

Классификация пожаров, классы пожара и его разновидности.

Что такое огонь, объяснить не приходится. Это распад того или иного вещества под влиянием окисления экзотермического типа. При таком процессе выделяется максимум тепловой энергии. Если такой распад наблюдается на строго ограниченном участке, можно говорить лишь о локальности. Это, как правило, может контролироваться, подлежит погашению в короткий период. Если же процесс горения контролировать уже не удастся, а сам огонь начинает распространяться, наносить материальный ущерб, тем более, когда возникает угроза жизни людей, то здесь речь уже идет о полноценном пожаре.

Существует ГОСТ 27331-87, определяющий классификацию пожаров. Именно она на сегодняшний день считается основной для всех противопожарных документов, справочных пособий. Очень подробно об этом говорится в ст. 8 ФЗ № 123 от 22 июля 2008 года.

Согласно этой классификации, все возгорания разделяются в зависимости от материалов, их свойств. Различается шесть классов пожара:

1. А – твердые материалы, горючие вещества;
2. В – материалы и вещества плавящиеся, а также горючие жидкости;
3. С – газы;
4. D – металлы, вещества, их содержащие;
5. E – электроустановки, к которым подведено напряжение;
6. F – радиоактивные, ядерные отходы, материалы.

Явления класса А могут сопровождаться тлением, как, например, бумага, древесина, текстиль, или развиваться без него (пластик, каучуковые изделия).

Вещества, относящиеся к категории В, могут быть растворимыми (ацетон) либо нерастворимыми в воде (бензин, гудрон, метиловые составы).

Под классом С подразумевают горение газов – аммиак, природный газ, метан, прочие.

Класс пожара D делится, в свою очередь, на металлы щелочные (литий, натрий), легкие (алюминий, олово, магний и т.д., а также их сплавы), органические соединения с содержанием металла.

К категории E относятся диэлектрики в жидком, твердом состоянии.



Виды пожаров, подробная классификация и характеристика.

ГОСТовская классификация рассматривает воспламенения лишь в зависимости от типа горящих материалов. Однако существуют другие разновидности огненных проявлений, распространения их.

Пожарная обстановка может разделяться по типу возникновения, размерам наносимого ущерба, степени развития. Огонь бывает распространяющимся или контролируемым, массовым или локальным. Кто касается места возникновения, то здесь **пожары подразделяются на следующие классы:**

- внутренние;
- наружные.

Классы пожаров и виды огнетушащих веществ.

Исходя из класса и группы пожаров зависит способ его тушения. Наиболее часто применяют следующие варианты погашения огня:

- изолируют пламя;
- охлаждают объект горения;
- распыляют ингибиторы;
- используют разбавитель.

К современным средствам ликвидации относятся:

1. Вода. Используется для тушения пламени классов А, В (в последнем случае – как водяная пыль).
2. Пена. Подходит для огнетушения при классах возгорания А, В (кроме щелочных металлов).
3. Порошки. Применяются из-за своей универсальности для всех классов за исключением F.
4. Двуокись углерода (так называемый углекислый снег). Может использоваться для борьбы с огнем классов А, Е, В.
5. Хладоны, составы на их основе. Подойдут для погашения групп С, Е.

Нужно учитывать, что некоторые из перечисленных средств огнетушения являются токсичными – это хладоны, двуокись углерода. Поэтому при их применении нужно соблюдать дополнительные меры безопасности, пользоваться противогазами.

Сегодня производители огнетушителей всегда указывают на их упаковках либо корпусах информацию, для каких классов возгорания данное средство предназначено.

КЛАССЫ ПОЖАРОВ		
Выбор огнегасительного вещества		
Класс пожара	Характеристика горючей среды или объекта	Огнетушащие средства
A	Обычные твердые горючие материалы (уголь, бумага, резина, текстиль)	Все виды огнетушащих средств (прежде всего вода)
B	Горючие жидкости и плавящиеся при нагревании материалы (масла, спирты, каучук)	Распыленная вода, все виды пен, составы на основе галоидолкилов, порошки
C	Горючие газы (водород, ацетилен, углеводороды)	Газовые составы: CO ₂ , N ₂ , галоидоуглеводороды, порошки, вода
D	Металлы и их сплавы (калий, натрий, алюминий)	Порошки
E	Электроустановки, находящиеся под напряжением	Галоидоуглеводороды, диоксид углерода, порошки