Автор: Александр 23.04.2009 22:39

Это совокупность свойств веществ (материалов), характеризующих их способность к возникновению и распространению горения. Различают по агрегатному состоянию – газы, жидкости, твёрдые вещества, пыли.

Подробности:

Газы – вещества, давление насыщенных паров которых при температуре 25°C и давлении 101,3 кПа превышает 101,3 кПа.

Жидкости – вещества, давление насыщенных паров которых при температуре 25°C и давлении 101,3 кПа меньше 101,3 кПа.

Твердые вещества – вещества с температурой плавления или каплепадения больше 50°C, а также вещества, не имеющие температуры плавления (напр., древесина, ткани и т. п.);

Пыли – дисперсные твердые вещества (материалы) с размером частиц менее 850 мкм. По степени горючести вещества делятся на (группа горючести):

Горючие – такие вещества, которые при воспламенении посторонним источником продолжают гореть и после его удаления.

Трудногорючие — такие вещества, которые не способны распространять пламя и горят лишь в месте воздействия источника зажигания.

Негорючие – вещества, не воспламеняющиеся даже при воздействии достаточно мощных источников зажигания.

Температуру вспышки

В зависимости от численного значения температуры вспышки жидкости относят к легковоспламеняющимся (ЛВЖ) и горючим (ГЖ).

К ЛВЖ относят жидкости с температурой вспышки не более 61С в закрытом тигле или 66С в открытом. (ацетон, бензол, этиловый спирт, уайтспирит и др.)

К ГЖ с температурой вспышки от +61 С до +100 С в закрытом сосуде.