столик.
    - 5.6 Измерить полученный отпечаток лупой в двух взаимно перпендикулярных направлениях.
    - 5.7 В результате вдавливания шарика на поверхности образца образуется отпечаток.
    - 5.8 Диаметр отпечатка характеризует твердость образца.
- Число твердости по Бринеллю подсчитывают по формуле:

$$HB = F/A = 2F/\pi D(D - \sqrt{D^2 - d^2});$$

где F – приложенная нагрузка, кгс, D – диаметр шарика, мм; d -диаметр отпечатка, мм.

Диаметр шарика, величину нагрузки на образец, время выдержки нагрузки в зависимости от твердости испытуемого образца определяются по таблице (ГОСТ 9012 – 59).

5.10 По таблице определить твердость.

5.11 Результаты испытаний занести в таблицу 2.

**Таблица 2**

**Результаты испытаний**

Материал образца	Условия испытания			Диаметр отпечатка, мм			Твердость HB, кг/мм <sup>2</sup>
	Нагрузка, кг	Диаметр шарика, мм	Время выдержки, сек	Первое измерение	Второе измерение	Среднее значение	

6. Провести испытание по Роквеллу.

6.1 Подвесить груз, соответствующий наконечнику и шкале (Табл.3)

**Таблица 3**

**Выбор нагрузки наконечника**

Шкала	Вид наконечника	Нагрузка, кг	Обозначение твердости	Пределы измерения
B	Стальной шарик 1,588 мм	100	HRB	25...100
C	Алмазный конус	150	HRC	20...67
A	Алмазный конус	60	HRA	70...85

6.2 Образец положить на столик прибора.

6.3. Вращением маховика поджимать образец к наконечнику до тех пор, пока маленькая стрелка индикатора не установится против красной точки – это означает, что дана предварительная нагрузка 10 кг. Большая стрелка должна указывать на нуль шкалы индикатора с погрешностью + 5 делений.

6.4. Вращением барабана 9 установить большую стрелку на нуль черного цвета.

6.5. Плавно нажать на клавишу 10 (при этом включается механизм нагружения).

6.6. После окончания цикла нагружения произвести отсчет по шкале индикатора.

6.7. Снять предварительную нагрузку вращением маховика 8 против часовой стрелки.

6.8. Испытание провести не менее трёх раз.

6.9. Результаты испытаний занести в таблицу 4

**Таблица 4**

**Результаты испытаний**

Материал образца	Условия испытания			Диаметр отпечатка			Твердость HRC, кг/мм <sup>2</sup>
	Нагрузка, кг	Диаметр шарика, мм	Время выдержки	Первое измерение	Второе измерение	Среднее значение	

**Форма представления результата:** выполненная работа

**Критерии оценки:** зачет/незачет

## **Тема 3.2 Диаграммы состояния сплавов двухкомпонентных систем**

### **Практическое занятие 1**

#### **Построение диаграмм состояния сплавов с использованием метода термического анализа. Решение задач по диаграммам состояния двухкомпонентных систем**

**Цель:** -изучение методики проведения термического анализа;  
-изучение основных типов диаграмм состояния двойных систем.  
-приобретение практических навыков изучения превращений, протекающих при кристаллизации сплавов;  
-анализ полученных данных и определение возможности их использования на практике

#### **Выполнив работу, Вы будете:**

уметь:

- обобщать, систематизировать, углублять, закреплять, детализировать полученные теоретические знания
- формировать умения применять полученные знания на практике

#### **Материальное обеспечение:**

1. Презентация по данной теме;
2. Компьютер, проектор, экран;
3. Электронные плакаты Диаграмм состояния.

#### **Задание:**

1. Изучите теоретический материал по построению Диаграммы состояния в координатах: *температура – концентрация* и составьте опорный конспект;
2. Постройте Диаграмму состояния А-В, где А 30%, В-70%;
3. Изучите теоретические сведения по теме – «Диаграммы состояния 1 типа - для случая нерастворимости в твердом состоянии» и составьте опорный конспект;
  - 3.1 Постройте кривые охлаждения Pb-Sb, где:  
а — 5% Sb, б – 10% Sb; в — 13% Sb; г — 20% Sb; д — 40% Sb; е — 80% Sb;
  - 3.2 Вычертите Диаграмму состояния Pb-Sb, укажите линии Ликвидуса и Солидуса, эвтектику, укажите критические точки;
  - 3.3 Проанализируйте диаграмму состояния Pb-Sb по алгоритму:
  - 3.3 Определить количество твердой и жидкой части сплава Pb-Sb, где Pb-60%, Sb-40% при  $T=395^0$
4. Изучите теоретические сведения по теме «Диаграмма состояния 2типа – неограниченной растворимости компонентов в твердом виде»
5. Изучите теоретические сведения по теме «Диаграмма состояния сплавов для случая ограниченной растворимости компонента в твердом состоянии»
6. Изучите теоретические сведения по теме «Диаграмма состояния сплавов для случая образования между компонентами химического соединения»
7. Сделайте вывод о проделанной работе.

#### **Краткие теоретические сведения**

*Термический анализ* является одним из методов определения температур фазовых превращений вещества, сопровождающихся тепловыми эффектами.

Метод основан на построении кривых охлаждения (нагрева) в координатах «температура вещества – время охлаждения (нагрева)». Если при охлаждении (нагревании) в веществе не происходят фазовые превращения, то кривая охлаждения имеет вид плавной

нисходящей линии. При фазовых превращениях на кривой появляются горизонтальные (изотермические) участки или изгибы, обусловленные выделением (поглощением) тепла, вызывающим изменение скорости охлаждения (нагрева).

Процесс кристаллизации металлических сплавов и некоторые закономерности в их строении описываются с помощью *диаграмм состояния* или *диаграмм фазового равновесия*. Эти диаграммы в графической форме показывают фазовый состав и структуру в зависимости от температуры и концентрации. Они построены для условий равновесия. Равновесное состояние соответствует минимуму свободной энергии и в связи с этим является стабильным. При данных температуре и давлении в условиях равновесия свободная энергия должна оставаться постоянной.

Прежде чем перейти к рассмотрению диаграмм состояния, дадим точные определения основным понятиям, которыми придется оперировать.

**Фаза** – это однородная часть системы, отделенная от других частей системы (фаз) поверхностью раздела, при переходе через которую химический состав, структура и свойства вещества изменяются скачком. Однородная жидкость является однофазной системой, смесь жидкости и твердого вещества – двухфазной, твердый раствор – однофазной, механическая смесь двух твердых растворов – двухфазной.

**Компонентами** называются вещества, образующие систему. Чистый металл – это однокомпонентная система, сплав двух металлов – двухкомпонентная.

## 1. Диаграммы состояния.

К внешним факторам, влияющим на состояние сплава, относятся температура и давление, к внутренним – концентрация

Диаграммы состояния характеризуют процессы затвердевания и структурного изменения различных систем сплавов и дают наглядное представление о структуре любого сплава данной системы. Имея диаграмму состояния сплавов данных компонентов, можно заранее судить о свойствах всех сплавов данной системы.

Диаграмма состояния позволяет научно подойти к выбору режимов горячей и термической обработки сплавов.

Диаграмма состояния строится в координатных осях, по которым откладывают температуру (в градусах Цельсия) и массовую долю компонентов (от 100 % одного до 100 % другого – концентрация) – рис.1.

Для сплавов, состоящих из двух компонентов А и В, состав характеризуется отрезком прямой, принятым за 100%.

Крайние точки А и В соответствуют 100% чистых компонентов.

Любая точка на этом отрезке характеризует состав двойного сплава.

Так, например, точка С соответствует сплаву, состоящему из 20% В и 80% А, точка D соответствует сплаву, состоящему из 60% В и 40% А.

Для построения диаграммы состояния из компонентов изготавливают серию сплавов различного состава и для каждого из них строят кривую охлаждения по результатам термического анализа (так же, как для чистых металлов).

Линии на диаграмме являются геометрическим местом критических температур, под которыми понимаются температуры фазовых превращений. Для их определения строят кривые охлаждения для сплавов различного состава и по остановкам и перегибам на этих кривых определяют температуры превращений – критические точки. Для их определения строят кривые охлаждения для сплавов различного состава и по остановкам и перегибам на этих кривых определяют температуры превращений – критические точки. Критические точки каждого сплава наносят на сетку в координатах температура концентрация

Схема установки для термического анализа приведена на рисунке 2.

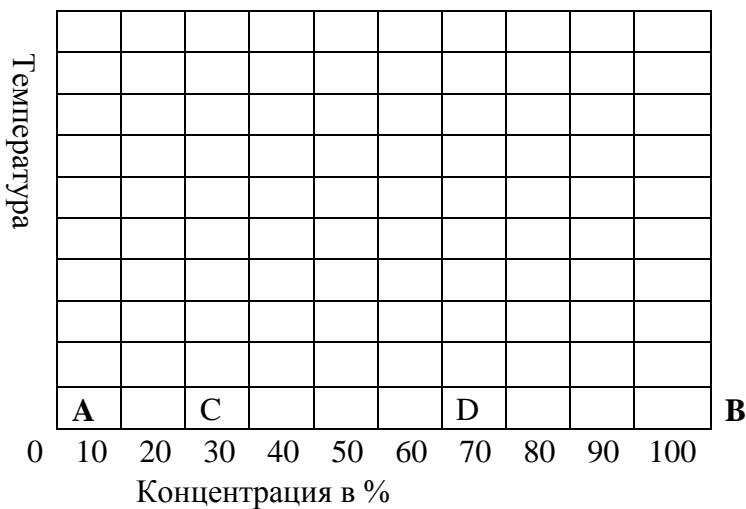


Рис.1 Диаграмма состояния

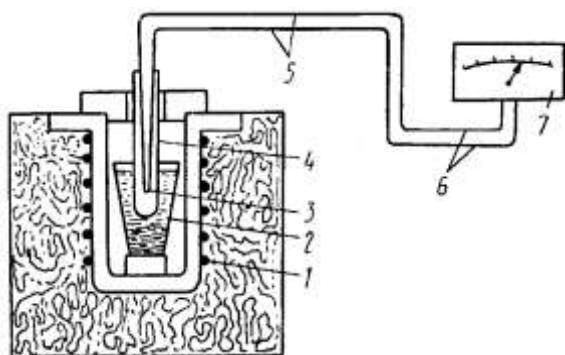


Рис.2 Схема установки для исследования процесса кристаллизации сплавов методом термического анализа

В печь 1 помещают тигель 2 с исследуемым сплавом. Сплав расплавляют и опускают в него горячий спай термопары 3, защищенной фарфоровым или кварцевым чехлом 4. Печь выключают, и начинается охлаждение сплава. К холодным концам 5 термопары протекает электрический ток, возникающий из-за разности потенциалов в горячем спае. Ток по проводам 6 идет к гальванометру 7, шкала которого проградуирована в градусах Цельсия. Сила тока в термопаре пропорциональна температуре сплава. Через определенные короткие равные отрезки времени фиксируют температуру и записывают в таблицу. После полного охлаждения сплава строят график «температура – время» (кривая охлаждения).

## 2. Диаграммы состояния 1 типа – для случая нерастворимости в твердом состоянии

Диаграммы состояния **I типа** характеризуют системы, компоненты которых в жидкоком состоянии полностью взаимно растворяются, а в твердом состоянии образуют механическую смесь кристаллов обоих компонентов (элементы, входящие в состав не растворяются друг в друге в твердом состоянии).

Построение диаграммы состояния I типа разберем на примере системы сплавов свинец — сурьма ( $Pb-Sb$ ).

Чтобы не делать наблюдений над всеми составами сплавов, ограничимся анализом лишь шести сплавов данной системы с содержанием сурьмы 5, 10, 13, 20, 40 и 80%.

Если нагреть каждый из этих сплавов до полного расплавления и с помощью пирометра и счетчика времени зафиксировать процесс их охлаждения, то по полученным данным можно построить кривые, приведенные на рис. 3.

Перегибы и горизонтальные участки кривых – характеризуют **замедление или остановки падения** температуры сплавов при равномерном охлаждении и показывают наличие критических точек при данных температурах.

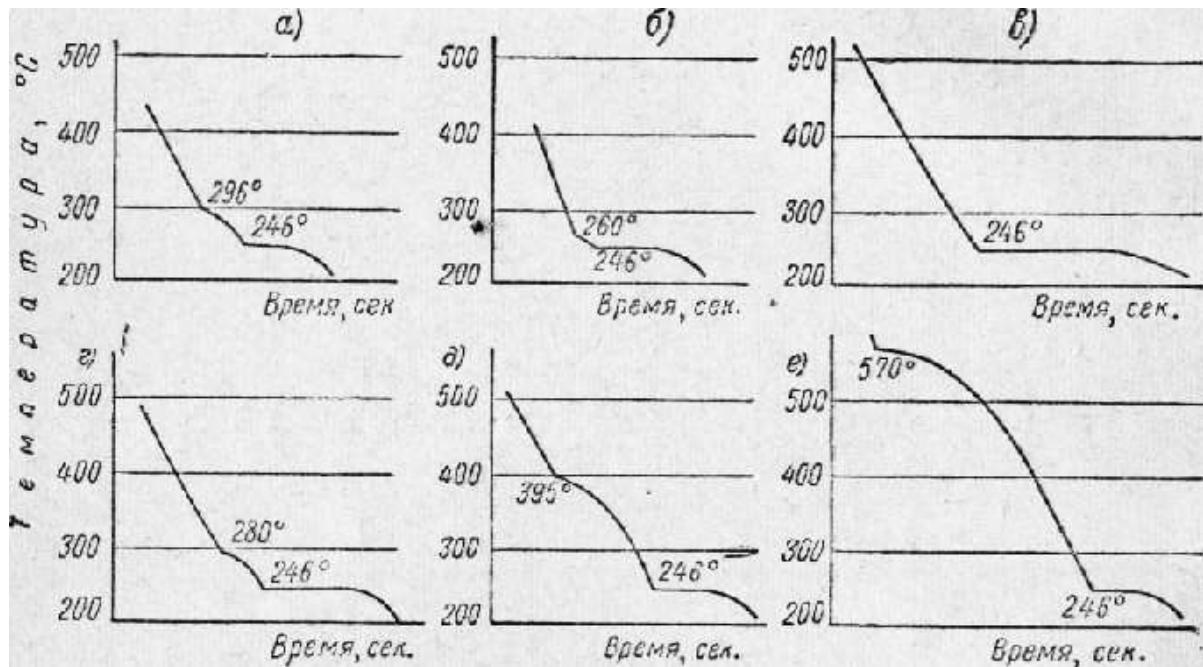


Рис 3 .Кривые охлаждения Pb-Sb, где:

а — 5% Sb, б — 10% Sb; в — 13% Sb; г — 20% Sb; д — 40% Sb; е — 80% Sb

*Верхние критические точки соответствуют началу перехода сплавов из жидкого состояния в твердое, нижние — окончательному затвердеванию.*

Для построения диаграммы состояния сплавов отметим в масштабе:

- по горизонтали — точки взятых нами сплавов, принимая, что слева будет чистый свинец, а справа — чистая сурьма (рис. 25).
- по вертикали разметим шкалу температуры и отложим критические температуры указанных сплавов.

Свинец имеет температуру плавления  $327^{\circ}$ , сурьма  $630^{\circ}$ .

Соединяя нижние критические точки, получим прямую **DE**, а соединяя верхние точки — две кривые **AB** и **BC**, сходящиеся в точке **B** с прямой **DE**.

Построенная диаграмма показывает:

- ✓ **начало затвердевания** различных сплавов системы происходит при различных температурах,
- ✓ **окончание затвердевания** — при **одной определенной температуре** для всей данной системы сплавов,
- ✓ один сплав (13% Sb) имеет, как и чистые металлы, только **одну критическую точку B**, в которой происходит его **полное затвердевание**.

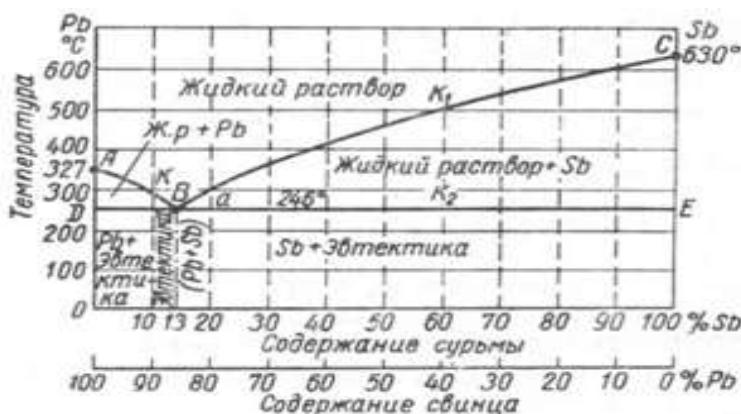
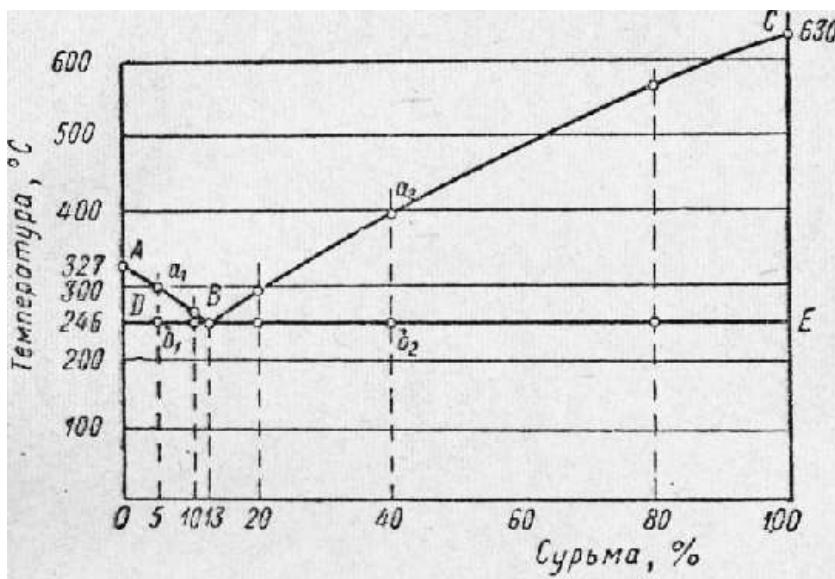


Рис.4 Диаграмма состояния Pb-Sb

Выше линии АВС все сплавы находятся в жидком состоянии (Рис.4 ).

Линия АВС называется линией ликвидуса (ликвидус-лат. –жидкий).

Ниже линии DBE все сплавы находятся в твердом состоянии. Линия DBE называется линией солидус (солидус-лат.тврдый).

Проследим процесс кристаллизации сплавов.

В точке В при содержании 13% Sb, 87% Pb и при температуре 246<sup>0</sup> кристаллизация свинца и сурьмы происходит одновременно – образуется тонкая механическая смесь кристаллов свинца и сурьмы (двух фаз). Эта смесь называется эвтектикой, а сплав соответствующего состава — эвтектическим (рис.5).

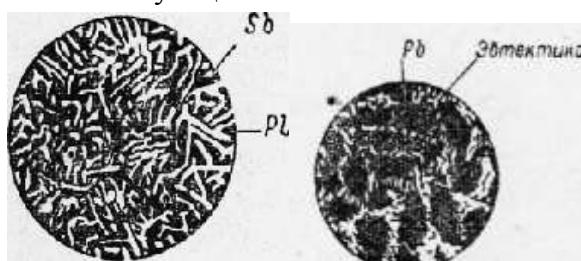


Рис.5 Механическая смесь Pb-Sb

Сплавы, содержащие меньше 13% Sb, называются доэвтектическими, а содержащие больше 13% Sb — заэвтектическими.

Общее по диаграмме сплавов свинец — сурьма, отметим следующее:

- а) по линии АВ диаграммы начинается выпадение кристаллов свинца;
- б) в области диаграммы АBD находятся кристаллы свинца и жидкий раствор, концентрация которого около линии BD приближается к эвтектической;
- в) по линии BD затвердевает весь оставшийся маточный раствор эвтектического состава;
- г) ниже линии BD находятся твердые доэвтектические сплавы, состоящие из кристаллов свинца и эвтектики;
- д) по линии BC начинается выпадение кристаллов сурьмы;
- е) в области диаграммы СВЕ находятся кристаллы сурьмы и жидкий раствор, концентрация которого около линии BE приближается к эвтектической;
- ж) по линии BE затвердевает весь оставшийся маточный раствор эвтектического состава;
- з) ниже линии BE находятся твердые заэвтектические сплавы, состоящие из кристаллов сурьмы и эвтектики.

Доэвтектический сплав, содержащий 5% Sb, выше первой критической точки  $a_1$  находится в жидкому состоянии. При охлаждении в точке  $a_1$  из жидкого раствора выпадают центры кристаллизации (центрами кристаллизации называют мельчайшие частицы, зарождающиеся в жидкому растворе или твердом металле) чистого свинца, так как свинец в этом сплаве находится в количестве избыточном по сравнению с эвтектическим составом.

При дальнейшем охлаждении между точками  $a_1$  и  $b_1$  продолжается рост имеющихся кристаллов свинца и выпадение новых, поэтому количество свинца в жидкому (маточному) растворе постепенно уменьшается, и около точки  $b_1$  маточный раствор имеет эвтектический состав. В точке  $b_1$  при температуре  $246^\circ$  происходит кристаллизация всего оставшегося маточного раствора эвтектического состава.

Ниже точки  $b_1$  сплав находится в твердом состоянии и представляет смесь кристаллов избыточного свинца и эвтектики.

Аналогично идет процесс кристаллизации заэвтектических сплавов

*Правило отрезков (рычага).*

Пользуясь диаграммой состояния можно определить количество эвтектики в сплаве, а также жидкого раствора и его концентрацию в любой момент затвердевания сплава, т.е. можно определить составляющие сплава не только качественно, но и количественно (Рис.4).

Для количественных определений пользуются правилом отрезков.

По этому правилу- *количество данной составляющей = отношению отрезка, прилегающего к противоположной составляющей, ко всему отрезку.*

Рассмотрим пример (рис 4):

Определить количество твердой и жидкой части сплава Pb-Sb, где Pb-20%, Sb-80% при  $T=280^\circ$ .

1. Состав жидкой части сплава при данной температуре определяется точкой К (20% Sb).

2. Сплав состоит из кристаллов Sb (количественно обозначим  $Q_t$ ) и жидкой части сплава (количественно обозначим  $Q_j$ ).

3. Линия сплава I – I делит горизонтальную линию КМ длиной 80 единиц (от 20 до 100) на отрезок КЛ длиной 60 единиц (от 20 до 80) и ЛМ длиной 20 единиц (от 80 до 100).

По правилу отрезков:

$$Q_t = \text{КЛ}/\text{КМ} \cdot 100\% = 60/80 \cdot 100\% = 75\% - \text{криSTALLов сурьмы.}$$

$$Q_{ж} = \text{ЛМ}/\text{КМ} \cdot 100\% = 20/80 \cdot 100\% = 25\% - \text{жидкого состава.}$$

Т.е. этот сплав при 280 градусах будет состоять из 75% кристаллов сурьмы и 25% жидкого сплава.

*Соотношение жидкой и твердой фаз в любой точке отрезка (при любой температуре затвердевания сплава) определяется плечами горизонтального рычага, проведенного через данную точку.*

## 2 Диаграмма состояния 2 типа – неограниченной растворимости компонентов в твердом виде

Диаграммы состояния II типа характеризуют системы, компоненты которых взаимно полностью растворяются как в жидком, так и в твердом состоянии. Примером этого может служить система сплавов медь — никель (Cu — Ni).

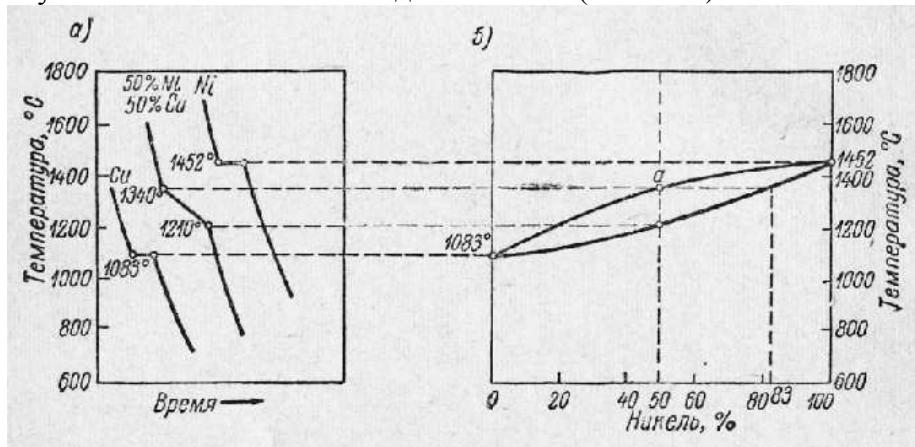


Рис. 6 Диаграмма состояния сплавов Медь-Никель (Cu-Ni)

Кристаллизация при постоянной температуре наблюдается только у чистых металлов, а сплавы кристаллизуются в интервале температур между ликвусом и солидусом.

Для различных сплавов начало и окончание затвердевания происходит при различных температурах.

Проследим процесс затвердевания на примере сплава, содержащего 50% Cu (рис. 6).

Выше точки а сплав находится в жидком состоянии. При охлаждении в точке а из жидкого раствора начинают выделяться кристаллы в виде твердого раствора меди в никеле, причем концентрация этого *первоначального твердого раствора отличается от исходной повышенным содержанием высокоплавкого компонента (Ni)* и может быть приблизительно определена, если из точки а провести горизонталь до пересечения с линией солидуса. В нашем примере концентрация никеля в центрах кристаллизации достигнет 83%. При дальнейшем охлаждении кристаллы твердого раствора растут неоднородными за счет жидкой фазы, непрерывно обедняющейся никелем.

При медленном охлаждении в каждый момент кристаллизации, состав самих кристаллов выравнивается за счет диффузии.

Если же охлаждение в процессе кристаллизации происходит быстро, состав внутри кристаллов не успевает выравняться и внутренние части каждого кристалла содержат больше тугоплавкого компонента (никеля), чем внешние.

Это явление называется внутrikристаллической ликвацией.

Таким образом, ликвацией называют неоднородность химического состава сплавов, возникающую при кристаллизации.

Внутrikристаллическая ликвация может быть уничтожена отжигом, и тогда сплав — твердый раствор будет всюду иметь исходную концентрацию никеля (50%).

Следовательно, сплавы — твердые растворы в отличие от сплавов — смесей являются *однофазными*.

Взаимная растворимость компонентов в твердом состоянии определяется:

- 1) близостью их расположения в периодической системе Менделеева (т. Е. сходностью строения электронных оболочек их атомов);
- 2) близостью атомных диаметров;
- 3) подобием формы кристаллических решеток;
- 4) близостью температуры плавления компонентов.

При уменьшении сродства компонентов по одному или нескольким из этих признаков образуются системы сплавов с ограниченной взаимной растворимостью.

### 3. Диаграмма состояния сплавов с ограниченной растворимостью компонентов в твердом состоянии

Характерной особенностью такой диаграммы является наличие при температурах ниже линии солидуса (т.е. для твердого состояния) линии (или линий) ограниченной растворимости

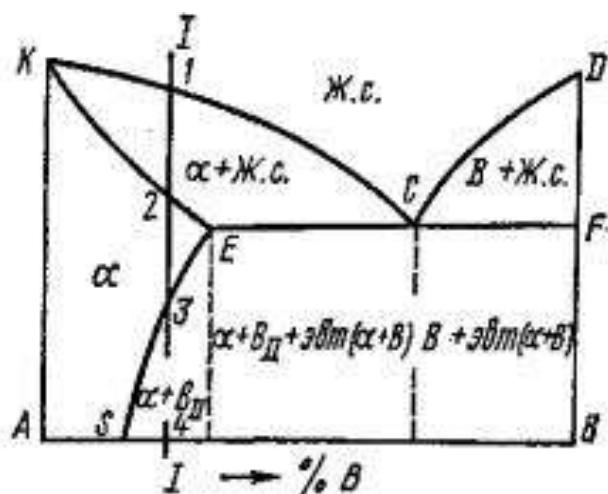


Рис.7. Диаграмма состояния сплавов для случая ограниченной растворимости компонента в твердом состоянии

1. На этой диаграмме верхняя линия KCD – линия ликвидуса, показывающая температуры плавления сплавов;
2. Линия KECF – линия солидуса, показывающая температуры затвердевания сплавов.
3. Ниже линии KECF все сплавы, состоящие из компонентов А и В находятся полностью в твердом состоянии.
4. Линия SE показывает изменение растворимости с понижением температуры компонента В в компоненте А в твердом состоянии. ( с понижением температуры растворимость уменьшается).
5. При кристаллизации сплава, состав которого левее точки S, при любой температуре все количество компонента В находится в твердом растворе.
6. Другой характер имеет кристаллизация и структура сплавов, состав которых находится правее точки S, т. Е. за пределом растворимости.
7. Рассмотрим для примера процессы, происходящие при охлаждении, например, сплава I – I
8. Выше температуры точки  $t_1$  сплав жидкий.
9. Ниже температуре точки  $t_1$  – начинается кристаллизация и до температуры точки  $t_2$  образуются кристаллы твердого раствора Б в А (обозначим их  $\alpha$  ).
10. В точке 2 сплав имеет структуру кристаллов  $\alpha$

11. При охлаждении до температуры  $t_3$  (от точки 2 до точки 3) происходит охлаждение сплава без изменения его структуры.
12. При температуре точки 3 линия I-I сплава пересекает линию SE предельной растворимости компонента В в А.
13. Ниже этой температуры (ниже точки 3) растворимость становится все меньшей и меньшей. Все количество компонента В уже не может находиться в растворе. Часть компонента В выходит из раствора и образует отдельные кристаллы компонента В, называемые вторичными (ВII).

Вывод: Таким образом, после полного охлаждения сплав имеет структуру, состоящую из твердого раствора а и вторичных кристаллов компонента В (ВII).

Процесс выделения вторичных кристаллов из твердого раствора называется вторичной кристаллизацией, в отличие от образования кристаллов в жидком сплаве {первичная кристаллизация}.

14. В сплавах, лежащих по составу правее точки Е, т. Е. на линии ECF, образуется эвтектика. Особенность этой эвтектики в том, что она представляет смесь не кристаллов А и В, а кристаллов твердого раствора а и кристаллов компонента В.

4 Диаграмма состояния сплавов для случая образования компонентами химического соединения

Химическое соединение обозначают  $AmBn$ .

Это означает, что в данном соединении на  $m$  атомов компонента А приходится  $n$  атомов компонента В.

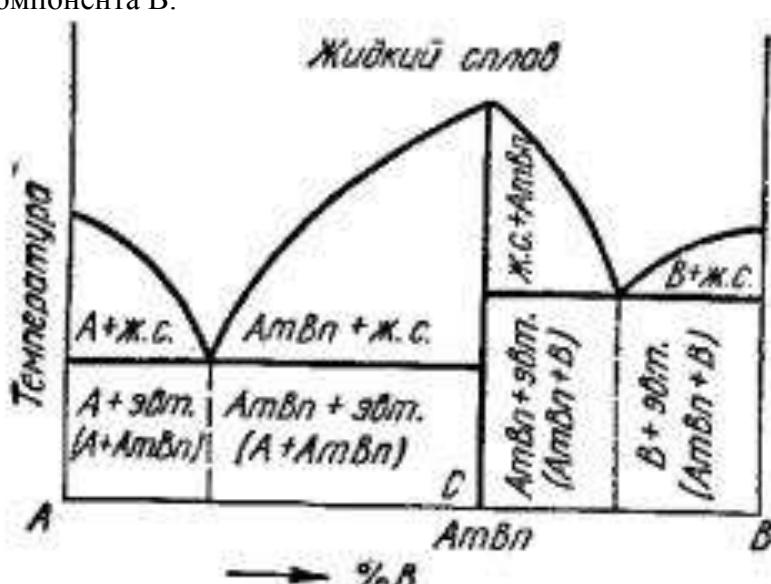


Рис.8 Диаграмма состояния сплавов для случая образования между компонентами химического соединения

Состав химического соединения является постоянным, т. Е. при нагреве и охлаждении не изменяется.

Диаграмма состояния сплавов для случая образования между компонентами химического соединения имеет вид, показанный на рис.8.

1. Диаграмма как бы составлена из двух диаграмм, когда образуется механическая смесь.
2. В сплавах левее точки С (соответствующей по составу химическому соединению  $AmBn$ ) имеется компонента А больше, чем входит в химическое соединение.
3. Следовательно, в этих сплавах левее точки С образуется механическая смесь  $AmBn + A$

4. В сплавах правее точки С компонента В больше, чем может входить в химическое соединение.
5. Следовательно, в этих сплавах образуется механическая смесь AmBn+В
- ВЫВОД:**
6. В левой части диаграммы образуется ЭВТЕКТИКА, состоящая из кристаллов А и химического соединения AmBn, а в правой – ЭВТЕКТИКА, состоящая из кристаллов В и химического соединения AmBn.

#### **Порядок выполнения работы:**

1. Изучите теоретический материал по построению Диаграммы состояния в координатах: *температура* – концентрация и составьте опорный конспект;
2. Постройте Диаграмму состояния А-В, где А 30%, В-70%;
3. Изучите теоретические сведения по теме – «Диаграммы состояния 1 типа - для случая нерастворимости в твердом состоянии» и составьте опорный конспект;

3.1 Постройте кривые охлаждения Pb-Sb, где:

а — 5% Sb, б – 10% Sb; в — 13% Sb; г — 20% Sb; д — 40% Sb; е — 80% Sb;

3.2 Вычертите Диаграмму состояния Pb-Sb, укажите линии Ликвидуса и Солидуса, эвтектику, укажите критические точки;

3.3 Проанализируйте диаграмму состояния Pb-Sb по алгоритму:

- Выделить линию солидус.
- Под наклонным участком линии солидус находится одна фаза - твердый раствор.
- Под горизонтальной прямой линии солидус находится механическая смесь фаз, состав этой смеси на «боковых стенках», ограничивающих эту область
- Если имеется эвтектика, необходимо из т. ε опустить перпендикуляр и указать состав эвтектики (ее состав находится на концах прямой эвтектического превращения).
- Если имеется линия понижения растворимости, то необходимо из ее вершины опустить перпендикуляр и указать состав выделяющейся вторичной фазы. Состав выделяющейся вторичной фазы находится на противоположном конце прямой эвтектического (эвтектоидного) превращения

3.3 Определить количество твердой и жидкой части сплава Pb-Sb, где Pb-60%, Sb-40% при  $T=395^0$

8. Изучите теоретические сведения по теме «Диаграмма состояния 2типа – неограниченной растворимости компонентов в твердом виде»

- Вычертите Диаграмму состояния Cu-Ni и проанализируйте диаграмму.
- Проведите фазовый анализ всех областей и определить количественное соотношение и состав фаз при заданной температуре (температура задается преподавателем).
- Опишите все изотермические превращения в данной диаграмме.
- Во всех областях диаграммы укажите структуры, образующиеся в сплавах данной системы в состоянии равновесия.

9. Изучите теоретические сведения по теме «Диаграмма состояния сплавов для случая ограниченной растворимости компонента в твердом состоянии»

- Вычертите Диаграмму состояния сплавов для случая ограниченной растворимости компонента в твердом состоянии
- Провести фазовый анализ всех областей и определить количественное соотношение и состав фаз при заданной температуре
- Описать все изотермические превращения в данной диаграмме.
- Во всех областях диаграммы указать структуры, образующиеся в сплавах данной системы в состоянии равновесия.

10. Изучите теоретические сведения по теме «Диаграмма состояния сплавов для случая образования между компонентами химического соединения»

- Вычертите Диаграмму состояния сплавов для случая ограниченной растворимости компонента в твердом состоянии
- Провести фазовый анализ всех областей и определить количественное соотношение и состав фаз при заданной температуре
- Описать все изотермические превращения в данной диаграмме.
- Во всех областях диаграммы указать структуры, образующиеся в сплавах данной системы в состоянии равновесия

11. Сделайте вывод о проделанной работе.

**Форма представления результата:** выполненная работа

**Критерии оценки:** зачет/незачет

#### **Тема 4.1. Диаграмма состояния железоуглеродистых сплавов.**

#### **Практические занятия 2**

#### **Упражнения по теме «Превращение и формирование равновесной структуры сплавов Fe-C»**

**Цель:** изучение структуры и свойств железоуглеродистых сплавов в равновесном состоянии на основе диаграммы состояния железо-углерод (Fe3C).

#### **Выполнив работу, Вы будете:**

уметь:

- обобщать, систематизировать, углублять, закреплять, детализировать полученные теоретические знания
- формировать умения применять полученные знания на практике

#### **Материальное обеспечение:**

1. Презентация по данной теме;
2. Компьютер, проектор, экран;
3. Электронные плакаты Диаграмм состояния

#### **Задание:**

1. Изучить диаграмму состояния железо-цементит.
2. Изучить превращение из жидкого состояния в твердое (первичную кристаллизацию).
3. Изучить превращение в твердом виде (вторичную кристаллизацию)
4. Охарактеризовать фазы и структурные составляющие сталей и чугунов в равновесном состоянии.
5. Самостоятельно вычертить диаграмму состояния железо-углерод с указанием структурных составляющих, характерных температурных и критических точек.
6. Дайте характеристику всем линиям и точкам диаграммы железо-углерод
7. Рассмотреть под микроскопом, зарисовать и описать микроструктуру углеродистых сталей и серого чугуна.
8. Построить кривую охлаждения железоуглеродистого сплава с 0,2 % С и 1,2 % С с помощью правила фаз и объяснить какие фазовые превращения протекают в точках перегиба кривой
9. Определить с помощью правила отрезков количественное соотношение фаз заданного сплава с 0,4 % С и 3,4 % С при комнатной температуре (.

10. Изучить классификацию железоуглеродистых сплавов по структуре в равновесном состоянии.

11. Оформить отчёт по работе.

### Краткие теоретические сведения:

При весьма медленном охлаждении сплавов железо — углерод **происходит выделение графита**. Для этого случая на диаграмме, кроме сплошных линий знакомой уже нам системы железо — цементит, нанесены пунктирные линии системы железо — графит, несколько смещенные влево вверх (соответственно изменяется положение критических точек по концентрации и температуре).

Таким образом, получаются **как бы две диаграммы**, наложенные друг на друга, цементитная метастабильная (относительно устойчивого равновесия) и графитная стабильная (абсолютно устойчивого равновесия) — рис.1.

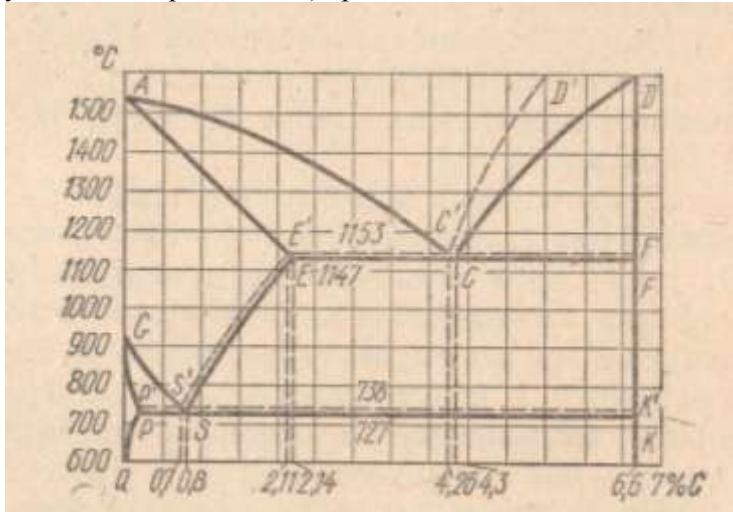


Рис.1 Общий вид современной диаграммы состояния Fe-C

В применяемых сплавах Fe с C содержание C не превышает 5%. Поэтому диаграмму состояния Fe-C рассматривают не полностью от 0 до 100%, а именно до 6,67% C, что соответствует содержанию C в **цементите**. Такую диаграмму обычно называют **железо-цементит** (Fe -Fe<sub>3</sub>C)

Диаграмма состояния Fe -C(в упрощенном виде) приведена на рис. 2

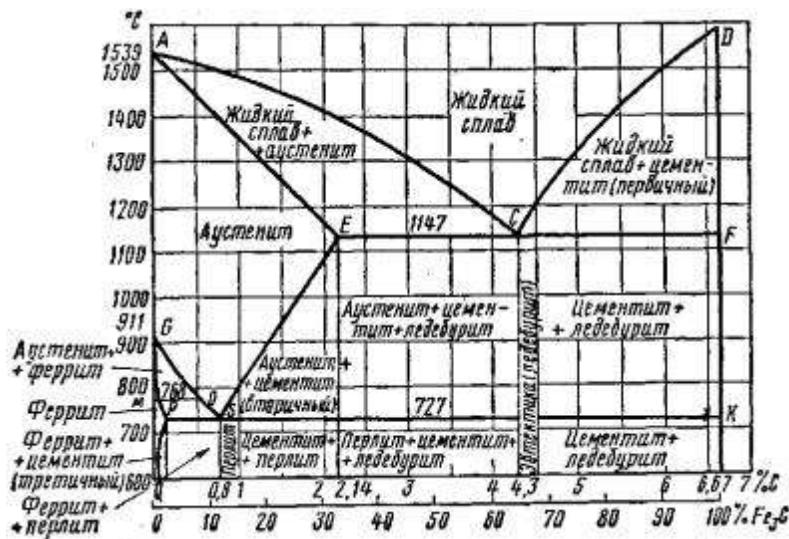


Рис.2 Диаграмма состояния Fe -C(в упрощенном виде)

На этой диаграмме точка A (1539° C) соответствует температуре плавления (затвердевания) **железа**, а точка D (~ 1600° C) - температуре плавления (затвердевания) **цементита**.

Наибольшее количество углерода по диаграмме 6,67% соответствует содержанию углерода в химическом соединении — цементите. Следовательно, компонентами, составляющими

сплавы этой системы, будут являться, с одной стороны, чистое железо (Fe), с другой — цементит (Fe<sub>3</sub>C).

### Характеристика компонентов и фаз

Компонентами в рассматриваемой системе является железо (Fe) и углерод (C)/

Железо является полиморфным металлом, т.е. может существовать в нескольких полиморфных формах, различающихся кристаллическими решетками.

На рис. 3 приведены кривые охлаждения и нагревания чистого железа.

Железо плавится при температуре 1539°. Критические точки превращений железа обозначают буквой A, приписывая букву с — при нагревании и букву r — при охлаждении.

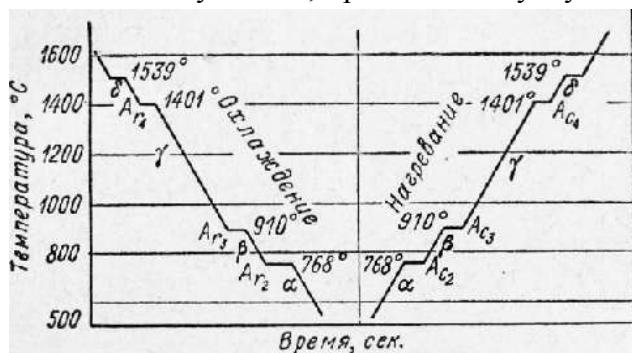


Рис 3. Кривые охлаждения и нагревания чистого железа

В интервале температур 1539-1392°C существует δ-Fe с кубической объемно-центрированной решеткой (ОЦК).

В интервале температур 1392-911°C существует γ-Fe с кубической гранецентрированной решеткой (ГЦК)

Ниже 911°C устойчивой модификацией является α-Fe с решеткой ОЦК.

При 768°C (точка Кюри) происходит магнитное превращение без изменения кристаллической решетки

Углерод — также обладает полиформизмом и имеет две кристаллические разновидности - графит и алмаз.

При сплавлении Fe с C кроме жидкой фазы образуются различные твердые фазы. В каждой из модификаций железа может растворяться определенное количество углерода и при этом образуются твердые растворы типа внедрения, которые имеют специальные названия.

**Феррит** — твердый раствор углерода и других элементов в α-железе.

Феррит имеет низкую твердость и прочность и высокую пластичность. Поэтому технически чистое железо, структура которого представляет зерна феррита, хорошо подвергается холодной деформации, т. е. хорошо штампуется, прокатывается, протягивается в холодном состоянии.

Чем больше феррита в железоуглеродистых сплавах, тем они пластичнее

**Аустенит** — твердый раствор углерода и других элементов в γ-железе. В γ-железе может раствориться углерода в значительно больших количествах до 2,14% при температуре 1147°C. Характерная особенность аустенита заключается в том, что он в железоуглеродистых сплавах может существовать только при **высоких температурах**. Как и всякий твердый раствор, аустенит имеет микроструктуру, представляющую собой зерна твердого раствора. Аустенит пластичен, поэтому он хорошо подвергается горячей деформации, т.е. хорошо штампуется, куется, прокатывается.

Кроме вышеперечисленных твердых растворов в системе Fe-C образуются еще две высокоуглеродистые фазы: графит и цементит.

**Графит**-модификация углерода с гексагональной кристаллической решеткой, низкими прочностными свойствами. Фаза стабильная, состоит почти на 100% из атомов углерода. Температура плавления графита около 3600°C.

**Цементит - химическое соединение** железа с углеродом Fe<sub>3</sub>C (**карбид железа**). В цементите 6,67% С, он имеет высокую *твёрдость*, но чрезвычайно низкую, практически нулевую, *пластичность*. Чем больше цементита в железоуглеродистых сплавах, тем большей твёрдостью и меньшей пластичностью они обладают. Цементит неустойчив и при определенных условиях может распадаться, выделяя свободный углерод в виде графита.

*Превращение из жидкого состояния в твердое (первичная кристаллизация).*

*Характеристика линий и точек диаграммы*

1. Линия ACD является линией ликвидуса, показывающая температуры начала затвердевания (конца плавления) сталей и белых чугунов. Линия AE<sub>CF</sub> — линией солидуса, показывающая температуры конца затвердевания (начала плавления).
  2. Форма этих линий показывает, что перед нами сложная диаграмма, представляющая сочетание диаграммы типа II (от точки А до точки Е) и диаграммы типа I (от точки Е до точки F).
- Выше линии ACD сплавы системы находятся в жидком состоянии (Ж).
3. По линии AC из жидкого раствора начинают выпадать кристаллы твердого раствора углерода в γ(гамма)-железе, называемого аустенитом (A) (по имени У Робертса-Аустена, англ. металлурга).
  4. Следовательно, в области ACE будет находиться смесь двух фаз — жидкого раствора (Ж) и аустенита (A).
  5. По линии CD из жидкого раствора начинают выпадать кристаллы цементита (Ц); в области диаграммы CFD находится смесь двух фаз — жидкого раствора (Ж) и цементита (Ц), называемый первичным цементитом.
  6. В точке С при *содержании 4,3% С и температуре 1130°* происходит одновременно кристаллизация аустенита и цементита и образуется их тонкая механическая смесь — эвтектика, называемая в этой системе ледебуритом (нем.металлург А.Ледебур).
  7. Ледебурит (эвтектика) присутствует во всех сплавах, содержащих от 2,0 до 6,67% углерода. Эти сплавы относятся к группе чугуна.
  8. Точка E соответствует предельному насыщению железа углеродом (2,0%). Сплавы, лежащие левее этой точки, после полного затвердевания представляют один аустенит. Эти сплавы относятся к группе - стали.

*Превращения в твердом состоянии (вторичная кристаллизация).*

1. Линии GSE, PSK и GPQ показывают, что в системе сплавов в *твердом состоянии происходят изменения структуры*.

*Превращения в твердом состоянии происходят вследствие перехода железа из одной модификации в другую, а также в связи с изменением растворимости углерода в железе.*

2. В области диаграммы AGSE находится аустенит (A). При охлаждении сплавов аустенит начинает распадаться с выделением по линии GS феррита (Ф) — твердого раствора углерода в α-железе, а по линии SE — цементита (Ц). Этот цементит, выпадающий из твердого раствора, называется вторичным в отличие от первичного цементита, выпадающего из жидкого раствора.

3. В области диаграммы GSP находится смесь двух фаз — феррита (Ф) и распадающегося аустенита (A), а в области SEE1 — смесь вторичного цементита и распадающегося аустенита.

4. В точке S при содержании 0,8% (точнее 0,83%) С и при температуре 723° весь аустенит распадается и одновременно кристаллизуется тонкая механическая смесь феррита и цементита — эвтектоид, который в этой системе называется перлитом.

Сталь, содержащая 0,8% С, называется эвтектоидной, менее 0,8% С — до эвтектоидной, от 0,8 до 2,0% С — заэвтектоидной.

5. По линии PSK происходит распад всего аустенита, оставшегося в любом сплаве системы, с образованием перлита; поэтому линия PSK называется линией перлитного (эвтектоидного) превращения.

Сравнивая между собой превращения в точках С и S диаграммы можно отметить следующее:

- а) выше точки С находится жидкий раствор, выше точки S — твердый раствор — аустенит;
- б) в точке С сходятся ветви АС и CD, которые указывают начало выделения кристаллов из жидкого раствора (первичной кристаллизации); в точке S сходятся ветви GS и ES, указывающие начало выделения кристаллов из твердого раствора (вторичной кристаллизации);
- в) в точке С жидкий раствор, содержащий 4,3% С, кристаллизуется с образованием эвтектики — ледебурита; в точке S твердый раствор, содержащий 0,8% С, кристаллизуется с образованием эвтектоида — перлита;
- г) на уровне точки С лежит прямая EF эвтектического (ледебуритного) превращения, на уровне точки S — прямая РК эвтектоидного перлитного превращения.

### **Порядок выполнения работы**

1. Составьте опорный конспект по теоретическим сведениям «диаграмма состояния железо-цементит».
2. Самостоятельно вычертите диаграмму состояния железо-углерод с указанием структурных составляющих, характерных температурных и критических точек. Дайте характеристику всем линиям и точкам диаграммы железо-углерод
3. Охарактеризуйте фазы и структурные составляющие сталей и чугунов в равновесном состоянии.
4. Рассмотрите под микроскопом, зарисуйте и опишите микроструктуру углеродистых сталей и серого чугуна.
5. Постройте кривую охлаждения железоуглеродистого сплава с 0,2 %С и 1,2 %С с помощью правила фаз и объясните какие фазовые превращения протекают в точках перегиба кривой
6. Определите с помощью правила отрезков количественное соотношение фаз заданного сплава с 0,4 %С и 3,4 % С при комнатной температуре .
7. Изучите классификацию железоуглеродистых сплавов по структуре в равновесном состоянии.
8. Оформите отчёт по работе.

**Форма представления результата:** выполненная работа

**Критерии оценки:** зачет/незачет

### **Тема 4.1. Диаграмма состояния железоуглеродистых сплавов.**

#### **Практические занятия 4**

#### **Построение кривых охлаждения (нагрева) и анализ превращений, происходящих в сталях и чугунах.**

**Цель:** Проанализировать превращения, протекающие в сталях и чугунах при охлаждении, выявить закономерности структурообразования в них.

**Выполнив работу, Вы будете:**

уметь:

-общать, систематизировать, углублять, закреплять, детализировать полученные теоретические знания

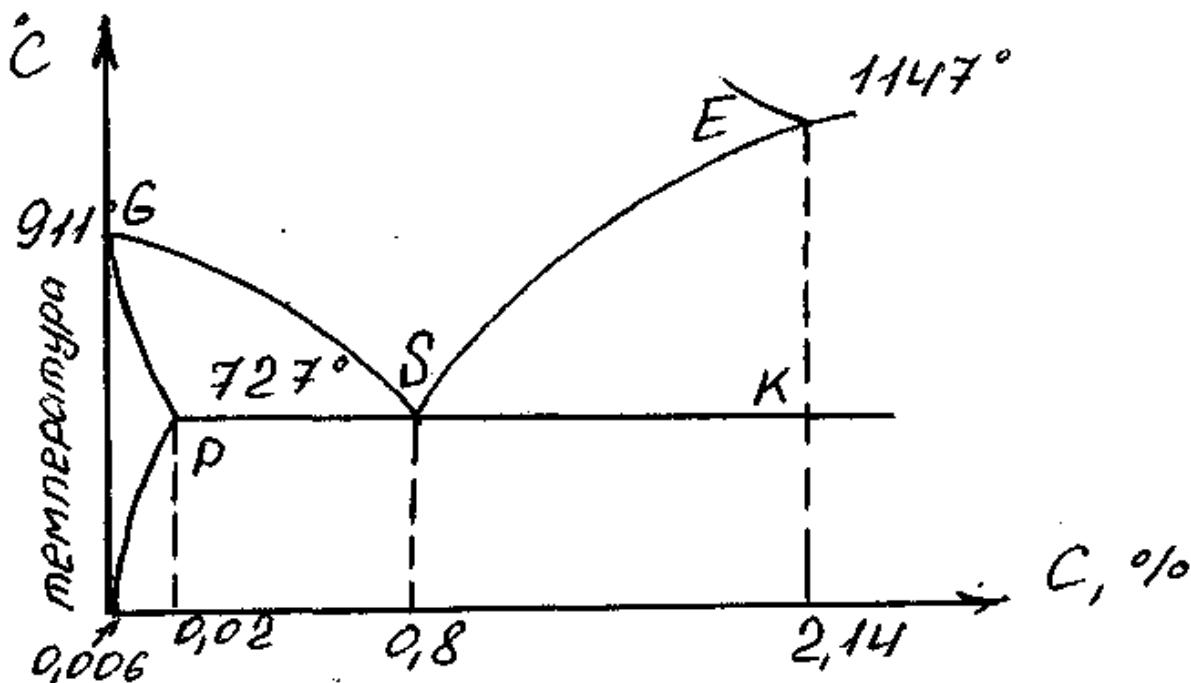
-формировать умения применять полученные знания на практике

### Материальное обеспечение:

1. Презентация по данной теме;
2. Компьютер, проектор, экран;
3. Электронные плакаты Диаграммы состояния Fe-C

### Задание:

1. Изучить теоретические сведения к практической работе.
2. Записать определение чугуна и стали.
3. Начертить в масштабе диаграмму железо-цементит и отметить на ней:
  - ✓ сплавы –доэвтектоидную, эвтектоидную и заэвтектоидную стали (содержание углерода для каждого сплава может быть произвольным).
  - ✓ Сплавы- доэвтектический, эвтектический и заэвтектический чугуны



4. Для каждого сплава обозначить критические точки и построить кривую охлаждения в координатах время - температура.
5. На кривой охлаждения указать фазовый состав сплава в разных температурных интервалах.
6. Проанализировать превращения, протекающие в сплавах при охлаждении, и зарисовать схему структуры сплавов после охлаждения.
7. Указать структуру при комнатной температуре доэвтектоидной, эвтектоидной и заэвтектоидной стали и температурный интервал в котором при охлаждении образуется каждая структурная составляющая.
8. Указать структуру при комнатной температуре доэвтектического, эвтектического и заэвтектического чугуна и температурный интервал, в котором при охлаждении образуется каждая структурная составляющая.
9. Сделать выводы по работе

### Краткие теоретические сведения:

Углеродистые стали. Структура и свойства медленно охлажденной стали.

Для лучшего ознакомления с природой стали проследим процесс охлаждения эвтектоидной, доэвтектоидной и заэвтектоидной сталей.

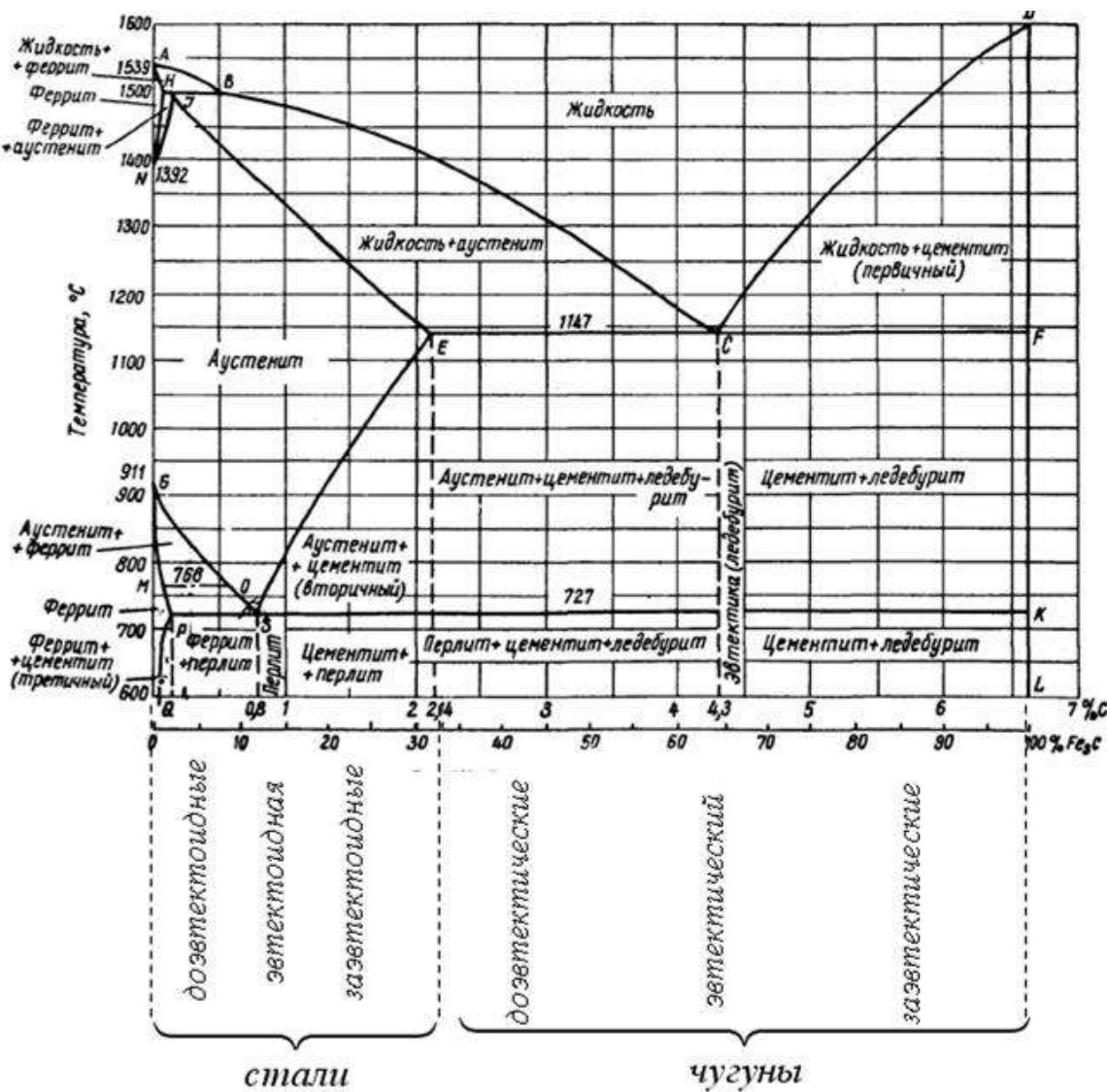


Рис.1 Диаграмма состояния Fe-Fe<sub>3</sub>C (стали и чугуны)

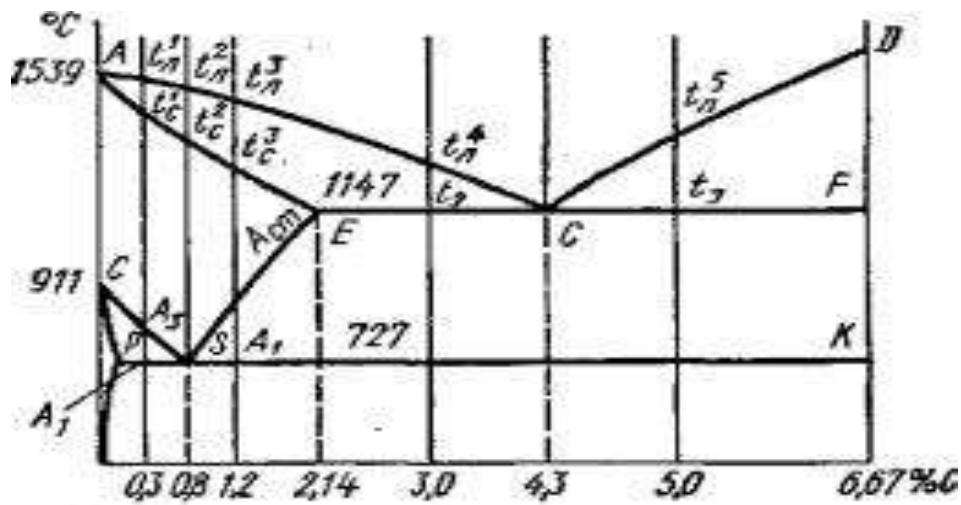


Рис.2 Диаграмма состояния Fe-Fe<sub>3</sub>C(критические точки )

## 1. Эвтектоидная сталь

Выше точки **a** сплав находится в жидким состоянии. При охлаждении в точке **a** на линии ликвидуса начнут выделяться первые кристаллы **аустенита**, содержащие меньше 0,8% С. Между точками **a** и **b** количество маточного раствора (жидкой фазы) постепенно уменьшается до нуля, а концентрация **углерода** в нем постепенно увеличивается; одновременно растут кристаллы **аустенита**, и около точки **b** (линия солидуса) первичная кристаллизация заканчивается.

В точке **S** однородный аустенит распадается и образуется смесь **цементита** и **феррита — перлит**.

На рис. 3 приведена микроструктура перлита при большом увеличении; здесь ясно видно равномерное распределение цементита (темные участки) по светлому полю феррита. Итак, эвтектоидная сталь по структуре представляет один перлит.

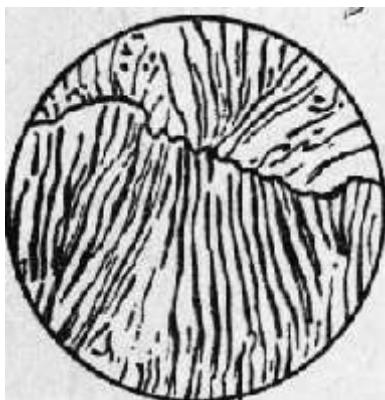


Рис.3. Эвтектоидная сталь

## 2. Доэвтектоидная сталь ( $0,3\%C$ )

А) В точках **a<sub>1</sub>** и **b<sub>1</sub>** происходят превращения, аналогичные превращениям эвтектоидной стали в точках **a** и **b**.

Б) В точке **c<sub>1</sub>** на линии **GOS** начинается вторичная кристаллизация стали — выделение **феррита** и аллотропический переход  **$\gamma$ -железа в а-железо**. Температуру превращения сплавов по линии **GOS** для краткости обозначают через **A<sub>3</sub>**.

В) В точке **d<sub>1</sub>** при температуре  $768^\circ$  происходит магнитное превращение выпавших кристаллов феррита, т. е. **немагнитный феррит становится магнитным**. Критические температуры превращения сплавов по линии **MO** обозначают через **A<sub>2</sub>**.

В связи с выпадением кристаллов **феррита** количество **углерода** в остающемся **аустените** постепенно увеличивается и к точке **e<sub>1</sub>** доходит до эвтектоидного состава (0,8%).

Концентрация **углерода** в **аустените** при любой температуре между точками **c<sub>1</sub>** и **e<sub>1</sub>** может быть определена проекцией на линию **GOS**.

Г) В точке **e<sub>1</sub>** выпадение кристаллов **феррита** заканчивается и происходит распадение оставшегося **аустенита** в смесь **феррита и цементита — перлит**. Температуру превращения сплавов по линии **PSK** (эвтектоидное превращение) обозначают через **A<sub>1</sub>**.

Д) Ниже точки **A<sub>1</sub>** происходит выделение **цементита из феррита**; этот цементит называют **третичным**. С выделением третичного цементита содержание углерода в феррите постепенно понижается от 0,025% при  $723^\circ$  до 0,006% при  $0^\circ$ .

Таким образом, в структуру доэвтектоидной стали, содержащей более 0,025% углерода, входят **перлит и феррит**, а при содержании меньше 0,025% углерода — **феррит и цементит третичный** (Рис.4)



Рис.4 Микроструктура доэвтектоидной стали

### 3. Заэвтектоидная сталь

А) При охлаждении заэвтектоидной стали, например стали с 1,2% углерода (Рис. 33), в точке  $c_2$  начинается вторичная кристаллизация **цементита из аустенита**. Температуру превращения по линии SE обозначают через Аст.

Количество углерода в **аустените** между точками  $c_2$  и  $e_2$  непрерывно уменьшается, так как кристаллы цементита содержат 6,67% С.

Б) В точке  $e_2$  происходит эвтектоидное превращение **аустенита**. Таким образом, в структуру заэвтектоидной стали входят **перлит и цементит вторичный** (избыточный) (Рис.5)

Здесь **цементит** образует тонкую сетку игл на поле **перлита**. Избыточный **цементит** в структуре стали никогда не занимает больших участков, и заэвтектоидная сталь в основном состоит из **перлита**.

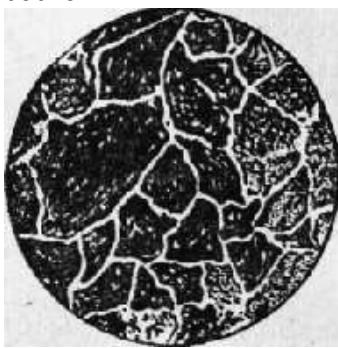


Рис.5 Микроструктура заэвтектоидной стали

### Чугуны.

При кристаллизации чугунов – С может выделяться в двух видах:

1. В связанном состоянии в виде цементита  $\text{Fe}_3\text{C}$ . **Излом таких чугунов имеет светлый, блестящий.** Поэтому такие чугуны называются **белыми**
2. При весьма медленном охлаждении сплавов железо — углерод происходит выделение углерода в свободном состоянии **в виде графита**. Излом таких чугунов имеет серый цвет. Такие чугуны называют **серыми**.

#### **1 Структура белого чугуна.**

Белые чугуны кристаллизуются по диаграмме состояния системы сплавов железо — цементит.

##### **1. Эвтектический чугун:**

А) при охлаждении сплава с содержанием 4,3% С в точке С диаграммы образуется эвтектика **цементита и аустенита — ледебурит**

Б) при охлаждении от Т-ры точки С до Т-ры линии РК **аустенит в ледебурите** будет распадаться с **выделением вторичного цементита, и концентрация углерода в этом аустените будет уменьшаться от 2,0 до 0,8%** (в соответствии с линией ES)

В) При Т-ре линии РК происходит **перлитное превращение оставшегося аустенита.**

**ВЫВОД:** при температуре ниже точки  $A_{r1}$  ледебурит будет состоять из цементита и перлита.

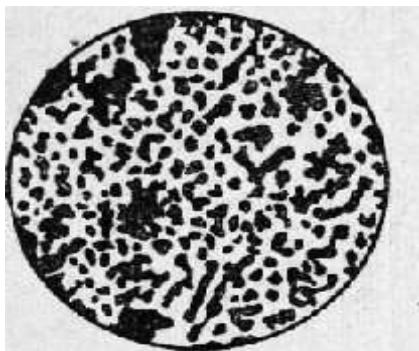


Рис.6 Структура эвтектического чугуна

Чугуны, содержащие 4,3% С, называются эвтектическими.

2) В доэвтектическом чугуне (3%) :

А) При температуре в точке  $a_1$  из жидкого раствора выделяются **криSTALLы аустенита.**

Б) Между точками  $a_1$  и  $b_1$  кристаллы аустенита растут, а **концентрация углерода в маточном растворе увеличивается до эвтектического состава (4,3%).**

В) При температуре в точке  $b_1$  происходит затвердевание всего оставшегося раствора с образованием **ледебурита.**

Г) При дальнейшем *охлаждении от точки  $b_1$  до  $c_1$*  происходит **вторичная кристаллизация аустенита, входящего в состав ледебурита.**



Рис. 7 Структура доэвтектического чугуна

**ВЫВОД:** В структуру охлажденного доэвтектического чугуна входит распавшийся известный аустенит и ледебурит

3) При охлаждении заэвтектического чугуна (5% С):

А) в точке  $a_2$  начинается кристаллизация **цементита.**

Б) Между точками  $a_2$  и  $b_2$  кристаллы цементита растут, а концентрация углерода в маточном растворе уменьшается до эвтектического состава (4,3%);

В) в точке  $b_2$  происходит затвердевание всего оставшегося раствора с образованием **ледебурита.**

Г) между точками  $b_2$  и  $c_2$  происходит **вторичная кристаллизация аустенита, входящего в состав ледебурита**

**Вывод:** В структуру охлажденного заэвтектического чугуна входят цементит (первичный) и ледебурит.



Рис. 8 Структура заэвтектического чугуна

Заэвтектические чугуны как технические сплавы применяются редко ввиду их чрезмерной хрупкости.

Значительное количество твердого и хрупкого цементита в составе белых чугунов является причиной того, что эти чугуны трудно поддаются механической обработке. Они применяются для отливки деталей с последующим отжигом на ковкий чугун, а также для отливки прокатных валков и вагонных колес, причем как в валках, так и в колесах белый чугун образуется не во всей толще, а лишь в поверхностном слое; внутри отливки образуется серый чугун

### **Пример построения кривой охлаждения для сплава с содержанием углерода С=3,8%.**

Заданный сплав с содержанием углерода - С =3,8% - это доэвтектический чугун.

1. Построение кривой охлаждения сплава
2. Превращения в сплаве при медленном охлаждении

**Доэвтектический чугун (3,8 % углерода)** охлаждается до температуры линии ликвидус в жидкому состоянию. Первичная кристаллизация начинается на ликвидусе (точка-1) с выделения из жидкости аустенита. При охлаждении в интервале температур точек 1-2 количество аустенита увеличивается и соответствует при температуре точки 2 отрезку 2-С, а концентрация углерода в нем, изменяясь по линии солидус - JE, достигает предельной растворимости, равной 2,14 % (проекция точки Е). Одновременно к концу кристаллизации сохраняется некоторое количество жидкости (отрезок Е-2), концентрация углерода в которой, изменяясь по линии ликвидус BC, соответствует эвтектическому составу (4,3 % углерода). В результате первичная кристаллизация завершается при температуре точки 2 ( $1147^{\circ}\text{C}$ ) эвтектическим превращением; оставшаяся жидкость затвердевает в ледебурит на аустенитной основе (аустенитно-цементитная смесь). После кристаллизации сплав имеет структуру: аустенит и ледебурит на аустенитной основе ( $\text{A} + \text{L}_\text{A}$ ). При дальнейшем охлаждении в интервале точек 2-3, вследствие уменьшения растворимости углерода в аустените по линии ES, из аустенита выделяется цементит вторичный; аустенит при этом обедняется углеродом до 0,8 %. При температуре точки 4 ( $727^{\circ}\text{C}$ ) аустенит, получивший эвтектоидный химический состав, превращается в перлит. Поскольку это превращение претерпевает и аустенит, входящий в состав ледебурита, то ледебурит на аустенитной основе становится ледебуритом на перлитной основе (перлитно-цементитная смесь). Окончательная структура сплава после охлаждения — перлит, ледебурит на перлитной основе и цементит вторичный ( $\text{P} + \text{Lp} + \text{Ц}_2$ ).

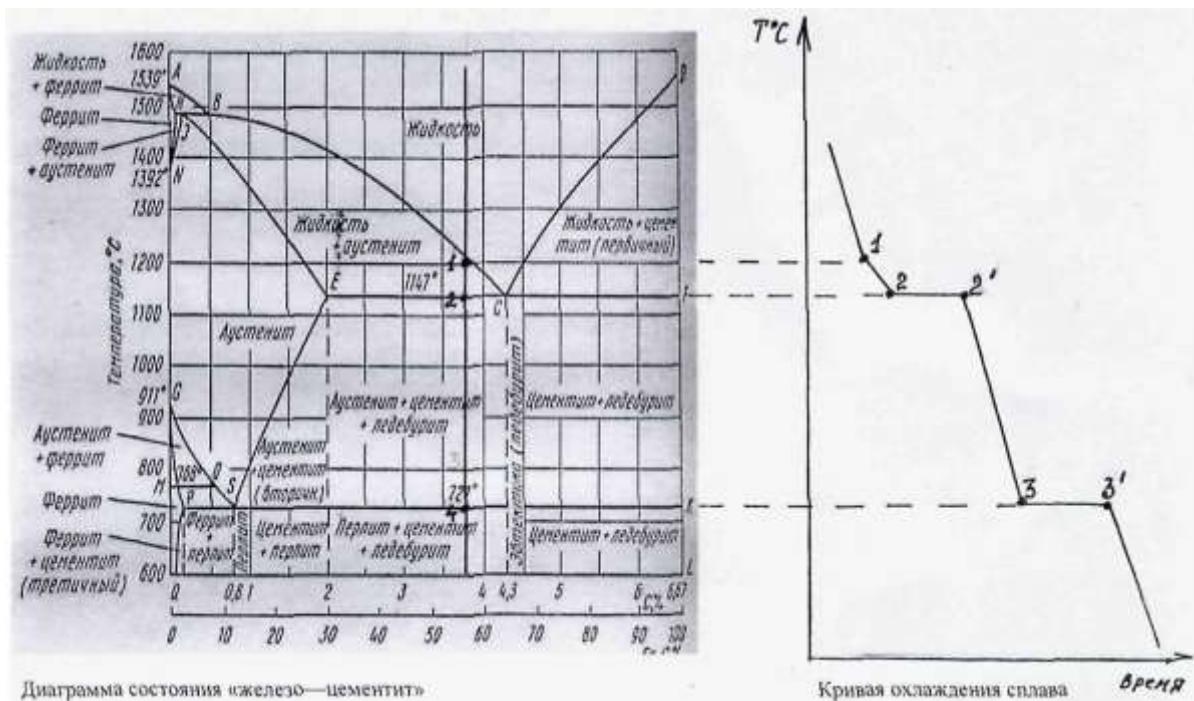


Рис.9 а- Диаграмма состояния «железо-цементит»; в-Кривая охлажддения

### Порядок выполнения работы:

- Составить опорный конспект по теоретическим сведениям к практической работе.
- Записать определение чугуна и стали.
- Начертить в масштабе диаграмму железо-цементит и отметить на ней:  
сплавы –доэвтектоидную, эвтектоидную и заэвтектоидную стали:  
0,3%С, 0,8%С, 1,2%С.  
доэвтектический, эвтектический и заэвтектический чугуны:  
3%С, 4,3%С, 5%С.
- Для каждого сплава обозначить критические точки и построить кривую охлажддения в координатах время - температура.
  - Определите, какие фазы существуют в системе. ( в сплавах железа и углерода фазы представляют собой аустенит, феррит, цементит и графит)
  - Опишите каждую из этих фаз.
  - Для построения кривой охлажддения воспользуйтесь правилом фаз Гиббса, которое формулируется так: в равновесной системе, на которую влияют только температура и давление, число степеней свободы равняется разнице числа компонентов и числа фаз, увеличенных на 2.
  - на оси концентрации диаграммы состояния находим точку, соответствующую составу сплава, и проводим вертикальную линию
  - В местах пересечения вертикали с линиями диаграммы отмечаем критические точки a,b, c, d (рис.2) и проектируем их на ось температур координатной системы «температура-время».
  - При построении схематической кривой следует руководствоваться соображением, что при наличии в системе процессов, сопровождающихся выделением тепла, температура понижается медленнее при одновариантном равновесии или будет температурная остановка при нонвариантном равновесии ( $c=0$ ). Температура понижается быстрее, если в системе не протекает процессов с выделением тепла.
  - Сделав вычисления, постройте **кривую охлажддения**.
- На кривой охлажддения указать фазовый состав сплава в разных температурных интервалах.

6. Проанализировать превращения, протекающие в сплавах при охлаждении, и зарисовать схему структуры сплавов после охлаждения.
7. Указать структуру при комнатной температуре доэвтектоидной, эвтектоидной и заэвтектоидной стали и температурный интервал в котором при охлаждении образуется каждая структурная составляющая.
8. Указать структуру при комнатной температуре доэвтектического, эвтектического и заэвтектического чугуна и температурный интервал, в котором при охлаждении образуется каждая структурная составляющая.
9. Сделать выводы по работе

**Форма представления результата:** выполненная работа

**Критерии оценки:** зачет/незачет

## **Раздел 5 Конструкционные материалы**

### **Тема 5.2 Легированные стали**

#### **Практическое занятие 3**

#### **Определение видов сталей по маркировке. Выбор марки легированных сталей для деталей в зависимости от условий их работы**

**Цель:-** Освоить умения работы со справочной литературой по выбору марок стали и условий их работы;  
-Освоить умения по выбору вида и режимов термической обработки сплавов в зависимости от назначения изделия;

#### **Материальное обеспечение:**

1. Презентация по данной теме;
2. Компьютер, проектор, экран;
3. Электронные плакаты Диаграммы состояния Fe-C
4. компьютер, проектор, экран,
5. Образцы материалов: сталь.
6. Марочник сталей под редакцией Сорокина В.Г. М.: Машиностроение, 1989 г.

#### **Задание:**

1. Изучить условия работы заданной детали или инструмента и требования к ней.
2. Выбрать марку сталей для деталей или инструмента изучить ее химический состав и механические свойства.
3. Разработать в зависимости от условий работы детали, необходимые вид и режим термической или химико-термической обработки.

#### **Теоретические сведения:**

Задание предусматривает: обосновать выбор материала для изготовления заданной детали и выбор вида и режима термической и химико-термической обработки, которая обеспечит надежность и работоспособность детали в условиях эксплуатации, указанных в задаче.

Для решения задачи необходимо прежде всего *определить материал*, обладающий свойствами, близкими к требуемым. Для этой цели рекомендуется ознакомиться с классификацией, составом и назначением основных материалов, используемых в технике.

Если для улучшения свойств выбранного материала нужны термическая и химико-термическая обработка, то необходимо указать их режимы, получаемую структуру и свойства. При рекомендации режимов обработки необходимо также указать наиболее экономичные и производительные способы.

### *Классификация по назначению.*

В зависимости от назначения легированную сталь делят на:

- конструкционную,
- инструментальную
- сталь с особыми физико-химическими свойствами.

*Конструкционную сталь* применяют для изготовления деталей машин; она в свою очередь делится на цементируемую (подвергаемую цементации) и улучшаемую (подвергаемую улучшению — закалке и высокому отпуску).

*Инструментальную сталь* применяют для изготовления режущего, измерительного, штамповочного и другого инструмента.

*К сталям с особыми свойствами относят:*

- нержавеющие,
- жаростойкие,
- кислотостойкие,
- износостойчивые,
- с особыми магнитными и электрическими свойствами и т. д.

### **Маркировка легированной стали.**

По ГОСТ для обозначения легирующих элементов приняты **следующие буквы:**

- Х — хром,
- Н — никель,
- Г — марганец,
- С — кремний,
- В — вольфрам,
- М — молибден,
- Ф — ванадий,
- К — кобальт,
- Т — титан,
- Ю — алюминий,
- Д — медь.

### **Конструкционная легированная сталь и сталь с особыми свойствами.**

Конструкционную легированную сталь применяют для изготовления ответственных деталей машин и металлических конструкций. Такая сталь относится в **основном к перлитному классу.**

Свойства легированной стали определяются не только количеством легирующих элементов и содержанием углерода, но также в значительной степени термической обработкой.

Тройная легированная сталь. Хром в качестве легирующего компонента получил наибольшее распространение, так как способствует увеличению прочности стали и является относительно дешевым. Хром сообщает стали хорошую сопротивляемость износу, а с увеличением количества углерода — высокую твердость вследствие образования карбидов. Низко- и среднелегированная хромовая сталь довольно широко применяется в авиа-, авто- и тракторостроении, а также в других отраслях машиностроения для изготовления осей, валов, зубчатых колес и других деталей. Хромовая сталь при содержании 0,4—1,65% Сг и 0,95—1,15% С образует группу шарикоподшипниковых сталей. Низколегированную хромовую сталь применяют также для изготовления инструментов.

**Никель** — прекрасный легирующий элемент, но он очень дорог и дефицитен. Поэтому его стараются по возможности заменять или применять в сочетании с хромом, марганцем и другими легирующими элементами (сложнолегированная сталь). Никель увеличивает прочность, вязкость и твердость (после закалки) стали, мало снижая пластичность, сильно повышает прокаливаемость и коррозионную стойкость. После закалки и низкого отпуска никелевая сталь имеет высокую твердость, но не обладает хрупкостью.

**Кремний** при содержании его выше 0,8% повышает прочность, упругость и твердость стали, снижая, однако, ее вязкость.

В практике нашла применение низколегированная кремнистая сталь перлитного класса.

Низкоуглеродистую кремнистую сталь (0,08—0,18% С и 0,8—1,2% Si) применяют для сооружения мостов и других целей. Эту сталь не подвергают термической обработке.

Сталь 55С<sub>2</sub>, 60С<sub>2</sub> и других марок применяют для изготовления пружин и рессор. После закалки и отпуска эта сталь отличается высоким пределом прочности и упругости.

**Марганец** повышает твердость и прочность стали, а также увеличивает ее прокаливаемость и улучшает свариваемость. Легированной марганцевой сталью называют сталь, которая содержит не менее 1% Мп. В практике применяют низколегированную и высоколегированную марганцевую сталь.

#### **Сложнолегированная конструкционная сталь.**

**Сложнолегированная конструкционная сталь** имеет в промышленности большое распространение. Это объясняется тем, что путем одновременного легирования стали несколькими элементами получение нужных свойств достигается легче, полнее и при меньшем общем содержании легирующих элементов.

**Хромоникелевая сталь** получила широкое применение в авиастроении для изготовления наиболее нагруженных деталей авиамоторов (шатуны, поршневые пальцы, ролики рычагов и т. д.), в авто- и тракторостроении и др. В зависимости от характера службы в изделии одни детали должны подвергаться цементации, другие — закалке и высокому отпуску (улучшению).

**Хромо- молибденовая сталь.** Молибден придает стали способность сохранять прочность при нагреве (жаропрочность), способствует образованию мелкозернистой однородной структуры, улучшает свариваемость и обрабатываемость резанием.

#### **Хромованадиевая сталь.**

Низколегированная сталь повышенной прочности. Незадолго до Великой Отечественной войны советскими учеными совместно с работниками промышленности была разрешена задача получения строительной и конструкционной низколегированной стали повышенной прочности, не содержащей дорогостоящих элементов (никеля, молибдена, ванадия, фольфрама и др.), а легированной хромом, марганцем и кремнием.

**Хромомарганцовокремнистая сталь** (сокращенно хромансиль) марок 20ХГСА, 30ХГСА и др., легко сваривается, а после соответствующей термической обработки по своим механическим свойствам не уступает хромомолибденовой стали.

Например, для деталей, изготавливаемых в массовом и крупносерийном производстве — обработку с индукционным нагревом, газовую цементацию и др.

**Инструментальные стали для резания или горячего деформирования** должны сохранять при нагреве высокие твердость, прочность и износостойкость, т.е. обладать красностойкостью (теплостойкостью). Это свойство создается специальным легированием и термической обработкой.

#### **Пример выполнения задания.**

**Задание:** Подберите марку стали повышенной теплостойкости, пригодную для резания жаропрочной стали. Укажите ее состав, режимы термической обработки, схемы микроструктуры.

**Решение:** При резании сталей и сплавов с аустенитной структурой (нержавеющих, жаропрочных и др.), получающих все более широкое применение в промышленности, стойкость инструментов и предельная скорость резания могут сильно снижаться по сравнению с резанием обычных конструкционных сталей и чугунов с относительно

невысокой твердостью (до НВ 220-250). Это связано главным образом с тем, что теплопроводность аустенитных сплавов понижается. Вследствие этого теплота, выделяющаяся при резании, лишь в небольшой степени поглощается сходящей стружкой и деталью и в основном воспринимается режущей кромкой. Кроме того, эти сплавы сильно упрочняются под режущей кромкой в процессе резания, из-за чего заметно вырастают усилия резания.

Для резания подобных материалов, называемых труднообрабатываемые, малопригодны быстрорежущие стали умеренной теплостойкости типа Р12, сохраняющие высокую твердость (HRC-60) и мартенситную структуру после нагрева не выше 615-620°C.

Для обработки аустенитных сплавов необходимо выбирать быстрорежущие стали повышенной теплостойкости, а именно кобальтовые стали сохраняют твердость HRC 60 после более высокого нагрева до 640-645°C. Кроме того, кобальт заметно повышает теплостойкость быстрорежущей стали, а следовательно, снижает температуру режущей кромки из-за лучшего отвода тепла в тело инструмента. Стали с кобальтом имеют высокую твердость – до HRC 68.

Для сверл и фрез, применяемых для резания аустенитных сплавов, рекомендуются кобальтовые сплавы марок Р12Ф4К5 или Р8М3К6С.

Таблица 1

Химический состав сталей, %

Сталь	C	Gr	W	Mo	V	Co
Р12Ф4К5	1,3	3,8	12,5	1	3,5	5,5
Р8М3К6С	1,1	3,8	8	3,6	1,7	6

Термическая обработка кобальтовых сталей принципиально не отличается от обработки других быстрорежущих сталей.

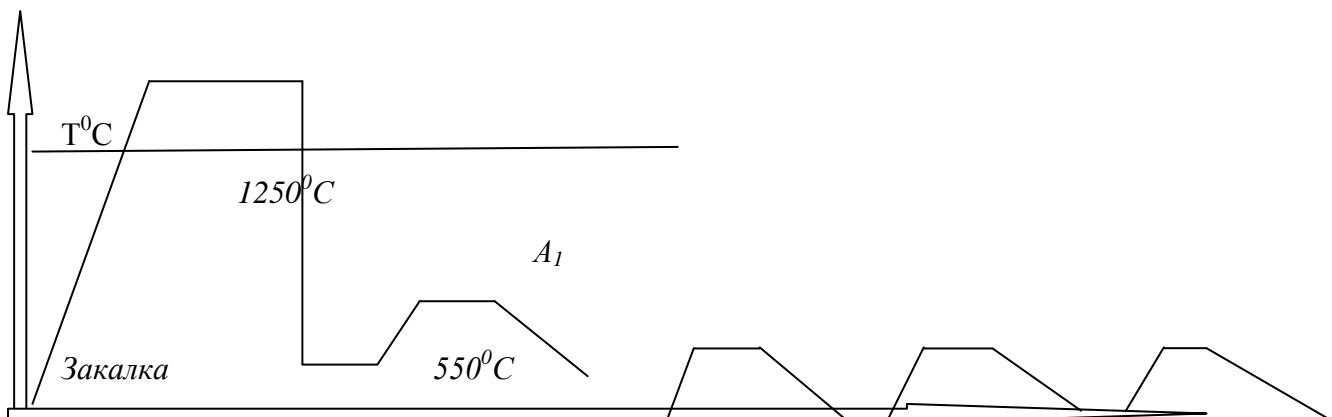
Закалка до 1240-1250°C (Р13Ф4К5) и 1210-1220°C (Р8М3К6С), что необходимо для растворения большого количества карбидов и насыщения аустенита (мартенсита) легирующими элементами. Более высокий нагрев недопустим: он вызывает рост зерна, что снижает прочность и вязкость. Структура стали после закалки: мартенсит, остаточный аустенит (15-30%) и избыточные карбиды, не растворяющиеся при нагреве и задерживающие рост зерна. Твердость HRC 60-62.

Затем инструменты опускают при 550-560°C (3 раза по 60 минут).

Отпуск:

- а) вызывает выделение дисперсных карбидов мартенсита, что повышает твердость до HRC 66-69;
- б) превышает мягкую составляющую – остаточный аустенит в мартенсит;
- в) снимает напряжения, вызываемые мартенситным превращением.

После отпуска инструмент шлифуют, а затем подвергают цианированию, чаще всего жидкому с выдержкой 15-30 мин. (в зависимости от сечения инструмента).



**Время***Рис.1 Термический цикл обработки*

Твердость цианирования слоя на глубину 0,02-0,03мм достигает HRC 69-70. Цианирование повышает стойкость инструментов на 50-80%. После цианирования возможен кратковременный нагрев при 450-500 °C с охлаждением в масле, поверхность инструмента приобретает тогда синий цвет и несколько улучшает стойкость против воздушной коррозии.

*Рис.2 Микроструктура стали после отжига**Рис.2 Микроструктура стали после закалки и многократного отпуска***Порядок выполнения работы:**

1. Изучить условия работы заданной детали и требования, предъявляемые к ней.
2. Выбрать марку материала для изготовления детали или инструмента, изучить ее состав и механические свойства.
3. Разработать в зависимости от условий работы детали, необходимый вид и режим термической или химико-термической обработки, начертить термический цикл обработки.
4. Дать обоснование выбора марки стали и вида термической обработки детали.
5. Выполнить индивидуальное задание по вариантам:

**Вариант 1**

- 1.** Завод изготавливает коленчатые валы диаметром 35мм; сталь в готовом состоянии должна иметь предел текучести не ниже 290 мПа и ударную вязкость не ниже 50 мПа. Вал должен обладать повышенной износостойкостью не по всей поверхности, а только в шейках, т.е. в участках, сопряженных с подшипниками и работающих на истирание.  
Подберите марку стали, рекомендуйте режим термической обработки, повышающей твердость в отдельных участках поверхности вала.  
Зарисовать схему микроструктуры и твердость стали в поверхностном слое шейки вала и структуру и механические свойства в остальных участках вала.
- 2.** Щеки и шары машин для дробления руды и камней работают в условиях повышенного износа, сопровождаемого ударами.  
Подберите сталь для изготовления щек и шаров, учитывая, что они изготавливаются методом литья, должны иметь предел прочности не ниже 640 мПа и ударную вязкость при температуре +20 °C не ниже 260 дж/см<sup>2</sup>. Укажите химический состав, режимы термической обработки и свойства стали. Зарисуйте схему микроструктуры.

**Вариант 2**

1. Детали самолетов – педали, рычаги изготавливают из сплава с хорошими литейными свойствами, обладающие кроме того хорошей обрабатываемостью резанием. Предел

прочности сплава не ниже 220 мПа. Рекомендуйте состав сплава, режимы термической обработки, укажите механические свойства в готовом изделии. Зарисуйте схему микроструктуры.

2. Стаканы цилиндров мощных двигателей внутреннего сгорания должны обладать высоким сопротивлением износу на поверхности. Для повышения износостойкости применяют азотирование.
  - a. Подберите сталь, пригодную для азотирования, приведите химический состав, рекомендуйте режим термической обработки и режим азотирования. Укажите твердость поверхностного слоя и механические свойства низлежащих слоев в готовом изделии. Приведите схему микроструктуры.

#### Вариант 3

1. Рессоры грузового автомобиля изготавливают из качественной легированной стали, толщина рессоры до 10мм. Сталь должна иметь предел прочности не менее 1500 мПа и обладать высокими пределами выносливости и упругости. Подберите сталь, укажите ее состав, режимы термической обработки, свойства. Зарисуйте микросхему.
2. Необходимо изготовить шестерни из цветного сплава, стойкого против действия воды и пара и обладающего небольшим коэффициентом трения. Предел прочности не ниже 340МПа. Укажите марку сплава, его состав, механические свойства. Зарисуйте схему микроструктуры.

#### Вариант 4

1. Выбрать марку материала для изготовления фрезы, обрабатывающей нержавеющие стали. Теплостойкость до 630  $^{\circ}$ С. Укажите состав сплава, режимы его термической обработки, механические свойства. Зарисуйте схему микроструктуры.
2. Выберите марку стали для изготовления топоров. Лезвие топора не должно сниматься или выкрашиваться в процессе работы, поэтому оно должно иметь твердость в пределах HRC 50-55 на высоту не более 30-40мм, остальная часть топора не подвергается закалке. Укажите химический состав стали, режимы термической обработки, обеспечивающие данную твердость на лезвии топора. Зарисовать схему микроструктуры.

**Форма представления результата:** выполненная работа

**Критерии оценки:** зачет/незачет