؛ مما يؤدي إلى شحنة جزئية موجبة على الكربون(Cl) قطبيًا بسبب الكهروسلبية العالية للكلور Cl2CH2CH3 يُعتبر جزيء غير قطبي، لذا فهو يفتقر إلى CH2CH3المرتبط 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.

Summarized by © lakhasly.com