# 7. Теплопроводность газов и жидкостей. Привести вид и анализ уравнений. Показать для чего практически необходимо знание теплопроводности жидкостей и газов.

**Теплопроводность газов**

Теплопроводность газов находится в пределах 5·10─3–0,1 Вт/м·К. В соответствии с молекулярно-кинетической теорией газов для коэффициента теплопроводности идеальных газов получено выражение:

где СV – удельная теплоемкость газа при постоянном объеме. В случае идеального газа СV = const, поэтому λ зависит от температуры и давления аналогично динамической вязкости µ. Следовательно, теплопроводность газов не зависит от давления и растет с увеличением температуры.

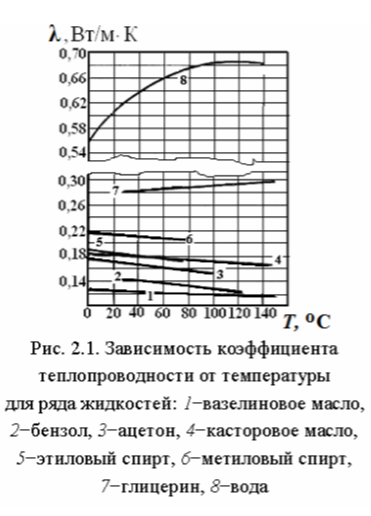
Для реальных газов коэффициент теплопроводности можно рассчитать по двум формулам:

или

где λ = λ0 при *Т*0 = 273 К; *с, n, m* – эмпирические коэффициенты, зависящие от природы газа. Максимальной теплопроводностью обладают водород и гелий.

**Теплопроводность жидкостей**

Теплопроводность жидкостей находится в пределах 0,08–1,0 Вт/(м·К) и уменьшается с ростом температуры. Исключение составляют вода и глицерин, для которых наблюдается обратная зависимость. Для ряда жидкостей теплопроводность в зависимости от температуры приведена на рис. 2.1.



# 8. Особенности теплопроводности металлов. Пояснить механизм теплопроводности и показать практическое использование этого свойства металлов.

Теплопроводность металлов и их сплавов очень велика и колеблется в пределах 8–430 Вт/(м·К). Она зависит от типа кристаллической решетки, размера зерен и наличия различного рода дефектов в кристаллической решетке. Теплоперенос в металлах преимущественно осуществляется за счет движения свободных электронов и обмена энергией при соударении атомов в процессе их колебательного движения. Наличие в металлах примесей и дефектов решетки вызывает уменьшение электронной проводимости, что приводит к снижению их теплопроводности. Этим объясняется более низкая теплопроводность сплавов в сравнении с чистыми металлами. В соответствии с эмпирическим законом Видемана−Франца отношение теплопроводности и удельной электропроводимости чистых металлов определяется формулой:

где χ – удельная электропроводимость [См/м, См – Сименс (1/Ом)]. Максимальной теплопроводностью обладают серебро, медь и алюминий.

# 9. Особенности теплопроводности теплоизоляционных материалов. Пояснить механизм теплопроводности и показать практическое использование этих материалов.

К теплоизоляционным относят материалы, обладающие достаточно низким коэффициентом теплопроводности, который для них находится в пределах 0,005–3,0 Вт/(м·К). В качестве теплоизоляции могут использоваться неорганические (асбест, шлаки, глина, песок и др.), органические (шерсть, хлопок, дерево, резина, кожа и т.д.) или смешанные материалы, включающие неорганические и органические вещества, а также газы.

Органические материалы обычно используют при температурах, не превышающих 150 оС. В области более высоких температур применяют различные неорганические материалы. Теплопроводность теплоизоляционных материалов с ростом температуры увеличивается и заметно зависит от их пористости и влажности.

Объясняется это тем, что поры материала заполнены воздухом и влагой, теплопроводность которых увеличивается с ростом температуры.

Теплопроводность пористого материала значительно ниже в сравнении со сплошными материалами, поэтому увеличение пористости способствует снижению теплопроводности материала. Зависимость теплопроводности ряда теплоизоляционных материалов от температуры приведена на рис. 2.3 Для оценки теплопроводности материала кроме λ часто пользуются коэффициентом температуропроводности *а*:

где Ср – удельная теплоемкость материала при постоянном давлении. Произведение Срρ имеет смысл объемной теплоемкости [Дж/(м3.К)]. Отношение λ к объемной теплоемкости можно рассматривать как меру скорости изменения температуры в среде при прохождении теплового потока q, пропорционального λ, и, следовательно, а характеризует скорость нагрева (или охлаждения) тел. Размерность коэффициента температуропроводности: