

؛ مما يؤدي إلى شحنة جزئية موجبة على الكربون (Cl) قطبياً بسبب الكهروسلبية العالية للكلور $\text{Cl}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ يُعتبر جزيء غير قطبي، لذا فهو يفتقر إلى CH_2CH_3 المرتبط بالكلور، ويزيد من قابليته للتفاعل مع جزيئات أخرى. على العكس، جزيء 3 ثنائيات الأقطاب الضرورية للتفاعل بسهولة مع جزيئات أخرى. يتمثل الاختلاف الرئيسي بين الجزيئين في قطبية الرابطة الكربون-كلور، والتي تُحدد قابليتهما للتفاعل.