

Важнейшая масса является горючим, а в разрыхленном виде — топливом. Поглощая ионизирующую радиацию, материал превращается в газ, который составляет 230°С. Скорость выгорания бумажных в чашках кофеварки составляет 8х10⁻³ кг/м² с в зависимости от срока ее использования. При этом в бумажных в чашках она склонна к тепловому самонагреванию. Температура самонагрева составляет 100°С. Следовательно, необходимо использовать бумажную при хранении ее в чашках от источника питания. Температура бумажной более 100°С. Охлаждение бумажной пыли производится при плотности охлаждения 70 кг/м² в слое пыли 5 мм (диаметр пылинки менее 500 мкм). Температура пыли составляет 360°С. Вулканизация пыли в вулканизации в состоянии дуровзросн (табл. 1).

Удельные поверх. мкм	Температура сжигания, °C	Плотность КПД, г/м ³	Минимальная энергия зажигания, мДж	Длительность горения, сек
70	390	70	20	8
850	440	270	55	600

Развитие пожара и вид горения будут зависеть от условий формирования бумажной массы и устройства помещения. В помещениях, где имеется достаточный доступ воздуха за счет не выключенной вентиляции или естественной вентиляции или естественной вентиляции через щели в ограждениях (окна, двери и т.д.), могут возникнуть два типа пожара и жар: регулируемый торпачей загрузкой и пожар регулируемый выделением (Однако в помещениях архивов, каталожных, где влажность воздуха составляет менее 0,3% плотная ограждающих конструкций. Развитие пожара определяется главным образом тем количеством кислорода в помещении, который был до начала пожара, а также поглощением тепла другими элементами конструктивных (потолок, стены, пол).

20

При тлении в стокзодном воздухе (максимум температур нежелательных материалов - 600-700°C, в передней части фронта тлеющего горения температура 250-300°C) происходит выделение продуктов пиролиза. Это весьма сложная смесь продуктов, включая жидкости с высокими температурами кипения и смолу, которые конденсируются в виде аэрозолей, что существенно отличает их от дыма, образующегося при полном горении. Состав выделяемых газобразных продуктов определяется температурой, при которой происходит тление, и другими факторами: химическим составом, влажностью и т.д. Экспериментальными методами состава пиролизных газов, полученные с помощью газовой хроматографии, приведены в таблице 2.

Газоборазные проуш- ты тления	Массовая доля, %	НСПВ %, об.	Молекуляр- ная масса	Химич. формула
1. Дижония углерода	68,5	12,5	44	CO ₂
2. Оксид углерода	21,5	5,0	28	CO
3. Метан	1,8	2,4	16	CH ₄
4. Пропилен	1,96	2,0	42	C ₃ H ₆
5. Бутилен	1,5	4,1	56	C ₄ H ₈
6. Ацетилен	1,06	2,7	44	C ₂ H ₂
7. Этилен	0,8	2	28	C ₂ H ₄
8. Др. углеводороды	3			

—