

УДК 539.32

ПОЛЗУЧЕСТЬ УГЛЕРОДИСТЫХ СТАЛЕЙ ПРИ ВЫСОКИХ  
ТЕМПЕРАТУРАХ

Мурадян М. Л.

Ա. Լ. Մուրադյան

Աջլատանքում պիտարկված է ածխածնային պայմաններում գերմանիանային պայմաններում և առաջարկված են սուրբ պայմաններում, որոնց մեջ պրկե պարամետր օգլագործվում է ածխածնի պարունակությունը տվյալ պողպատում: Խերպած են կատարված փորձարական հետազոտությունների արդյունքները և հավասարություններում մասնակցող հաստատումների բայցին արժեքները:

М. L. Muradyan

The creep of carbonaceous steel in the high temperatures

В работе рассматривается ползучесть углеродистых сталей при высоких температурах и предложены реологические зависимости ползучести, в которых как параметр, использовано содержание углерода в данной марке стали. Приведены экспериментальные результаты и определены значения постоянных аппроксимации.

В существующей методике решения инженерных задач высокотемпературной ползучести [4, 5, 6] используются реологические зависимости, полученные путем аппроксимации экспериментальных кривых ползучести для конкретных марок сталей, что существенно сужает возможности применения полученных теоретических результатов. Углеродистые стали не используются в конструкциях, работающих при высоких температурах и ползучесть этих сталей при высоких температурах стали исследовать в связи с внедрением технологии непрерывной разливки стали. Однако все экспериментальные исследования ползучести углеродистых сталей [5, 6, 9] проведены при постоянной скорости деформирования испытываемого образца, что затрудняет теоретическую обработку полученных результатов. Для оптимизации параметров некоторых технологических операций (непрерывная разливка, сварка, высокотемпературная пайка и т.д.) необходимо установить экспериментально обоснованные зависимости ползучести углеродистых сталей, чему и посвящена настоящая статья.

Для углеродистых сталей при температурах выше  $1100^{\circ}\text{C} + 1200^{\circ}\text{C}$  существенную роль играет ползучесть, связанная с процессами пластического течения по границам зерен, где с большой скоростью осуществляется самодиффузия. Если дисперсные частицы, выделившиеся на границах зерен у жаропрочных легированных сталей, являются тугоплавкими и практически полностью устраняют ползучесть по границам зерен, то у углеродистых сталей картина иная. Основные примеси, которые влияют на механические характеристики этих сталей, являются С, Mn, P, S.

В разных марках углеродистых сталей содержание марганца, фосфора и серы примерно одинаково, а двухфазные зоны Fe-Mn и Fe-P на диаграммах состояния [1] расположены выше температуры солидуса сплава Fe-C и существенное влияние на скорость высокотемпературной ползучести эти элементы оказать не могут.

Сера не растворима в железе и любое ее количество образует с железом сульфид железа, который входит в состав эвтектики, образующейся при  $988^{\circ}\text{C}$ . Легкоплавкая эвтектика расположена по границам зерен и при температуре выше  $988^{\circ}\text{C}$  оплавляется и создает предпосылки для ускорения процесса ползучести по границам зерен. Необходимо отметить, что обособленные округлые включения сульфида железа в процессе деформации при температуре  $-1200^{\circ}\text{C}$  тоже поглащаются границами зерен, тем самым увеличивая толщину границ, и следовательно, вклад зернограничной ползучести в общий процесс ползучести. При выборе выражения состояния для интервала температур  $1000^{\circ}\text{C} + 1500^{\circ}\text{C}$  необходимо учитывать вклад зернограничной ползучести в процесс деформации для всех марок углеродистых сталей.

Углерод является одним из двух основных компонентов углеродистых сталей, а его содержание и форма содержания определяют механические свойства данной марки стали.

Учет влияния междендритной и межкристаллитной ликвации на увеличение концентрации углерода (почти трехкратное) в межзеренных границах показывает, что интервалы резкого снижения допустимой деформации приближенно совпадают с температурными интервалами существования двухфазной зоны в межзеренных областях. Следовательно, количество содержания углерода в стали является структурным параметром [2], который должен войти в выражение общего уравнения состояния для разных марок углеродистых сталей, что позволит однотипные задачи ползучести для разных марок углеродистых сталей свести к решению единого разрешающего уравнения.

Основываясь на приведенных рассуждениях в рамках феноменологической теории ползучести, можно предложить уравнение состояния при высоких температурах для углеродистых сталей следующего вида [2]:

$$\dot{\epsilon} = f(\sigma, T, C) \cdot \varphi(t) \quad (1)$$

Можно удовлетворить приведенным физическим требованиям, выбирая выражение для  $f(\sigma, T, C)$  в следующем виде:

$$f(\sigma, T, C) = A[\sigma + (1 - \theta)^m \sigma^n] \quad (2)$$

где  $\theta = \frac{T}{T_i(kc)}$  (3)

$T_1$  – температура ликвидуса при заданной концентрации углерода в стали,  $T$  – температурная функция,  $C$  – средняя концентрация углерода в стали,  $A, m, n$  – постоянные, которые определяются на основе экспериментальных результатов,  $k = c/c_3$  – коэффициент распределения углерода в межзеренных границах,  $c_3$  – реальная концентрация углерода в межзеренных границах.

Для уточнения полученных результатов и определения постоянных аппроксимации нами совместно со специалистами Института Механики МГУ им. Ломоносова в лаборатории ползучести металлов под руководством д-ра физ.-мат.

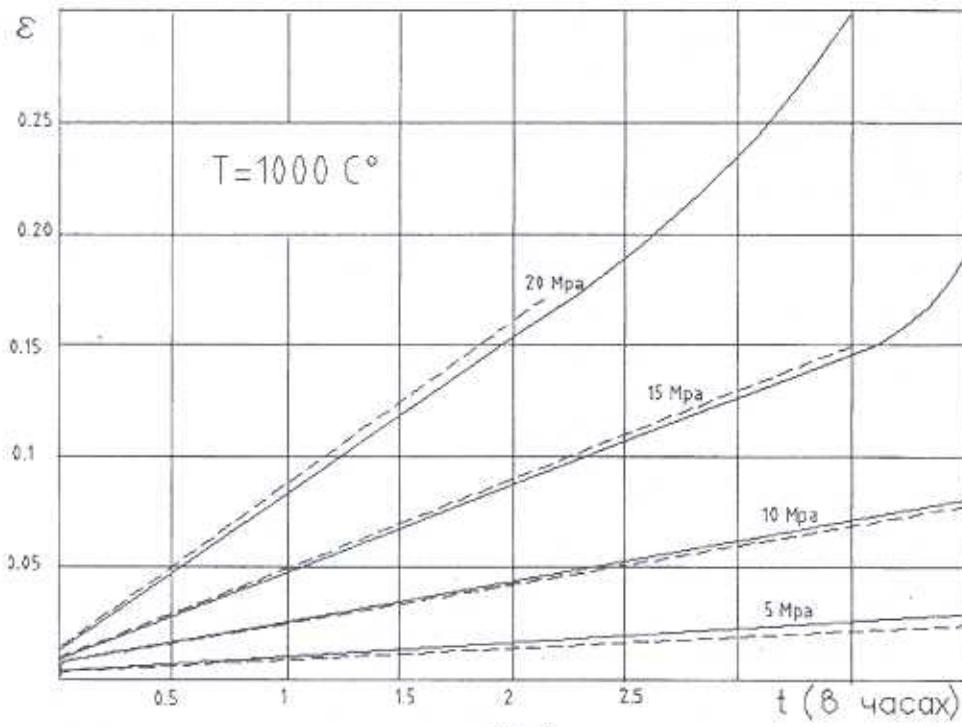
наук, профессора С.А. Шестерикова проведены эксперименты на ползучесть для стали марки Ст.3 и Ст.45 при температурах  $1100^{\circ}\text{C}$ ,  $1200^{\circ}\text{C}$ ,  $1250^{\circ}\text{C}$  и  $1300^{\circ}\text{C}$ .

Эксперименты проводились по стандартной методике в инертной среде (аргон), исключающей окисление поверхности испытуемого образца. Образцы нагревались до температуры испытания, а потом в стационарном температурном режиме нагружались. Фиксировали величину деформации в течении времени испытания. На основе полученных экспериментальных результатов построены некоторые кривые ползучести для Ст.3 (фиг.1, 2 и 3).

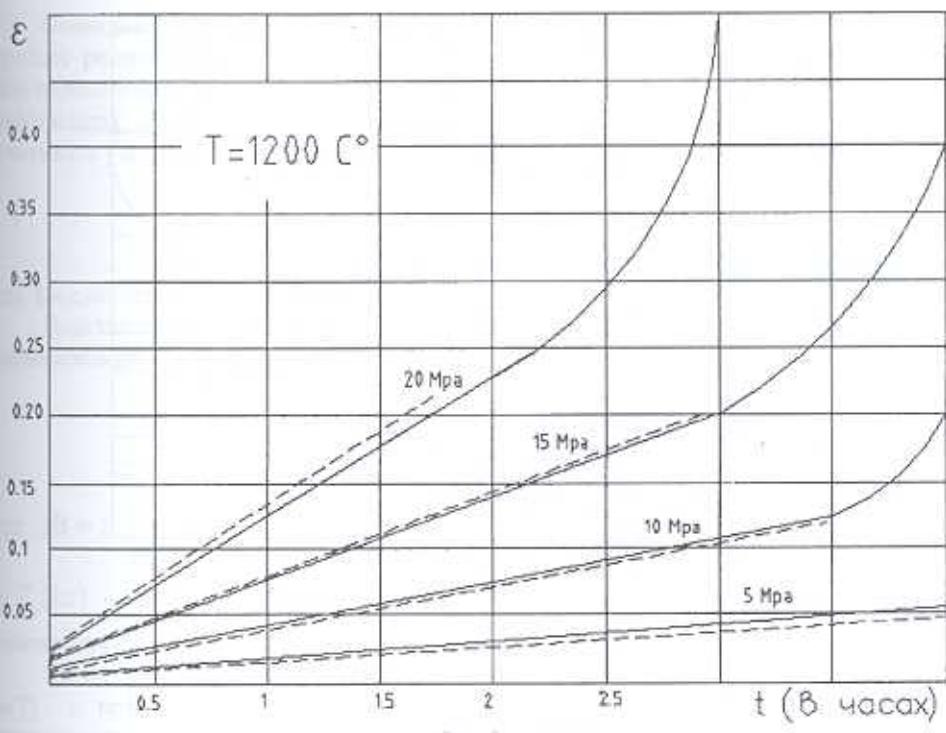
Как видно из приведенных графиков, начальную стадию ползучести невозможно было зарегистрировать из-за невысокой точности использованной испытательной техники. Поэтому кривые ползучести в начальный момент имеют деформацию намного превышающие чисто упругие деформации.

Как показывают экспериментальные результаты, при температурах до  $1300^{\circ}\text{C}$  на кривых ползучести четко выделяется участок установившейся ползучести, когда скорость деформации при постоянном напряжении является неизменной величиной и определяется величиной приложенного напряжения и температурой. При этом начальный неустановившийся участок сравнительно невелик и поэтому им можно пренебречь в диапазоне температур ( $200^{\circ}\text{C}$ - $1200^{\circ}\text{C}$ ).

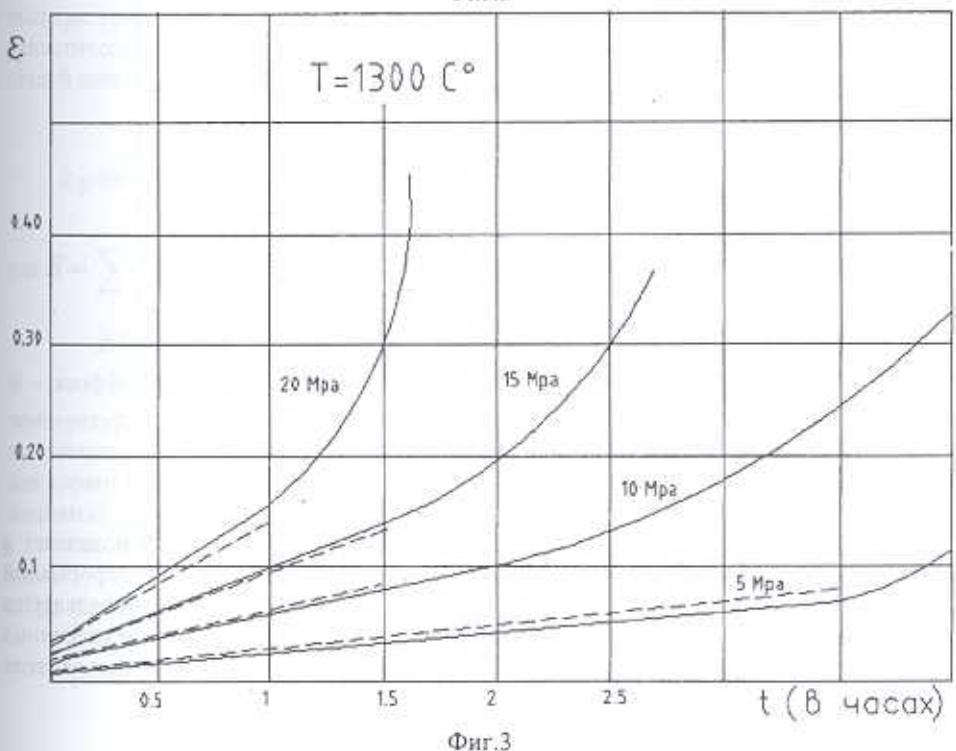
При более высоких температурах установившийся участок ползучести на экспериментальных кривых значительно сокращается, и долговечность испытуемых образцов составляет не более 1-2 часа. Практически вблизи температуры плавления долговечность углеродистых сталей стремится к нулю.



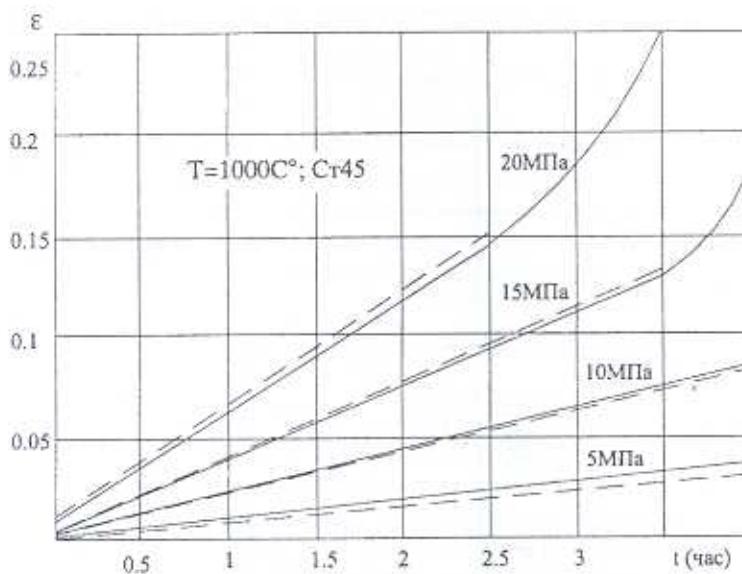
Фиг.1



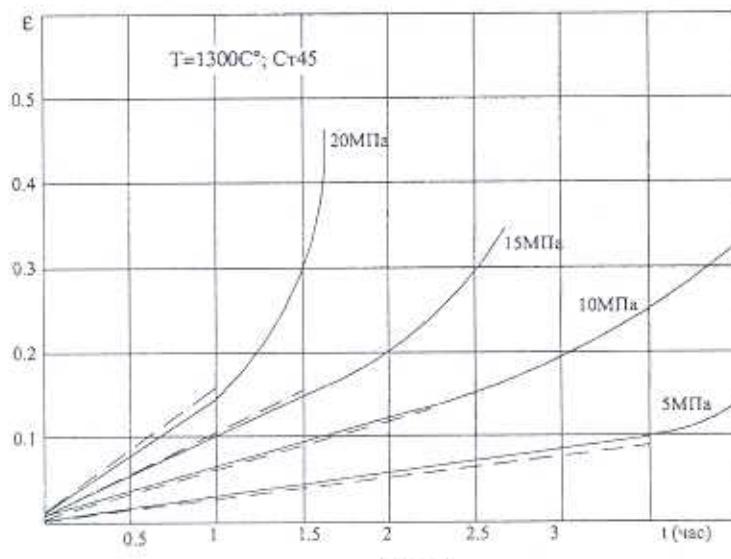
Фиг.2



Фиг.3



Фиг. 4



Фиг. 5

Сравнение результатов полученных для образцов Ст. 3 и Ст. 45 позволяет в пределах точности проведения экспериментов утверждать зависимость деформации ползучести от концентрации углерода в стали. Приближенно он определяется температурой ликвидуса и солидуса для концентрации углерода в межзеренных границах. Это более четко проявляется при температуре 1000°С и при низких напряжениях.

Очевидно, что теорией установившейся ползучести мы не можем описать процесс релаксации, что может привести к сравнительно существенным ошибкам при определении напряженно-деформированного состояния элементов конструкции, работающих при высоких температурах. Поэтому, согласно [3], необходимо учитывать упругую деформацию, т.е. уравнение (1.1) заменить следующим:

$$\dot{\varepsilon} = \frac{\sigma}{E(T)} + \dot{\varepsilon}_n \quad (4)$$

где  $\dot{\varepsilon}$  – скорость общей деформации, а  $\dot{\varepsilon}_n$  – скорость деформации ползучести.

Подставляя в уравнение (1) значение скорости ползучести (4), получим окончательное выражение реологической зависимости для одномерных задач

$$\dot{\varepsilon} = \frac{\sigma}{E(T)} + [\sigma + (1-\theta)^m \cdot \sigma^n] \frac{\Delta\theta}{1-\theta} \cdot \varphi(T) \quad (5)$$

$$\text{где } \Delta\theta = 1 - \frac{T_s(kc)}{T_1(kc)},$$

а  $T_s(kc)$  – температура солидуса стали с концентрацией углерода  $kC$ ; и  $T_1(kc)$  – температура ликвидуса стали с концентрацией углерода  $kC$ .

По имеющимся экспериментальным результатам, выбирая выражение функции  $\varphi(T)$  и проведя некоторые математические упрощения, окончательно получим зависимости, описывающие деформацию рассматривающих сталей при высоких температурах. Основываясь на допущениях, принятых Работниковым Ю.Н. [7], реологические зависимости при сложном напряженном состоянии для углеродистых сталей можно представить в следующем виде:

$$\dot{\varepsilon}_{ij} = (\alpha T) \delta_{ij} + \frac{(1+\gamma)\sigma_{ij} - \gamma S}{E(T)} + A(T) [\sigma_0 + B(T) \cdot \sigma_0^m] \frac{(1+\gamma)\sigma_{ij} - \gamma S \delta_{ij}}{\sigma_0} \quad (6)$$

$$\text{где } S = \sum_j \sigma_{ij} \delta_{ij}; \quad \sigma_0^2 = \frac{3}{2} (\sigma_{ii} - S \delta_{ii}) \cdot (\sigma_{jj} - S \delta_{jj});$$

$$E(t) = E_0 e^{-\lambda t}; \quad A(t) = A_0 e^{-\beta t}; \quad B(t) = \beta_0 e^{-\beta t}$$

$\alpha$  – коэффициент линейного расширения;  $\nu$  – коэффициент Пуассона. При высоких температурах, как уже говорилось, можно принимать  $\nu = 1/2$ . Используя полученные экспериментальные результаты, нами определены численные значения для параметров аппроксимации (на графиках результаты представлены пунктирными линиями) для Ст. 3:

$$\delta = 0,0038 \text{ 1/gr}; \quad A_0 = 2,412 \cdot 10^{-5} \text{ МПа}^{-1}; \quad m = 2,65; \quad \beta_0 = 0,364 \text{ МПа}^{1-m};$$

$$\beta = 0,0031 \text{ 1/gr}; \quad E_0 = 1,996 \cdot 10^5 \text{ МПа}; \quad \lambda = 0,00245 \text{ 1/gr}.$$

И для Ст. 45

$$\delta = 0,00385 \text{ 1/gr}; \quad A_0 = 3,618 \cdot 10^{-5} \text{ МПа}^{-1}; \quad m = 2,65; \quad \beta_0 = 0,121 \text{ МПа}^{1-m};$$

$$\beta = 0,00326 \text{ 1/gr}; \quad E_0 = 1,996 \cdot 10^5 \text{ МПа}; \quad \lambda = 0,00245 \text{ 1/gr}.$$

## ЛИТЕРАТУРА

- Гуляев А.П. Металловедение. М.: Металлургия, 1977. 646 с.
- Мурадян Л.М., Варданян В.А. О ползучести углеродистой стали при высоких температурах // Изв. АН Арм ССР. Сер. техн. н. 1991. Т. XLIV. N 4. С. 1-5.
- Odqvist F.K.G. Mathematical theory of creep and creep rupture. Oxford: Clarendon Press, 1974. 376 с.
- Пуарье Ж. П. Ползучесть кристаллов. М.: Мир, 1988. 287с.
- Пальмерс А. Механические свойства сталей при высоких температурах как средство контроля за процессом непрерывного литья// Мет. Обоз. 1978. 53. С. 23-32.
- Пюрингер О.П. Формирование непрерывнолитой заготовки на МИЛЗ// Черные металлы. 1976. N 6-7. С. 3-8.
- Работнов Ю. Н. Ползучесть элементов конструкций. М.: Изд. «Наука». 1966. 752с.
- Работнов Ю.Н., Милейко С.Т. Кратковременная ползучесть. М.: Изд. «Наука». 1970. 222 с.
- Rammerstorfer F.G., Fischer D.F. Verfahren zur Berechnung der thermischen und thermo-viscoelastic-blastischen vorgange beim stranggießen von stahl. //Archiv für das Eisenhüttenwesen. 1980. 2. pp. 61-72.

Армянский государственный  
Инженерный университет

Поступила в редакцию  
21.01.2003