Независимо от того, по какой реакции образуются радикалы $R\cdot$, они образуются за счет отрыва кислородом атома водорода но слабейшим связям С-Н и образующиеся радикалы $R\cdot$ - малоактивные радикалы бензильного типа. При низких температурах получения битума эти радикалы вступают в реакции присоединения по π -связям со скоростью, много большей скорости реакций распада, проходящих со значительно более высокой энергией активации. В результате при реакциях типа

$$\dot{R} + M \longrightarrow RM \bullet$$
 $RM \bullet + \dot{R}' \longrightarrow RM + R'H$

например:

и при рекомбинации радикалов 2R → RR происходит конденсация молекул сырья. Реакции

$$HO_2 + RH \longrightarrow H_2O_2 + R$$

 $H_2O_2 \longrightarrow 2OH$
 $OH + RH \longrightarrow H_2O + R$

приводят к выделению кислорода в виде воды.

Хотя присоединение к радикалу кислорода

$$\dot{R} + O_2 \longrightarrow R\dot{O}_2$$

проходит с большой скоростью и близкой нулю энергией активации, в условиях получения битума эта реакция идет в небольшой степени ввиду малой концентрации кислорода.

Этот путь реакции дает органические продукты окисления и диоксид углерода: