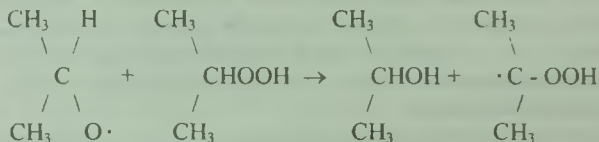
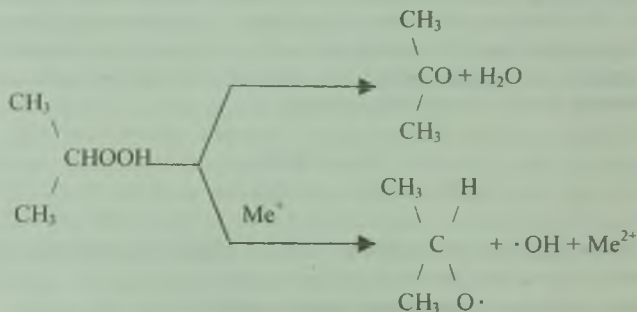
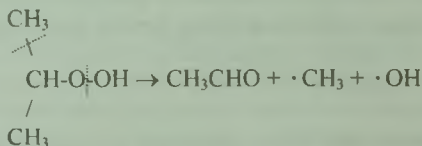


ствии катализаторов (поливалентных металлов). Разложение при низкой температуре протекает по следующей схеме:



При высокой температуре в газовой фазе разрыв происходит по связи O-O и по слабейшей из соседних с кислородом связей C-C, как в случае гидроперекисей третичных алкилов. В этом случае продуктами окисления являются альдегиды:



Гидроперекиси первичных алкилов разлагаются так же, как и гидроперекиси вторичных алкилов. При разложении могут получаться альдегиды или первичные спирты.